

NPA 1

START

REEL NO.

LE 135



CENTRAL SUBJECT

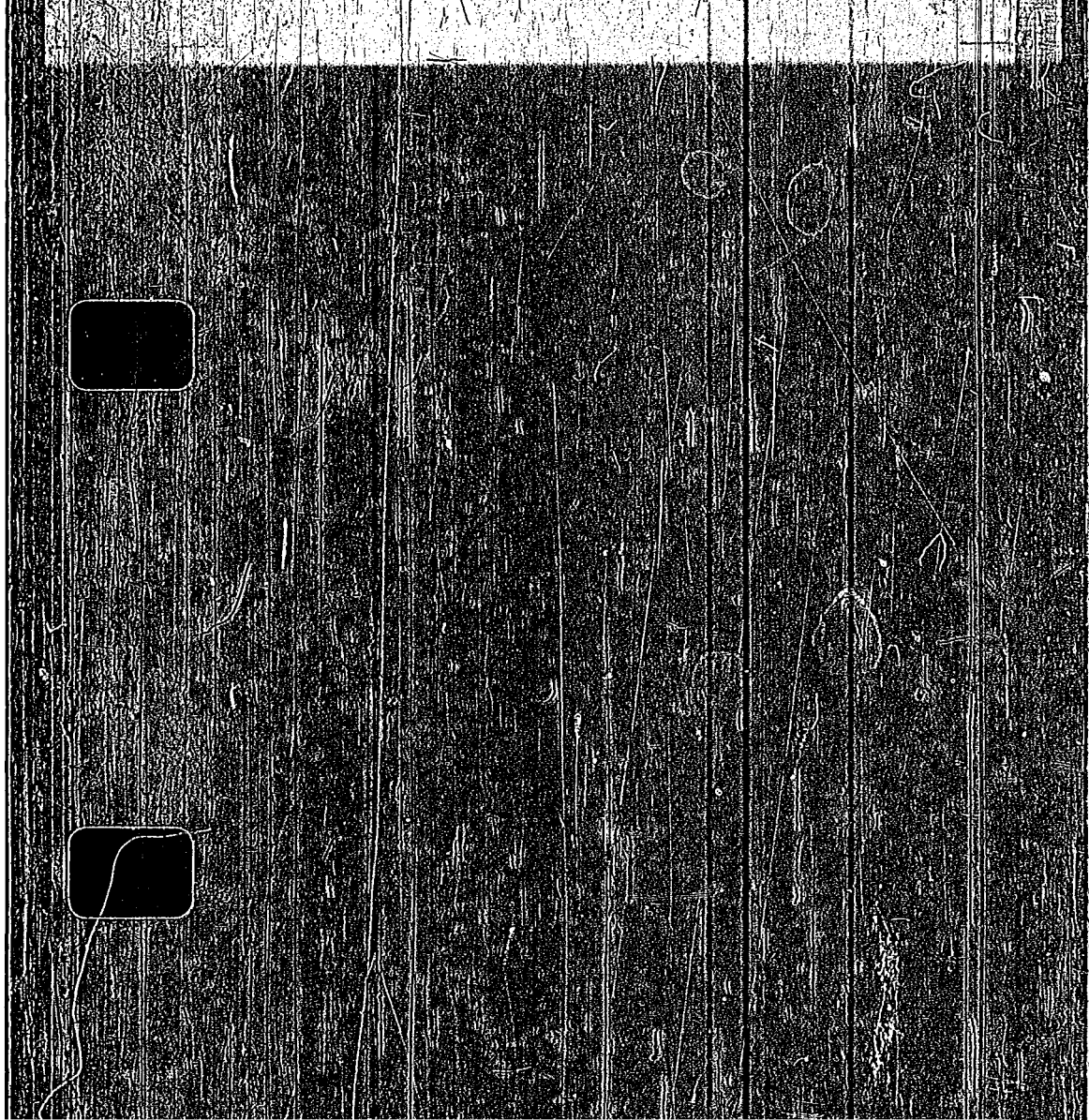
- GROUP I: DOCUMENTS OF I.G. WAGNER & CO. A.G. DEALING WITH  
BRIQUETTING, LOW TEMPERATURE CARBONIZATION, REDUC-  
TION OF SOFT COKE AND FUEL OIL AND A COMBINED  
HYDROGENATION-LOW TEMPERATURE CARBONIZATION PROCESS.
- GROUP II: PAPERS OF THE DEPARTMENT OF RESEARCH WORKERS OF THE  
I.G. WAGNER & CO. A.G. ON THE SUBJECT OF "KOHLENSPRUCHUNG"  
1936-1941.
- GROUP III: HOCHDRUCKVERSUCH LABORATORIES MISCELLANEOUS  
PAPERS ON CARBONIZATION AND HYDROGENATION. MIS-  
CELLANEOUS.
- GROUP IV: HOCHDRUCKVERSUCH LABORATORIES MISCELLANEOUS  
PAPERS ON GAS PHASE CATALYSES.
- GROUP V: HOCHDRUCKVERSUCH LABORATORIES MISCELLANEOUS  
PAPERS ON LUBRICANTS.
- GROUP VI: VISCOUS PHASE PROCESSES FOR ASH REMOVAL FROM COAL.
- GROUP VII: PAPERS ON THE RESULTS OF RESEARCH ON BLENDING ASH  
FROM COAL IN THE FUSCHT STEAMING PROCESS.

Reel No. LI

Source of Documents: Dresden, Central I.G. Library

Folger No. s 29/VI.C.7      s 27/IX.6.7      s 3/III.L.8  
s 29/VI.L.2      s 21/IX.A.11  
s 29/VI.C.8      s 3/III.L.8

Filed by: Industry Branch, FIAT





GROUP I: BRIQUETTING, LOW TEMPERATURE CARBONIZATION,  
PRODUCTION OF SOLID COKE AND FUEL OIL, AND COMBINED  
HYDROGENATION-LOW TEMPERATURE CARBONIZATION PROCESS.

1. Gewinnung von Phenolen aus Ölen.  
Production of phenols from oils. 1 - 19
2. Die Herstellung von Briquettmittel aus anhydrierter  
Zink- oder durch Aufarbeitung von Hydrierückständen  
unter besonderer Berücksichtigung der Verbindung  
zwischen Hydrierung und Schwelung.  
Production of briquetting agents from anhydrous  
hydrogenated coal of by working up of hydrogenation  
residue with particular regard to the combination  
of hydrogenation and low temperature carbonization. 20 - 74
3. Lykoke-Verfahren. Technische Briquetting und  
Schwelversuche mit oberkritischem Kohlen, Hydrierückständen,  
und anhydrierter Kohle.  
"Lykoke" process. Technical briquetting and low  
temperature carbonization experiments with Upper  
Blasien coal, hydrogenation residue and anhydrous  
coal. 75 - 97
4. Lykoke-Verfahren. Technische Versuche zur Gewinnung  
von Schmelz- und Schmelzkoke (Lykoke) aus Kohlen  
von unzureichender Eckfähigkeit in Verbindung mit  
Eckris-Produkten (Hydrierückständen und anhydrierter  
Kohle) durch Briquetting und Verschwelung der  
Briquetts - Vergasung des Schmelzkokes.  
"Lykoke" process. Technical experiments relating to  
the production of low temperature carbonization  
and low temperature carbonization coke ("Lykoke")  
from coals with an insufficient taking capacity in  
combination with hydrogenation products (hydro-  
genation residue and slightly hydrogenated coal)  
by means of briquetting and low temperature carboni-  
zation of the briquettes. Gasification of low  
temperature carbonization coals. 98 - 122
5. Die Herstellung von festem Koke durch Schwelung von  
Briquetts aus schlecht tackenden Kohlen unter Zusatz  
von Eckris-Produkten, Hydrierückständen.  
Production of solid coke by means of low temperature  
carbonization of briquettes from badly tacking  
coals with addition of hydrogenation products or  
hydrogenation residue. 123 - 153

REF. NO.

INDEX

FRANS. NO.

6. Die Herstellung von festem Koks und Heizöl durch Schwelen von Briquets aus schlecht brennenden Kohlen unter Zusatz von anhydrierter Kohle bzw. Hydrierückständen.  
Production of solid coke and fuel oil by means of low temperature carbonization of briquettes from badly baking coals with addition of slightly hydrogenated coal or hydrogenation residues. 164 - 194
7. Die Herstellung von festem Koks durch Schwelen von Briquets aus schlecht brennenden Kohlen unter Zusatz von Hydrierpitch bzw. Hydrierückständen.  
Production of solid coke by means of low temperature carbonization of briquettes from badly baking coals with addition of hydrogenation pitch or hydrogenation residues. 195 - 225
8. Die Herstellung von festem Koks und Heizöl durch Schwelen von Briquets aus schlecht brennenden Kohlen unter Zusatz von anhydrierter Kohle bzw. Hydrierückständen.  
Production of solid coke and fuel oil by means of low temperature carbonization of briquettes from badly baking coals with addition of slightly hydrogenated coal or hydrogenation residues. 226 - 256
9. Die Verschmelzung von Briquets aus Gemischen von Hydrierprodukten bzw. Bitumen und Steinkohlen unter Gewinnung von festem Koks.  
Low temperature carbonization of briquettes from mixtures of hydrogenation products (or bitumen) and bituminous coals, producing solid coke. 256 - 325
10. Kombiniertes Kurzhydrier-Schmel-Verfahren. Grossversuch zur Briquetterzeugung von Braunkohle-Hydrier-Abfallgemischen. Schwelen dieser Briquets und Vergasen des hierbei anfallenden Schmelkokes.  
Combined short hydrogenation-low temperature carbonization process. Large-scale experiment aiming at the briquetting of lignite hydrogenation-residue mixtures, subsequent low temperature carbonization of these briquettes and gasification of the low temperature carbonization coke formed. 326 - 351

RUNZL NO.

INDEX

FRAME NOS.

- |   |  |           |
|---|--|-----------|
| 11.   | Möglichkeiten zur beschleunigten Durchführung des Öl-Planes bei Benutzung des kombinierten Kurzhydrier-Schmel- und Vergasungsverfahrens.<br>Possibilities for the accelerated execution of the Oil Plan by means of the combined short hydrogenation-low-temperature-carbonization and gasification process. | 352 - 365 |
| 12.   | Kombiniertes Hydrier-Schmelverfahren. Kurzhydrier-versuche in Kammer 3 in Leuna.<br>Combined hydrogenation-low-temperature-carbonization process. Short hydrogenation experiments in still 3 at Leuna.   | 366 - 394 |
| 13.   | Schmelversuche mit Hy-Entschlackung im Gemisch mit Kohle.<br>Low-temperature carbonization experiments with Hy-sludge mixed with coal.   | 395 - 428 |
| 14.   | Untersuchungen zur Erhöhung der Teerausbeuten durch einen kombinierten Hydrier-Schmel-Betrieb.<br>Investigations aiming at increasing the tar yields by means of a combined hydrogenation-low-temperature-carbonization process.   | 429 - 472 |
| GROUP II. BERICHTE DER ÖLBESPRECHUNGEN.<br>REPORTS ON OIL CONFERENCE. |  |           |
| 1.  | Bericht über die erste interne Spartenansprache der Sparte I in Berlin am 20.1.1943.<br>Report on the first internal discussion of Section I in Berlin, 20 January 1943.   | 473 - 489 |
| 2.  | Bericht über die Ölbesprechung in Leuna am 22. Dezember 1937.<br>Report on the Petroleum Conference in Leuna, 22 December 1937.  | 490 - 533 |
| 3.  | Bericht über die Ölbesprechung am 17. Dezember 1936, Berlin.<br>Report on the 2. Petroleum Conference in Berlin, 17 December 1936.   | 539 - 589 |
| 4.  | Bericht über die erste Ölbesprechung in Ludwigshafen am 20 Februar 1936.<br>Report on the first Petroleum Conference in Ludwigshafen on the 20 February 1936.  | 590 - 611 |



REEL NO.

INDEX

PAGE NOS.

HOCHDRUCKVERSUCHS LABORATORIES  
MISCELLANEOUS REPORTS ON CARBONIZATION AND  
HYDROGENATION.

BÄHR BERICHTE  
BÄHR REPORTS

1. Kalkulation der verschiedenen Schmelversuche.  
Calculations of the various carbonization  
experiments. 612 - 633
2. Kombiniertes Kurzzyklus-Schmel-Verfahren.  
Combined short-hydrogenation carbonization  
process. 634 - 669
3. Die Herstellung von Schmelbriketten aus Gemischen  
von Kohle unter Zusatz von Kalkrückständen und  
Sulfidabfuge.  
Production of shale briquettes from mixtures of  
coal with the addition of hydrogenation residues  
and sulfite linder. 660 - 678
4. Die Anwendung von Stockpunktniedrigern bei  
Heizölen.  
The use of pour-point depressants in fuel oils. 679 - 683
5. Erfahrungen mit Abschlammfiltration in Leuna.  
Experiences at Leuna with sludge filtration. 684 - 698
6. Gewinnung von Schmieröl aus Hydrierungsprodukten  
durch Druckaufspaltung und Polymerisation der  
Spaltprodukte.  
Production of lubricants from hydrogenation  
products by cracking at elevated temperatures  
and pressure and polymerization of cracking  
products. 698 - 718
7. Die Gewinnung von Propylen und Butylen aus Propan  
bzw. Butan nach dem Chlorhydrinverfahren  
(Chlorhydrin).  
Preparation of propylene and butylene from propane  
and butane resp. by the chlorohydrination  
process (Chlorohydrin). 719 - 725

REF. NO.

## INDEX

FRAME NOS.

HOCHDRUCKVERSUCHE LABORATORIES.  
MISCELLANEOUS REPORTS ON GAS PHASE  
CATALYSTS.

- |     |  |           |
|-----|--|-----------|
| 1.  | WS <sub>2</sub> bei der drucklosen Spaltung.<br>WS <sub>2</sub> in atmospheric-pressure cracking.  | 726 - 727 |
| 2.  | WS <sub>2</sub> bei der drucklosen Spaltung. (Zusammenfassung).<br>WS <sub>2</sub> in atmospheric-pressure cracking (summary).   | 728 - 729 |
| 3.  | Weiterentwicklung von reinen WS <sub>2</sub> zu Ni-aktivierten<br>und verdünnten Kontakten.<br>Further development of pure WS <sub>2</sub> to Ni-activated<br>and diluted catalysts.   | 730 - 732 |
| 4.  | Nach dem Einfluss der Temperatur auf die Ergebnisse<br>der Vorhydrierung mit konzentrierten und verdünnten<br>Kontakten.<br>The influence of temperature on the results of<br>prehydrogenation with concentrated and diluted<br>catalysts. | 733 - 734 |
| 5.  | Herstellung des 6434.<br>Production of 6434.   | 735 - 736 |
| 6.  | Absorption von Wasserstoff an Molybdänsulfid.<br>Absorption of hydrogen on tungsten sulfide.   | 737       |
| 7.  | Autokatalytische Versuche zur hydrierenden Spaltung von<br>Paraffinen an Molybdänsulfid.<br>Hydrogenation - Splitting of paraffins over<br>tungsten sulfide: experiments in autoclaves.  | 738 - 754 |
| 8.  | Zum Vortrag: Vorträge<br>Die Spaltaktivität verschiedener Kontakte.<br>Splitting activity of various catalysts.  | 755       |
| 9.  | Arbeiten zur Kontaktentwicklung.<br>Development of catalysts.  | 756 - 758 |
| 10. | Betr. Vortrag (Frankfurt)<br>WS <sub>2</sub> bei der drucklosen Spaltung.<br>Frankfurt lecture:<br>WS <sub>2</sub> in atmospheric-pressure cracking.   |           |
| 11. | Spaltung und Isomerisierung von Iso-Okтан und Normal-<br>Heptan über Kat. 6058.<br>Splitting and isomerization of Iso-octane and<br>normal octane over cat. 6058.  | 768       |
| 12. | Reaktionen ohne Änderung des C-Gerüsts.<br>Reactions without change of the C-skeleton.   | 769       |

Ref. No.

INDEX

FRAME NOS.

- |     |  |           |
|-----|--|-----------|
| 13. | Hydrierung, Dehydrierung und Spaltung von Coronen mit $WS_2$ . (P. Bomben, Versuch).<br>Hydrogenation, dehydrogenation and splitting of coronene over $WS_2$ . (B. bomb experiment).   | 770 - 774 |
| 14. | Zur Problee hochkondensierte Aromaten, Asphalte und Kontakte. (Zusatz: Mehrwertige Verbindungen und Kontakte).<br>Re problem: highly condensed aromatics, asphalts and catalysts (appendix: N containing compounds and catalysts). | 776 - 777 |
| 15. | $WS_2$ als Kontakt fuer die Perhydrierung von mehrkernigen Aromaten.<br>$WS_2$ as catalyst for the perhydrogenation of polynuclear aromatics.  | 778       |
| 16. | Vergleich Oxide- Sulfide. (Versuche 1934).<br>Comparing oxides and sulfides (experiments 1935).  | 779       |
| 17. | Notiz ueber die Spaltung von Normal-Heptan und Iso-Octan ueber $SO_2$ bei 100 atm.<br>Note on splitting normal-heptane and iso-octane over $SO_2$ at 100 atm.  | 780       |
| 18. | Versuche zur Einstellung des Aromaten-Naphthen-Gleichgewichtes an Wolframsulfidkontakt $SO_2$ .<br>Experiments on regulating the aromatic naphthene equilibrium over tungsten sulfide catalyst $SO_2$ .                            | 781 - 785 |
| 19. | Spaltung von Gasoel P. 1203 ueber verschiedene Kontakte.<br>Splitting of gas oil P. 1203 over various catalysts.   | 787       |
| 20. | Benzinierung mit $SO_2$ bei verschiedenen Temperaturen.<br>Benzination over $SO_2$ at various temperatures.  | 788 - 791 |
| 21. | 100 atm. Versuch mit Kontakt $SO_2$ , gefahren mit Gasoel bis 23 MV.<br>100 atm. experiment with catalyst $SO_2$ on gasoil up to 23 MV.  | 792 - 799 |
| 22. | Vergleich der Leistungen von $SO_2$ bei jeweils verschiedener Dichte der Kontakte.<br>Comparing the performances of $SO_2$ at various stages of density of the catalyst.   | 800 - 801 |

REF. NO.	INDEX	FRAME NOS.
23.	Einfluss der Korn- bzw. Pflanzengröße auf die Spaltaktivität von 5068. The influence of "grain" or "mill" size on the splitting activity of 5068.	802 - 804
24.	Einfluss der Korngröße von $W_2$ -Kontakt bei der Benziniierung. The influence of the grain size of $W_2$ catalyts in benzinization.	805 - 807
25.	Einfluss der Korngröße eines Kontaktes auf die Benziniierung. The effect of the grain size of a catalyts on the benzinization.	808 - 810
26.	Wolframsulfid als Isomerisierungskatalysator für Butan. Tungsten sulfide as isomerization catalyts for butane.	811
27.	Ueber die katalyt. Isomerisierung aliphater Kohlenwasserstoffe. Catalytic isomerization of aliphatic hydrocarbons.	812
28.	Methylcyclopentan aus Benzol bzw. Cyclohexan. Methylcyclopentane from benzene or cyclohexane, resp.	813 - 817
29.	Versuche zur Hydrierung von Rohnaphtalin mit 5050. Experiments on hydrogenation of crude naphthalene with 5050.	817
30.	Hydrierung von Benzol ueber 5058. Hydrogenation of benzene over 5058.	818
31.	Reduktion von m-Kresol mit $W_2$ . Reduction of m-cresol over $W_2$ .	819
32.	Zum Vortrag Frankfurt ueber $W_2$ Kontakt. Re lecture Frankfurt on $W_2$ catalyts.	820 - 821
33.	Vorschrift fuer Reduktion von Kontakten in der Kleinapparatur. Instruction for the reduction of catalyts in small scale apparatus.	822

REF. NO.

INDEX

PAGE NOS.

- |     |   |           |
|-----|---|-----------|
| 34. | Zur Adsorption von Methylenblau an verschiedenen<br>Kontakte bzw. Kontaktträger.<br>On adsorption of methylene blue on various<br>catalysts or catalyst carriers.   | 823       |
| 35. | Einige Versuche ueber die Adsorption und Katalyse<br>an K 5058.<br>Some experiments on adsorption and catalysis<br>with K 5058.   | 824 - 828 |
| 36. | Ueber die Adsorption von Gasen an Kontaktträger-<br>materialien und an einen Hydrirkontakt.<br>On adsorption of gases on catalyst carrier<br>materials and on a hydrogenation catalyst.   | 849 - 859 |
| 37. | Untersuchung von FeS-WS <sub>2</sub> -Katalysatoren durch<br>Elektronenbeugung.<br>Examination of FeS-WS <sub>2</sub> catalysts by electron<br>refraction.  | 860       |
| 38. | Untersuchung von WS <sub>2</sub> -Katalysatoren durch Elektronen-<br>beugung.<br>Examination of WS <sub>2</sub> catalysts by electron refraction.   | 861 - 862 |
| 39. | Die Verwendung von Molybdän- und Wolframsulfid als<br>Katalysatoren fuer die Druckhydrierung.<br>Use of molybdenum- and tungsten sulfide catalysts<br>for pressure hydrogenation.   | 863 - 871 |
| 40. | Sulfidische Gasphase-Katalysatoren, besonders<br>Wolframsulfid, bei der technischen Kohlehydrierung.<br>Sulfide gas-phase-catalysts, particularly tungsten<br>sulfide, in technical coal-hydrogenation.   | 872 - 880 |
| 41. | Feststellung ueber die Verschiebung des Coronen- bzw.<br>Pyrenhydrierungsgleichgewichtes durch Aenderung<br>des Wasserstoffdruckes.<br>Note on the displacement of the hydrogenation-<br>equilibrium of coronene or pyrene by varying<br>hydrogen pressure. | 881 - 894 |

REEL NO.

INDEX

FRAME NOS.

HOCHDRUCKVERSUCHE LABORATORIES  
MISCELLANEOUS PAPERS ON LUBRICANTS

- |    |  |           |
|----|--|-----------|
| I. | Schmieröl.<br>Lubricating oil.   |           |
| 1. | Darstellung hochviskoser Schmieröle.<br>Stand der Versuchsarbeiten in den Hochdruck-<br>versuchen.<br>Preparation of highly viscous lubricating<br>oils.<br>State of research in high-pressure experiments.                                    | 896 - 907 |
| 2. | Ueber Schmieröle.<br>Lubricating oils.   | 908 - 911 |
| 3. | Hydrierung von Erdölparaffinen fuer die<br>Schmierölsynthese.<br>Hydrogenation of petroleum waxes for the<br>synthesis of lubricating oils.  | 912 - 921 |
| 4. | Paraffin fuer Schmieröls Herstellung und<br>Oxydation.   | 922 - 927 |
| 5. | Auszug aus der Arbeit von K.L. Wolf on:<br>"Molekularphysikalische Vorgaenge bei der<br>Schmierung".<br>Abstract from study by K.L. Wolf on:<br>"Molecular physical processes in lubrication".   | 928 - 929 |
| 6. | Physikalische Theorien des Schmiervorganges.<br>Physical theories on the lubrication process.  | 930       |
| 7. | Ueber die Polymerisation chemisch reiner,<br>ungesättigter Kohlenwasserstoffe zu<br>schmieröelartigen Stoffen.<br>Polymerization of chemically pure unsaturated<br>hydrocarbons to products possessing<br>characteristics of lubricating oils. | 921 - 932 |
| 8. | Synthetische Schmieröle aus reinen Kohlen-<br>wasserstoffen.<br>Synthetic lubricating oils from pure<br>Hydrocarbons.  | 925 - 934 |
| 9. | Beziehungen zwischen Konstitution reiner<br>Kohlenwasserstoffe und ihren Schmierigkeiten.<br>Relations between structure of pure hydro-<br>carbons and their lubricating qualities.  | 925 - 933 |

REEL NO.

INDEX

FRAME NOS.

- |      |   |           |
|------|---|-----------|
| 10.  | Die Ansichten von Hugel über die Temperatur-Viskositäts-Kurve von Schmierölen.<br>Hugel's views on the temperature/viscosity curve of lubricating oils.   | 939 - 942 |
| 11.  | Schmieröle durch Molekülverkettung von Paraffin.<br>Lubricating oils prepared by molecular linkage of paraffin.   | 943 - 944 |
| 12.  | Begriffe und Definitionen zur Theorie der Schmierung.<br>Concepts and definitions in the theory of lubrication.   | 945 - 947 |
| 13.  | Beurteilung der Schmierung mit Hilfe von Prüfmaschinen.<br>Judging lubricants with the aid of testing machines.   | 948 - 955 |
| 14.  | Hochdruckschmiermittel.<br>High pressure lubricants.  | 956 - 957 |
| II.  |   |           |
| 1.   | Ethylenherstellung von Saurgas Acetylen durch thermische Spaltung und Acetylenabtrennung mittels Kupferlauge (Häuser-Vorfahren).<br>Production of ethylene from Saur gas acetylene by thermal cracking and separation of acetylene by copper lye (Häuser's method). | 960 - 970 |
| 2.   | Literaturzusammenstellung über Acetylen-Schmieröl (ohne Geheimmeldungen).<br>Literature survey on acetylene lubricating oil (excl. confidential applications).  | 971 - 974 |
|      | SS-900-Anlage Poelitz.<br>Description of, and data on, a plant to be constructed at Poelitz, for production of cold-resistant lubricating oil SS 900.   | 975 - 980 |
| III. | Ester oil.  |           |
| 1.   | Zur Einführung von Schwefel in die Ester-schmieröle.<br>Introduction of sulfur into ester lubricating oils.   | 981       |

REEL NO.

INDEX

KITAB NO.

UEBER EIN NEUES AUFBEREITUNGSVERFAHREN IN ZWEI PHASEN.  
VISCOSUS-PHASE PROCESS FOR ASH REMOVAL FROM COAL.

992 - 1000

BERICHT UEBER DEN STAND DER ARBEITEN ZUR ENTASERUNG  
VON KOHLE NACH DEM UNIKETVERFAHREN HOECHST.  
REPORT ON THE STATE OF RESEARCH ON REMOVING  
ASH FROM COAL BY THE HOECHST KNEADING PROCESS.

1001 - 1020





Bestimmung von Hengsten aus ...

1900

... 1900

...



00003

00001

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

1000

00005

... (faint, illegible text) ...

... (faint, illegible text) ...

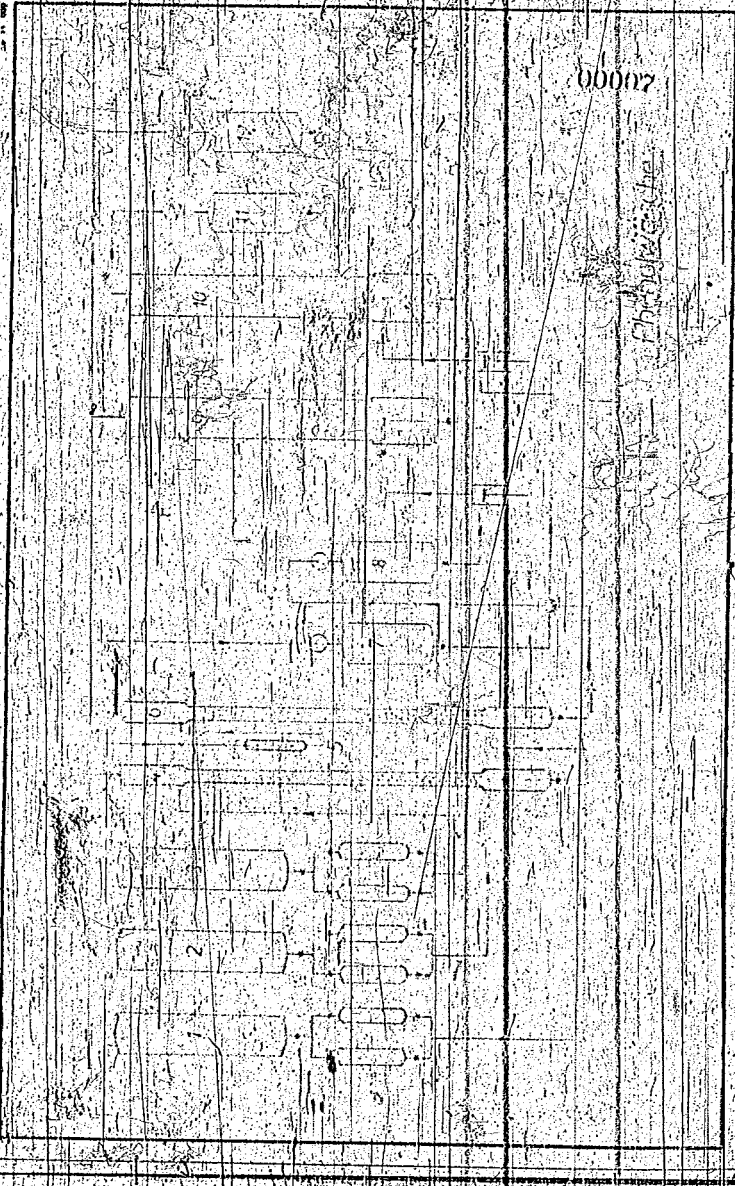
... (faint, illegible text) ...

... (faint, illegible text) ...

00006

00007

Fluoridische





00063

The first part of the document discusses the importance of maintaining accurate records of all transactions. It emphasizes that every entry should be supported by proper documentation and that the books should be kept up-to-date at all times. The author notes that this practice is essential for the proper management of the business and for the protection of the interests of all parties involved.

In the second part, the author provides a detailed explanation of the accounting cycle. This cycle consists of a series of steps that are repeated at regular intervals, typically at the end of each month. The steps include identifying the transactions, recording them in the journal, posting them to the ledger, and finally preparing the financial statements. The author stresses that each step must be performed carefully and in the correct order to ensure the accuracy of the final results.

The third part of the document focuses on the importance of the closing process. This process involves transferring the balances of the temporary accounts (such as revenues, expenses, and dividends) to the permanent accounts (such as retained earnings). The author explains that this process is necessary to reset the temporary accounts for the next period and to ensure that the financial statements for the current period are accurate.

Finally, the author concludes by reiterating the importance of consistency and accuracy in all accounting practices. He encourages the reader to always double-check their work and to seek professional advice when needed. The author believes that a strong foundation in accounting principles is essential for the success of any business.

00007

00009

Date	Location	Time	Temperature		Wind	Pressure	Humidity	Direction	Speed	Other	Remarks
			Air	Sea							
10/1	1	12.0	20.0	18.0	3.0	1014	85	S	10		1.0
10/1	2	13.0	20.0	18.0	1.5	1014	85	S	10		2.0
10/1	3	14.0	20.0	18.0	2.0	1014	85	S	10		3.0
10/1	4	15.0	20.0	18.0	3.0	1014	85	S	10		4.0
10/1	5	16.0	20.0	18.0	4.0	1014	85	S	10		5.0
10/1	6	17.0	20.0	18.0	3.0	1014	85	S	10		6.0
10/1	7	18.0	20.0	18.0	2.0	1014	85	S	10		7.0
10/1	8	19.0	20.0	18.0	1.0	1014	85	S	10		8.0
10/1	9	20.0	20.0	18.0	0.5	1014	85	S	10		9.0
10/1	10	21.0	20.0	18.0	0.5	1014	85	S	10		10.0

00009

SAFETY FILM

Exposure	1/1	1/2	1/4	1/8	1/16	1/32	1/64	1/128	1/256	1/512	1/1024	1/2048	1/4096
1	0,270	2	0,2	0	0,270	11	0,2	45	40				
2	0,550	2	4,4	0	0,270	29	0,2	56	45				
3	0,170	0	1,1	0	0,350	35	0,2	7	45				
4	0,160	1	1,6	3	0,270	15	0,5	31	45				
5	0,160	3	3	8	0,170	38	0,2	51	47				
6	0,170	2	1,7	7	0,270	36	0,1	61	47				
7	0,200	0	0,3	7	0,270	25	0,1	74	49				
8	0,170	0	0,0	0	0,270	27	0,2	73	31				
9	0,160	1	1,6	6	0,170	21	0,1	65	37				
10	0,150	0	0,5	2	0,170	20	0,2	61	36				

00009

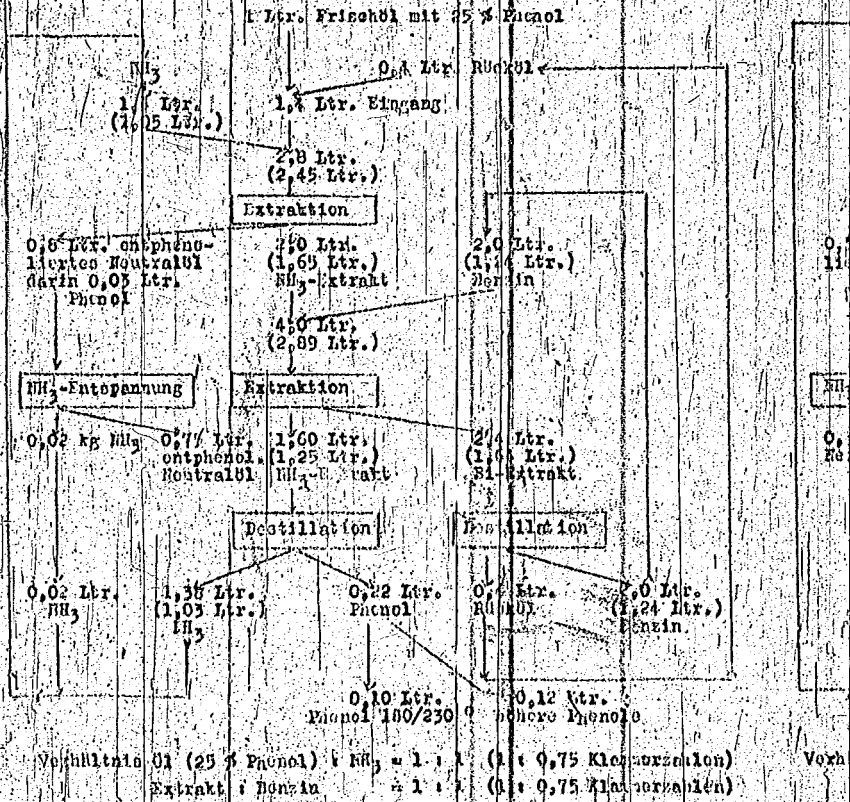


00011

- n), für die Extraktion von Ehenol aus Hydroxyl mit einem Phenol-  
gehalt von 25 %  
u), für die Extraktion von Phenol aus Schmelzglas mit einem Phenol-  
gehalt von 47 %.

1. Extraktion von Phenolen aus Hydroxyl.

Pa. Ex



0001

2. Extraktion von Phenolen aus Schmelzbl. des Schlieff-Teigens.

1 Ltr. Frisoöl mit 27% Phenol

0,85 Ltr.  
(1,28 Ltr.)

0,7 Ltr. Rückbl.  
1,7 Ltr. Bindung

2,55 Ltr.  
(2,98 Ltr.)

Extraktion

0,5 Ltr. antiphenolisiertes Neutralöl

2,02 Ltr.  
(2,45 Ltr.)  
Ph-Extrakt

2,02 Ltr.  
(1,84 Ltr.)  
Benzin

4,57 Ltr.  
(4,29 Ltr.)

Extraktion

1,5 Ltr. Antiphenol

1,32 Ltr.  
(1,75 Ltr.)  
Ph-Extrakt

2,7 Ltr.  
(2,54 Ltr.)  
Benzin

Destillation

Destillation

0,05 Ltr.  
(1,28 Ltr.)

0,47 Ltr.  
Phenol

0,90 Ltr.  
Rückbl. mit  
27% Phenol

2,02 Ltr.  
(1,84 Ltr.)  
Benzin +  
0,04 Ltr.  
Ph

1,16 Ltr.  
Benzin 80/230

0,5 Ltr.  
Phenol

Vandantanz Öl (Phenol) 0,5 Ltr.  
Extrakt von Johann

0,75 Klammerphenolen  
0,75 Klammerphenolen

0001

1) eine Etzbl.  
2) einen Phenol

3) ein

4) ein

5) ein

6) Klammerphenolen  
7) Klammerphenolen

... ab ... ..  
... ..  
... ..  
... ..  
... ..

... ..  
... ..  
... ..  
... ..

... ..  
... ..  
... ..  
... ..

... ..  
... ..  
... ..  
... ..

... ..  
... ..  
... ..  
... ..

70

...

00013

und enthält von 27,3 (7,4 bzw. 6,6%) Produkte zu destillieren. Derge-  
 genüber ist die bei der Saponifizierung brauchbare Phenole als 0,1% zu rechnen  
 230 und 315,90 bis 320 g. Mittelteil mit 25 % Phenol 34 bzw. 24,9 und  
 bei einer Mittelteil mit 47 % Phenol 17,9 bzw. 19,5 n. Die Mittelteil  
 destilliert werden. Hinsichtlich der Gewinnung der entsprechenden  
 brauchbarer Phenole vor der Extraktion die Öl in die entsprechenden  
 Fraktionen zu zerlegen. Sollte dagegen die Gesamtphenole gewonnen wer-  
 den, so können die Ausgangsstoffe direkt der Extraktion unterworfen werden.  
 Es kann aber auch Fall geben, bei denen die Gewinnbarkeit  
 der Phenole in der Form und die Gesamtphenole mit Neutralöl unternehmen.  
 Die in der Extraktion Form gewonnen werden sollen. Die Lösung enthält  
 die Gesamtphenole in einer ersten Extraktionstufe aus dem Mittelteil  
 entfernt und die angereicherten Phenole durch Destillation getrennt  
 werden, wobei die Fraktion mit den brauchbaren Phenolen in einer zwei-  
 ten Extraktionstufe getrennt und die Fraktion mit den unbrauchbaren Phenolen  
 weiterverarbeitet wird, soll es durch Saponifizierung, Fällung oder  
 andere Verfahren. Die Extraktion ist so angeordnet, dass von großer  
 Vorteil, wenn diese zunächst in der zweiten Stufe mit Alkohol extrahiert  
 und abgetrennt werden.



00014

Anlage 1 zu den Vorschriften über die von Freiwald aus...

Es wurde eine Probe von Glas aus der Versuchsluft und in der Luft  
 der Versuchsluft untergebracht und die Untersuchungsbedingungen in  
 dem Versuchsluft untergebracht.

In der Anlage 1 sind die verschiedenen Probenarten angegeben, die  
 in den verschiedenen Versuchsluft untergebracht, wobei die Mengen der  
 Proben in Tabelle 1 bis 10 angegeben sind. Tabelle 1 bis 10 sind  
 in der Anlage 1 angegeben.

In den Anlagen 2 und 3 sind die verschiedenen Probenarten angegeben,  
 die in den Versuchsluft untergebracht, wobei die Mengen der  
 Proben in Tabelle 1 bis 10 angegeben sind. Tabelle 1 bis 10 sind  
 in der Anlage 1 angegeben.

In der Anlage 4 sind die verschiedenen Probenarten angegeben,  
 die in den Versuchsluft untergebracht, wobei die Mengen der  
 Proben in Tabelle 1 bis 10 angegeben sind. Tabelle 1 bis 10 sind  
 in der Anlage 1 angegeben.

In der Anlage 5 sind die verschiedenen Probenarten angegeben,  
 die in den Versuchsluft untergebracht, wobei die Mengen der  
 Proben in Tabelle 1 bis 10 angegeben sind. Tabelle 1 bis 10 sind  
 in der Anlage 1 angegeben.

000 5

Werten und Sachverhältnissen der Firmen

Firma	Verhältnis	Sitz in	H e l l e		F r a k t i o n e n		P e n s i o n		S t e u e r	
			Anteil	in %	in %	in %	in %	in %	in %	in %
W. O. Otto & Co.	Reichardt	Uelm.-Kohl	76,8	10	20	30	33	350	30	30
Wupp.-Lurg	Reichardt	Uelm.-Kohl	87,0	8	35	40	33	350	45	113
Wannstatt	Reichardt	Uelm.-Kohl	66,7	8	33	45	34	340	42	84
W. O. Otto & Co.		Anko.-Kohl	75,6	20	30	42	20	300	41	83
Wollrad	Mindling 1	Anko.-Kohl	33,8	10	50	60	23	200	45	45
Woppe	Mindling 2	Anko.-Kohl	76,2	25	21	30	27	270	26	65
Wollrad	Mindling 3	Anko.-Kohl	32,0	10	50	60	20	290	41	60
Wollrad	Mindling 4	Anko.-Kohl	31,2	5	50	60	30	300	42,5	26
Woppe	Mindling 5	Anko.-Kohl	70,4	20	20	35	30	300	43	63
Woppe	Mindling 6	Anko.-Kohl	69,7	15	30	35	27	270	43	65
Wollrad	Mindling 7	Anko.-Kohl	64,3	25	25	30	27	270	49	30
Wollrad	Mindling 8	Anko.-Kohl	45,0	25	47	30	49	490	33	133

00015

Phenole in verschiedenen Reaktionen

Nr.	1. Reaktion		2. Reaktionen				3. Reaktionen				4. Reaktionen					
	1	2	1	2	3	4	1	2	3	4	1	2	3	4		
25	350	30	40	38	114	74	140	344	45	88	251	269	3,75	7,1	10,65	21,60
26	320	25	113	38	114	25	112	357	76	75	88	259	6,02	5,9	7,04	19,73
28	300	2	04	36	725	10	35	343	56	84	70	220	5,30	7,9	8,52	21,78
29	310	11	32	28	106	23	03	293	62	60	50	222	6,04	7,0	7,78	21,56
30	300	10	10	29	145	20	60	270	15	9	17	91	2,52	7,3	4,17	14,07
27	270	10	58	28	70	26	30	265	51	55	102	200	4,75	5,7	9,44	19,28
29	290	10	40	33	113	19,6	2,3	298	19	15	20	192				
30	300	12,5	16	34	170	24	08	304	6	11	31	53				
30	300	13	16	34	02	21	110	287	61	60	02	203				
27	270	15	15	30	90	23	127	202	43	53	89	197				
27	270	20	15	30	75	23	113	289	61	40	74	103				
40	400	15	11,5	50	232	10,5	100	476	60	106	49	219	5,29	11,1	9,11	22,4

00015

00016

Analyse von entkohlerten Heißd.

Vorbereitung	Einwaage in Sohlwagen	Dichtepunkt 15°C	Fließpunkt °C	Stoßpunkt °C	Koksfestpunkt %	Flaschepunkt %	Viskosität (10°C)	Dichte (20°C)	Heißwert		Gut ad
									Ro kohl	Ro kohl	
C. Otto & Co.	Heiß-Flaschekohle	0,987	± 0	- 1	141	120	-	5,56	9892	9376	15
W. W. W.	etc.	0,992	+ 2	+ 1	249	103	85,0	-	9846	9354	15
Chemische Technik	etc.	0,990	- 25	- 25	-	-	-	-	-	-	-
C. Otto & Co.	W. W. W.	1,015	- 6	- 7	2,05	101	66,3	-	9751	9231	15
W. W. W.	Anko-Flaschekohle	1,022	- 6	- 7	2,25	134	165,2	-	9696	9252	16
W. W. W.	W. W. W.	1,052	- 22	- 23	4,41	109	39,2	-	9509	9166	5
W. W. W.	W. W. W.	1,019	- 24	- 25	1,30	128	74,8	-	9804	9406	14
W. W. W.	W. W. W.	0,995	- 5	- 6	0,23	133	59,3	-	9869	9381	15
W. W. W.	W. W. W.	1,057	- 21	- 22	4,17	130	34,4	-	9825	9204	7
W. W. W.	etc.	1,042	- 23	- 26	1,76	112	111,0	-	9820	9190	15
W. W. W.	etc.	1,030	- 9	- 10	2,42	104	119,5	-	9865	9241	10
W. W. W.	W. W. W.	0,950	- 13	- 14	1,06	100	13,5	-	9959	9432	18
W. W. W.	W. W. W.	0,997	- 2	- 3	1,73	103	25,4	-	9859	9373	-
W. W. W.	W. W. W.	0,990	± 1	± 0	1,08	105	105,0	-	9806	9324	15,5

Der Anilinpunkt konnte nicht bestimmt werden, da der Entweichungspunkt ist

00016

Konten-Nr.	Halter	Halter-Nr.	Gesamt- Betrag	Stück- zahl	5 %	e d e a r i n l y s e										Upp- sack- Stück- zahl	Rito- zahl
						15 %	25 %	30 %	35 %	40 %	45 %	50 %	55 %	60 %	65 %		
80,0	9046	9514	13,0	204	220	24	260	285	307	320	352	365	-	72	21		
68,5	9731	9281	13,0	200	213	240	280	300	317	343	350	-	70	30			
69,2	9566	9252	16,5	240	260	291	302	313	324	332	350	360	-	83	17		
39,2	9869	9188	5,0	103	231	259	284	310	348	360	-	-	-	53	47		
71,2	9404	9405	14,0	240	263	286	300	315	332	344	355	365	-	72	29		
71,8	9388	-	15,0	247	260	280	310	322	333	344	359	-	70	30			
94,4	9825	9201	7,0	205	250	286	301	345	357	365	-	-	50	50			
11,0	9520	919	13,0	190	210	248	288	323	345	357	-	-	50	41			
70,3	9066	9281	10,0	106	219	248	314	327	351	-	-	-	50	50			
88,3	9988	9131	16,0	206	223	248	266	283	315	329	341	360	64	16			
86,4	9403	9163	-	168	227	251	275	293	321	345	-	-	60	40			
93,0	9146	9328	15,5	218	227	251	272	289	309	330	355	365	71	29			

Infolge der dankbaren Erhaltung der Ode nicht beachtet werden kann.

00016

00317

Vergleich der Eigenschaften von Phenolharz

Anzahl	Gez. Nr.	Zusatz	Zusatz	Zusatz	Art des Harzes	Menge	Mischung			Menge
							von	von	von	
							0	0	0	
1665	1665	1665	1665	1665	Original	0,924	3	83	-	-
					Original	0,999	6	96	0,66	2172
					Phenolharz	0,935	7	81	0,41	1003
					Phenolharz	0,954	7	99	-	-
					Original	0,927	10	84	-	-
					Original	0,991	17	98	0,85	3206
					Phenolharz	0,957	22	93	-	-
					Phenolharz	0,959	15	92	0,70	9936
					Original	0,992	25	87	-	-
					Original	0,995	-	-	0,72	2891
					Phenolharz	0,915	31	81	-	-
					Phenolharz	0,915	21	91	0,07	10172
1665	1665	1665	1665	1665	Original	0,927	35	88	-	-
					Original	0,962	56	100	0,71	5708
					Phenolharz	0,944	22	99	-	-
					Phenolharz	0,944	36	103	0,09	1014
					Original	0,962	52	95	-	-
					Original	0,968	56	104	0,10	2952
					Phenolharz	0,945	46	90	-	-
					Phenolharz	0,945	61	100	0,04	10152
1665	1665	1665	1665	1665	Original	0,915	10	207	0,15	2027
					Phenolharz	0,965	7	123	0,23	9907
1665	1665	1665	1665	1665	Original	0,993	8	96	0,13	2817
					Phenolharz	-	-	-	0,13	2979
1665	1665	1665	1665	1665	Original	0,927	12	93	0,10	2568
					Phenolharz	0,950	29	95	0,46	3742
1665	1665	1665	1665	1665	Original	0,960	12	93	0,72	2507
					Phenolharz	-	-	-	0,19	2617
1665	1665	1665	1665	1665	Original	0,930	36	91	0,65	5708
					Phenolharz	0,953	43	90	0,04	9920
1665	1665	1665	1665	1665	Original	0,966	12	87	0,17	2058
					Phenolharz	0,950	16	86	0,13	2977
1665	1665	1665	1665	1665	Original	0,926	10	88	-	-
					Phenolharz	0,950	8	82	0	20210

00017

Date		Time		Location		Observer		Instrument		Remarks																																																																																
Day	Month	Hour	Minute	Lat	Long	Name	Grade	Type	Serial	Notes	Remarks																																																																															
10	10	0	15	910	170	17	0	100	100	201	210	220	230	240	250	260	270	280	290	300	310	320	330	340	350	360	370	380	390	400	410	420	430	440	450	460	470	480	490	500	510	520	530	540	550	560	570	580	590	600	610	620	630	640	650	660	670	680	690	700	710	720	730	740	750	760	770	780	790	800	810	820	830	840	850	860	870	880	890	900	910	920	930	940	950	960	970	980	990	1000
11	10	0	15	910	170	17	0	100	100	201	210	220	230	240	250	260	270	280	290	300	310	320	330	340	350	360	370	380	390	400	410	420	430	440	450	460	470	480	490	500	510	520	530	540	550	560	570	580	590	600	610	620	630	640	650	660	670	680	690	700	710	720	730	740	750	760	770	780	790	800	810	820	830	840	850	860	870	880	890	900	910	920	930	940	950	960	970	980	990	1000
12	10	0	15	910	170	17	0	100	100	201	210	220	230	240	250	260	270	280	290	300	310	320	330	340	350	360	370	380	390	400	410	420	430	440	450	460	470	480	490	500	510	520	530	540	550	560	570	580	590	600	610	620	630	640	650	660	670	680	690	700	710	720	730	740	750	760	770	780	790	800	810	820	830	840	850	860	870	880	890	900	910	920	930	940	950	960	970	980	990	1000

00017

00018

Titel/Quelle von

Bezeichnung	Art des Utes	Entscholliert mit	FA Proz. von Utes	K O O A		S U		S U	
				Ol	Heberl	Ol	Heberl		
Mischung aus neutral	Original	"	200	-	-	-	-	-	-
Neutral	Phenolfrei	NaOH	350	-	-	-	-	-	-
Neutral	Phenolfrei	H <sub>2</sub> O	"	-	-	-	-	-	-
Neutral	Phenolfrei	H <sub>2</sub> O	"	-	-	-	-	-	-
Neutral	Phenolfrei	H <sub>2</sub> O	"	0,5	0,75	-	-	-	-
Neutral	Phenolfrei	Methanol	"	0,5	0,75	-	-	-	-
Neutral	Phenolfrei	Methanol	"	-	-	-	-	1	0,5
Neutral	Phenolfrei	Methanol	"	-	-	-	-	1	0,5
Titel von OZ 48	Original	"	200	-	-	-	-	-	-
K 119 (Hochdruck) 16) Hochdruck 1941	Original	"	230	-	-	-	-	-	-
Neutral	Phenolfrei	NaOH	"	-	-	-	-	-	-
Neutral	Phenolfrei	H <sub>2</sub> O	"	-	-	0,75	-	-	-
Neutral	Phenolfrei	H <sub>2</sub> O	"	-	-	0,75	-	-	-
Neutral	Phenolfrei	H <sub>2</sub> O	"	-	-	-	-	-	1
Neutral	Phenolfrei	H <sub>2</sub> O	"	-	-	-	-	-	1
Neutral	Phenolfrei	Methanol	"	-	-	-	-	1	0,5
Neutral	Phenolfrei	Methanol	"	-	-	-	-	1	0,5

\*) mit 10% NaOH aus 0,8 entphenolisiert.

00018



00018

Erhebung von Umlagen der Entgeltlichen im J. 1924

Kategorie		Umlage		Konten		Umlage		Konten		Umlage		Konten		Umlage		Konten		
Art	Größe	Umlage	Umlage	Konten	Umlage	Konten	Umlage	Konten	Umlage	Konten	Umlage	Konten	Umlage	Konten	Umlage	Konten	Umlage	
1	1	0,05	1	11,9	46	0,05	8	0,05	10,72	9229	48	0,05	8	0,05	10,72	9229	48	0,05
1	1	0,05	1	30,7	23	0,05	8	121	0,11	10524	9007	48	0,11	10524	9007	48	0,11	10524
1	1	0,05	1	13,6	46	0,05	8	0	0,20	1248	9475	10	0,20	1248	9475	10	0,20	1248
1	1	0,05	1	40,0	80	0,05	80	98	0,21	9788	9100	6	0,21	9788	9100	6	0,21	9788
1	1	0,05	1	45,6	80	0,05	80	98	0,11	10180	9510	1	0,11	10180	9510	1	0,11	10180
1	1	0,05	1	59,1	23	0,05	23	78	0,24	9951	9438	0	0,24	9951	9438	0	0,24	9951
1	1	0,05	1	15,2	23	0,05	23	97	0,10	10290	9788	11	0,10	10290	9788	11	0,10	10290
1	1	0,05	1	15,2	23	0,05	23	80	0,18	10095	9510	0	0,18	10095	9510	0	0,18	10095
1	1	0,05	1	15,2	23	0,05	23	78	0,22	10608	9686	12	0,22	10608	9686	12	0,22	10608
1	1	0,05	1	15,2	23	0,05	23	78	0,62	9978	9481	0	0,62	9978	9481	0	0,62	9978

00018

00017

00017

01.00017.05.130

No.	Untersuchung							Elementanalyse								
	Dichte	Stein	Lin-	Wasser	Best-	Ani-	H	Siede-	5%	10%	25%	35%	45%	55%	65%	75%
g/cm <sup>3</sup>	zahl	punkt	gehalt	gehalt	zahl	lin-	%	beginn	°C	°C	°C	°C	°C	°C	°C	°C
0,97	4	65	-	-	4	-	-	97	100	200	222	235	250	264	295	315
0,97	11	81	-	-	10	-	-	190	192	215	236	250	274	290	308	330
0,99	4	90	0,69	10978	0,29	44	49,5	11,73	190	205	239	258	275	297	315	335
0,99	7	90	-	-	44	-	-	190	230	240	266	284	300	315	335	340
1,00	7	110	0,11	10396	0,07	42	42,4	11,62	210	220	240	250	276	289	305	317
0,99	6	60	0,20	9948	0,15	10	13,0	9,76	180	190	200	220	240	262	281	299
0,99	7	60	0,20	10285	0,13	20	29,0	10,79	-	-	-	-	-	-	-	-
0,99	7	60	-	-	20	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
0,97	55	99	0,21	9708	0,27	6	-	-	179	208	229	227	236	244	253	256
0,97	55	99	0,09	10142	0,15	1	-	-	205	220	255	242	248	254	260	270
0,99	45	93	0,11	10378	0,14	14	8,0	-	215	230	235	245	250	255	265	272
0,97	62	70	0,24	9951	0,18	0	6,5	9,69	190	210	230	240	249	259	260	268
0,97	42	97	0,10	10359	0,08	14	4,2	-	205	220	235	244	252	257	260	274
0,98	70	88	0,16	10358	0,16	0	6,5	9,60	190	215	231	239	246	255	258	266
0,98	70	88	0,22	10209	0,20	12	6,5	-	210	230	237	246	254	259	266	274
0,98	70	88	0,22	9978	0,21	0	6,5	-	-	-	-	-	-	-	-	-

00018

00017

Equipment

Year	Month	Days	Hrs	Stops	Speed										Miles	Miles
					begin	5%	15%	25%	35%	45%	55%	65%	75%	85%		
				07	100	208	222	233	250	264	295	313	329	360	360	7
				190	192	213	226	235	274	290	308	325	349	363	363	7
				190	203	225	238	275	287	297	315	332	347	360	360	7
				195	230	248	268	284	300	315	333	348	360	360	7	
				210	220	240	260	276	289	303	317	327	350	363	363	7
				180	190	210	220	240	262	281	298	314	335	350	363	7
				-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	
				-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	
				179	209	223	227	236	244	292	266	274	287	300	303	3
				206	220	235	242	248	254	260	270	280	283	300	315	1
				215	230	233	243	250	256	265	272	278	288	300	315	1
				190	210	230	240	246	253	260	262	276	286	298	308	1
				206	220	235	244	252	257	268	274	280	288	298	308	1
				190	210	235	249	246	253	260	266	275	283	300	312	3
				210	220	237	245	254	259	266	274	282	292	300	315	1

00018

00019

00019

00019

Eigenschaften des Tees aus S... (unclear) ...

Bezeichnung	H <sub>2</sub> O	Densität		Densität auf Heißl		Viskosität	pH
		g/l	g/l	20°C	20°C		
Schweltee Tee aus ... (unclear) ...	2,83	7,95	72,20	19,77	129	7,54	14,1
Heißl phenolhaltig	-	-	-	-	-	-	-
Heißl entphenolisiert	-	-	-	-	-	-	-
Schweltee Tee aus ... (unclear) ...	5,63	7,43	59,0	37,37	95	4,75	42,4
1. Destill.	0,35	9,19	61,2	29,7	124	6,60	11,9
2. Destill.	-	-	-	-	-	-	-
Heißl entphenolisiert	-	-	-	-	-	-	-

Phenol-Bilanzen

Bezeichnung	H <sub>2</sub> O	Phenol-Fraktion		Phenol-Fraktion		Phenol-Fraktion	
		g/l	g/l	g/l	g/l	g/l	g/l
Schweltee Tee aus ... (unclear) ...	20	200	43	450	51	168	40
Heißl phenolhaltig	-	-	-	-	-	-	-
Heißl entphenolisiert	-	-	-	-	-	-	-
Phenol bez. auf 1 kg Tee	-	16	-	-	-	120	-
Phenol bez. a. 1 to Kohle	-	1241,6	-	-	-	8512	-
Schweltee Tee aus ... (unclear) ...	12	-	46	-	57	143	45
1. Destill.	-	-	-	-	-	-	-
2. Destill.	-	-	-	-	-	-	-
Heißl entphenolisiert	-	-	-	-	-	-	-
Phenol bez. a. 1 kg Tee	-	-	-	-	-	51	-
Phenol bez. a. 1 to Kohle	-	309	-	-	-	8502	-

00019

QUALITY

00019

00019

00019

aus Spinnkohle, welche vor und nach der Katchenblüehung in 3 Theile getheilt.

No.	Hitz-Grad	Winkel	Dichte	Heißblüehanalyse					Kokostoff	Heißblüehzusammensetzung			
				Fliespunkt	Stoekpunkt	Flamm-Anilinpunkt	Geruchzahl	Kohlwert		175/270	230/325	4.5/5	
1977	89	7.34	1.030	10	1	96	-	-	-	32.5	47.0	30.3	
			0.960	-	12	88	-	4	1059	935	1.75	-	
1983	115	4.75	1.055	11	12	102	-	-	-	-	26.0	46.0	28.0
1987	120	5.80	1.046	12	15	96	-	-	-	-	-	-	-

No.	Fraktion 175-270 °C		Fraktion 270-325 °C		Geruchzahl	Siedebeginn	Siedeanalyse												
	g	cm <sup>3</sup> /l	g	cm <sup>3</sup> /l			18%	27%	35%	49%	58%	65%	75%	85%	97%				
190	51	165	40	148	45	137	481	185	219	230	250	274	306	338	349	-	-	345	25
								190	241	259	275	295	314	336	350	-	-	350	23
		120		107		100	543												
		131		1303		7760													
	17	120	15	207	38.4	107	402	195	215	220	245	275	302	325	344	350	-	350	19
				114		59	263												
				12330		6494													

00019

00019

2

00020

RECEIVED FROM THE  
OFFICE OF THE  
SHERIFF OF  
THE COUNTY OF  
MADISON, WISCONSIN  
ON 23.12.1946

00021

Bericht X.

Die Herstellung von Drikottiermittel aus unhydratisierter Kohle  
oder durch Aufarbeitung von Koksrußrückständen  
unter besonderer Berücksichtigung der Verbindung zwischen  
Hydratisierung und Schwelung.

00022

Richtlinien

Die Herstellung von Briquettmittel aus anhydrierter Kohle  
unter Beachtung der Erhaltung von Hydrierkatalysatoren  
unter besonderer Beachtung der Verbindung zwischen  
Hydrierung und Schwelung.

Zusammenfassung

Es werden die Verfahren zur Herstellung von Briquettmittel aus Hydrierkatalysatoren, die Abchlamm oder Schwelkatalysator und die hydriemassige Erzeugung von Kohle durch milde Hydrierung als das sogenannte "anhydrierende Kohle" beschrieben, wobei die Briquettmittel als solche an "Kohle" (Briquetts) (Schwefelkohlenstoff) abgegeben oder in eigenen Betriebs zur Herstellung von Schwelkatalysator, um diesen durch Veranschaulichung haben den Kohlenstoff und Schwefel auf den Katalysator Schwelkatalysator für die Wassererzeugung (Anhydrierung des Kohlenstoff) gewonnen werden kann. Danach kann die Rückstandsaufarbeitung einer Hydrierung mit einer Schwelung in sinnvoller Weise zur Erzeugung von Schwelkatalysator verbunden werden.

Die Herstellung von anhydrierter Kohle kann mit der hydrierenden Verarbeitung des Schwelkatalysators, insbesondere den nach Abtrennen des Mittels von Kohlenstoff in der Weise kombiniert werden, daß der Katalysator zum Anhydrieren der Kohle benutzt und der entstehende Kohlenstoff auf Mittels und anhydrierter Kohle für Briquettmittel hydriert wird, so daß hiermit eine zweifache Kombination zwischen Hydrierung und Schwelung mit besonders gutem Wirkungsgrad erzielt wird.

Bei der Verwendung dieser Hydrierungsprodukte, insbesondere der anhydrierter Kohle als Briquettmittel, kann aus nicht-oxidierender Kohle über die Briquettmittel und Veranschaulichung ein Qualitätskoks mit ähnlichen Eigenschaften wie der Hochtemperaturkoks erzeugt werden, der für Einsatz-Generatoren zur Erzeugung von Wasserdampf oder auch für Hochdruckkessel brauchbar sein dürfte.

Die Möglichkeit der Herstellung von Briquettmittel aus Hydrierkatalysatoren sowie die Erzeugung von anhydrierter Kohle sind in Großversuchen zwischen Schwelkatalysator und Kohle am 1. April d.J. in der chemischen Fabrik "Katalysator" als Briquettmittel, mit welcher in laufenden Betriebe Briquetts hergestellt werden.



00023

Die Erzeugung der Schmelzkohle aus deren Veredelung wurde ebenfalls in ähnlicher bekannter Schmelzkohle nach Billmeyer, in technischer Hinsicht durchgeführt.

Auf Grund dieser Ergebnisse werden im Vergleich mit den von Reichert für Wirtschaftlichkeit erhaltenen, mit Lußkohle durchgeführten Bilanzversuchen Wirtschaftlichkeitsberechnungen auf 100-Grundlage durchgeführt, danach bei den entsprechenden Syndikats-Kohlspezies für Lußkohle und Briquettkohle den mit höherer Kohle der Hydrierkohlenarten erzielte Feinkohle mit 16,72 Tm./to am billigsten ist, Lußkohle mit 17,99 Tm./to sowie 20,09 Tm./to möglich in der Mitte liegt, während der Feinkohle unter Verwendung von Sulfitablage als Briquettmittel mit 23,1 Tm./to da Quarz zu einem Kost.

Von den Schmelzen zeigen die Spülgasen mit 22,5 Tm./to Kohle die niedrigsten Anlagekosten, während die übrigen Schmelzen um 10 bis 20 Tm./to Kohle höhere Anlagekosten zeigen. Bei der hydrierungsfähigen Weiterverarbeitung der Schmelzen ist die nach den Spülgasen wegen ihrer niedrigen Anlagekosten, ihrer großer Durchsatzleistungen und der leichten Handhabbarkeit des Merin gewonnenen Vorzug zu geben.

Die Erzeugung von Qualitätskohle über das kombinierte Hydrier-Schmelz-Verfahren hat bei der nachfolgenden guten Wirtschaftlichkeit auch von allgemein wirtschaftlichen Standpunkt aus größte Bedeutung, da auf diesen Wege die nicht-bischofen Kohlen, insbesondere in (Berachlenen und Lothringen) auf Genoziter- und Hochfeinkohle verarbeitet werden können, während mit den geringeren Vorfraktionen Kokskohle operativer gewirtschaftet werden kann. Für die Hydrierung selbst wird durch die Verarbeitungsmöglichkeit der Rückstände mit hohem Asphalgehalt eine breitere Kohlenbasis geschaffen.

Einleitend

In der Einleitend 1. Die Herstellung von festem Koks durch Schmelzen von Lußkohle aus schlechtbrennenden Kohlen unter Zusatz von Kalkstein bzw. Hydrierkohlen (vgl. 19.0.40 (Bericht VI) wurden eingehend die Gründe für die Abnutzung von billigen Bindemitteln bei der Herstellung von Schmelzkohle aus Lußkohle mit Rücksicht auf die Qualität des zu erzeugenden Kokses untersucht. Durch die in der Zeitschrift durchgeführten Arbeiten wurden diese, damals nicht-erregten Anschauungen weitgehend bestätigt, und gerade die Möglichkeit der Herstellung von festem, brüchigen Koks aus mit billigen Bindemitteln hergestellten Schmelzkohle hat in der Zwischenzeit die Anwendungsmöglichkeit dieser Verfahren erweitert. Auf auch die Frage der Herstellung von Schmel-

koks für Hochöfen und Wassergasgeneratoren auf die im Wege der Diskussion gestellt werden konnte. Im Hinblick auf die besonderen Anforderungen, die an den Koks für diese Zwecke in Bezug auf seine Härte, Stöckigkeit, Sturz- und Abriebfestigkeit, Reaktionsfähigkeit gestellt werden, die ganz besonders durch die Art der zu verarbeitenden Kohle starkem Maße beeinflusst werden, wurde Folgendes Gebiet mit Rücksicht auf die große wirtschaftliche, insbes. volkswirtschaftliche Bedeutung des Hüttenkokes und Generatorkoks, und der gleichzeitigen Verarbeitungsmöglichkeit vornehmlich dieser Kohle einer besonderen intensiven Bearbeitung unterzogen.

Weiterhin wurden die einzelnen Schmelzverfahren auf ihre Eignung für die Schmelzung von bituminösen Bindemitteln geprüft, und es wurden auch ganz erhebliche Fortschritte, insbes. durch die jetzt mögliche Anwendung des koksartigen Verfahrens für die Verschmelzung der mit bituminösen Bindemitteln hergestellten Briquets erzielt. Weitere Arbeiten wurden der Herstellung von Briquettmitteln aus Hydrierkohlen, einerseits und der Gewinnung von anhydrierter Kohle andererseits gewidmet, wobei auch ein wesentlicher Fortschritt in der gleichzeitig hydrierenden Verarbeitung des Schmelzöls auf Mittel- und Hochdruck bei gleichzeitiger Gewinnung von Briquettmitteln erreicht wurde.

1. Hydrierkohlen als Briquettmittel, Erzeugung und Eigenschaften.

a) Die Herstellung von Briquettmitteln aus dem Hydrierabschlamm. Zusammen mit den Herren Dr. F. Bau und Dr. Ruchbaum von Hydrierwerk Schölvon wurde auf unsere Veranlassung die Frage der Herstellung von Briquettmitteln untersucht, wobei einerseits der Schlammzustand und andererseits der Abschlam durch Abtopfen des Mittelöls und eines Teiles des Schwereöls bis zu einem Erweichungspunkt des Rückstandes von etwa 70 bis 80 °C auf ihre Brauchbarkeit als Briquettmittel untersucht wurden. Die Briquetterprobungen wurden in Zusammenarbeit mit den Herren Dipl.-Ing. Kries von Verein für bergbau-technische Interessen und Dr. Hoffmann von den Stinnes-Zeichen durchgeführt. Hierbei stellte es sich heraus, daß der getroppte Hydrierabschlamm mit dem Erweichungspunkt von 70 bis 80 °C die besten Bindemittel Eigenschaften besitzt und sich die Erzeugung eines brauchbaren Briquets (Festigkeit bis 100 kg/cm<sup>2</sup>) einen Verbrauch von 7,5 bis 8 % gegenüber von 6,5 bis 7 % Fechl bedingt. Der allgemeine Anreiz zur Herstellung von Briquettmitteln aus getropften Hydrierabschlämmungen ist zunächst noch die Schwierigkeit des Ersatzes des in den Briquettmitteln nicht gewinnbaren Öls für die Ölversorgung der Hydrierung, während im Wege, da die im Erzeugungsgang der Hydrierwerke festgelegten Bestimmungen keinerlei Einbuße an Öl vortreten. Durch die Erhöhung des Durchsatzes in den Hochdrucköfen, insbes. besonders durch Kalteinspeisung - etwa 5 bis 7 ohr Kohlebrei - zwischen dem

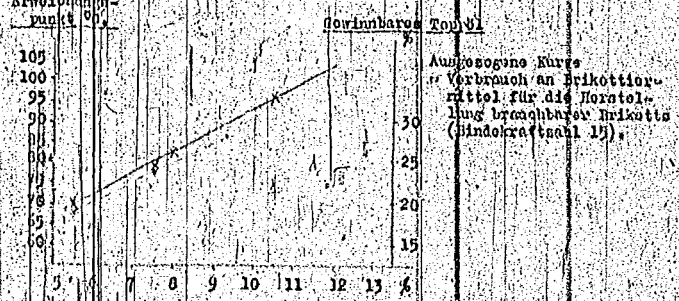
00025

ersten und zweiten Reaktionsofen, wurde diese Schmelzbarkeit benötigt, so daß nunmehr auch bei der Herstellung des getöpten Hydrierabfalls als Brikkettiermittel keine Einbuße an Öl zu entstehen braucht. Die Zusammensetzung des Produktes geht aus folgender Zahlentafel hervor:

Erweichungspunkt	Original					Hochtemperaturversch.
	60	25	70	60	90	
Abgetöptete Ölmenge bezogen auf Öl + Anteil im Abschlamm	%	-	18,0	22,0	20,1	-
Feinstes	%	23,0	20,6	29,0	32,0	23,0
Asche + Feinsten	%	33,0	30,5	26,5	29,0	0,8
Asphalt im Öl	%	20,0	34,9	33,1	37,3	40,0
Brikkettiermittelverbrauch (in Festigkeit von 75 kg/cm <sup>2</sup> (Bindekraftzahl 15))	%	-	4,5/11	7,0	8,3	6/6,5
Feinöl nach Fischer	%	13,6	35,0	30,5	27,3	19,5

Aus dieser Zusammenstellung geht hervor, daß der Verbrauch an Bindemittel zur Herstellung von technisch brauchbaren Brikketts mit der Festigkeit von etwa 75 kg/cm<sup>2</sup> oder der Bindekraftzahl 15 stark von dem Erweichungspunkt des Brikkettiermittels abhängt; letzterer bedingt wieder die abtropfende Ölmenge. Als der beste Weg zur Erzielung der gegenseitigen Beeinflussung von Erweichungspunkt, Gewinnrate, Feinöl und Brikkettiermittelverbrauch zu entscheiden,

Beziehung zwischen Erweichungspunkt, Gewinnrate Feinöl und Verbrauch an Brikkettiermittel



Ausgesogene Kurve  
Verbrauch an Brikkettiermittel für die Herstellung brauchbarer Brikketts (Bindekraftzahl 15)

auf Grund dieser Ergebnisse erhielt das Hydrierwerk Scheldren von Reichsrichtungsministerium die Auflage zur Lieferung von getropptem Abschlam als Brikkettiermittel. Ab 1.5.42 wurden 2 500 Tonne dieses Produktes an die französischen Brikkettfabriken geliefert; diese Menge soll bis auf etwa 5 000 Tonne im Laufe des Jahres 1942 gesteigert werden. Die Umstellung der Hydrieranlage Scheldren auf die Erzeugung von Brikkettiermittel ist in Abschnitt (Va) näher beschrieben.

Ab seither für die Brikkettierung benötigte Fech wird entsprechend dem Einsatz an getropptem Hydrierabschlamm frei und soll zunächst für die Herstellung des ursprünglich benötigten Elektrodenblockes dienen. Zur Zeit unternehmen wir die Möglichkeit der Frage der Herstellung von Brikkettiermittel aus dem Schleuderrückstand der Hydrierwerke „Rheinraum“ und „Politz“. Als Abkürzung Bezeichnung für den getroppten Abschlam wird der Name „Hykopach“ = Hydrier-Kalle-Fech vorgeschlagen.

b) Die Herstellung von Brikkettiermittel aus Schleuderrückstand des Heinsel-Großversuches Blechhammer durch Toppeln

Der bei dem Heinsel-Großversuch angefallene Schleuderrückstand wurde in der Hauptsache normal abgeschwilt. Für den Versuch zur Herstellung von Brikkettiermittel wurden 32,1 t abgezogen und diese wurden in Kugelofen mit einem Durchsatz von 1000 bis 1250 kg/Std. auf 70 bis 80 °C Erweichungspunkt abgetroppt, wobei 9,9 t Toppel = 30,7 % und 22,2 t getroppter Schleuderrückstand = 69,3 % gewonnen wurden. Dieses Produkt erhielt die Bezeichnung „Brikkettiermittel I“ und hatte folgende Zusammensetzung (vgl. Versuchsbericht Dr. Rand v. d. L. 1):

	Schleuderrückstand	Toppel	Getroppter Schleuderrückstand (wasserfrei)
Feststoffe	% 36,4	1,4	54,7
Benzenlösliches Extrakt	% 63,6	-	45,3
Asche in Festen	% 54,4	-	52,2
Spezifisches Gewicht	1,270/100°	1,060/20°	-
01 bei 325 °C	% 29,6	55,0	12,5
02 bei 350 °C	% 36,6	-	6,6
schwere Asphalte	% 10,9	-	21,5
Erweichungspunkt (Kr. Bar)	°C -	-	85,0

Da infolge des geringen Asphaltgehaltes die Verwendung von getropptem Schleuderrückstand als Bindemittel Schwierigkeiten ersartl. ließ, wurde dem Schleuderrückstand ein Teil des Schmelzbleies zugesetzt und zwar in einem Verhältnis, wie es einen Gemisch von etwa aus 70 Teilen Schleuderrückstand und 30 Teilen Abschlam entsprechen dürfte. Dieses Gemisch wurde in gleicher Weise wie oben beschrieben, getroppt, und der Rückstand mit einem Erweichungspunkt von etwa

Auf Grund dieser Ergebnisse erhielt das Hydrierwerk Scholven von Reichswirtschaftsministerium die Auflage zur Lieferung von getropptem Abschläm als Brikkettiermittel. Ab 1.5.42 wurden 2.500 t mit diesem Produkt an die französischen Brikkettfabriken geliefert; diese Menge soll bis auf etwa 5.000 t im Laufe des Jahres 1942 gesteigert werden. Die Umstellung der Hydrieranlage Scholven auf die Erzeugung von Brikkettiermittel ist im Abschnitt (Va) näher beschrieben.

Den seither für die Brikkettierung benötigten Fech wird entsprechend dem Einsatze an getropptes Hydrierabschläm (rot und weiß) zunächst für die Herstellung des vorzüglich benötigten Elektrodenkohles dienen. Zur Zeit unternehmen wir die Möglichkeit der Frage der Herstellung von Brikkettiermittel aus dem Schleuderrückstand der Hydrierwerke „Rheinbraun“ und „Pölsitz“. Als alternative Beschickung für den getroppten Abschläm wird Aor Hans „Hykosch“ = Hydrier-Kohle-Fech vorgeschlagen.

b) Die Umstellung von Brikkettiermittel aus Schleuderrückstand des Heißluft-Großarmierten Blechhasses durch Toppen.

Für bei dem Heißluft-Großversuch angefallene Schleuderrückstand wurde in der Hauptsache normal abgeschwilt. Für den Versuch zur Herstellung von Brikkettiermittel wurden 32,1 t abgezweigt und diese wurden im Ringelofen mit einem Durchsatz von 1000 bis 1250 kg/Std. auf 70 bis 80 °C Erweichungspunkt abgetroppt, wobei 7,9 t Toppeol = 30,7 % und 22,2 t abgetroppter Schleuderrückstand = 69,3 % gewonnen wurden. Dieses Produkt erhielt die Bezeichnung „Brikkettiermittel I“ mit der folgenden Zusammensetzung (vgl. Verkaufsbericht Dr. Hank Vol. 1.1.41).

	Schleuderrückstand	Toppeol	Getroppter Schleuderrückstand (wässrig)
Kugeln	% 35,4	1,4	54,7
Dehnungs-Extrakt	% 63,6	-	45,3
Asche in Pösten	% 54,4	-	52,2
Spezifisches Gewicht	1,270/100°	1,060/20°	-
Ql. ab 325 °C	% 25,6	55,0	2,5
ab 350 °C	% 36,6	-	6,6
schwere Asphalte	% 10,9	-	21,5
Erweichungspunkt (K. 100°)	-	-	69,0

Da infolge des geringen Asphaltgehaltes die Verwendung von getropptem Schleuderrückstand als Bindemittel Schwierigkeiten erwarten ließ, wurde dem Schleuderrückstand ein Teil des Schleuderdien zugesetzt und zwar in einem Verhältnis, wie es einem Gemisch von etwa aus 70 Teilen Schleuderrückstand und 30 Teilen Abrollern entsprechen dürfte. Dieses Gemisch wurde in gleicher Weise wie oben beschrieben, getroppt, und der Rückstand mit einem Erweichungspunkt von etwa

60 % Anteil des „Erikottiermittels II“ der. Das Bindemittel hatte folgende Zusammensetzung:

53,8 % Extrakt, davon 33,0 % schwere Asphalte,  
41,9 % Festes.

Dieses teigige Erikottiermittel ergab bei der Befolgung folgende Ausbeuten:

	Erikottiermittel I	Erikottiermittel II
Schmelzwasser	3	1,63
Erweichpunkt	68,5	67,7
Fließ	23,0	25,8
Gas und Verlust	4,3	0,2
Erweichungspunkt (Krause)	77,0	73,0
Erweichungspunkt (Ubbelohde)	142,0	135,0

Mit Hilfe dieser beiden Bindemittel I und II wurden je 20 te Eriketts bei der Firma Humboldt hergestellt, wobei als Erikottierkohle ein Gemisch der Kohlen „Griffin-Johnson“ und „Königin-Luise“ in Mischungsverhältnis 1 : 1 mit der Backenmethode (O.S. Methode) benutzt wurde. (Einsheiten vgl. Bericht Dr. Waldmann auf S. 42 und unter Abschnitt IV). Der Verbrauch an Bindemittel betrug bei der Sorte 1 = 14% und bei der Sorte 2 = 12%. Die Eriketts zeigten sehr gute Festigkeit (70 bis 100 kg/cm<sup>2</sup>). Die Hydrationslage des Kohlen sehr wichtig, dieses Verfahren praktisch durchzuführen. Die in Aussicht genommene Arbeitweise ist in Abschnitt Vb näher erläutert. Die Auswirkung der Herstellung von Erikottiermittel aus getropfter Asche oder getropften Schlackenstandards einer Alkaliabwasserbehandlung auf die Hydratation oder Koksierung ist in einem besonderen Abschnitt, der als Anhang an den Bericht beigefügt ist, abgehandelt.

2. Die Herstellung der anhydrierten Kohle.

2.1. Die Durchführung des Anreißversuchs im 16-Liter-Ofen.

In der Zeit von 14.40 bis 15.7.40 wurden an der Hydrierten Apparatur zusammen mit den Herren Dr. Pfeiffermann und Dr. Waldmann Versuche zur Herstellung von anhydrierter Kohle durchgeführt, wobei eine zwischen 200 und 300 °C siedende Teträthylfraktion als Anreißer für die Herstellung der anhydrierten Kohle benutzt wurde. Der Kohlestrom wurde bei 500 Atm. und Temperaturen von etwa 22 bis 23,5 °C durch einen Durchsatz von 0,35 bis 0,75 Kohle durchgeführt, wobei pro kg Kohle etwa 0,5 m<sup>3</sup> Wasserstoff verbraucht wurden. Das Anreißverhältnis Kohle : Anreißer wurde wie 1 : 1 bis 0,5 gewählt, die Ergebnisse bei Gewinnung von anhydrierter Kohle vom Erweichungspunkt 90 °C waren folgende:

Kohledurchsatz in kg Trockenkohle pro Liter und Stunde	0,35	0,55	(0,60)	0,75
Trockenkohle	100	100	(100)	100
Anhydrierte Kohle	76,9	87,0	(84,4)	90,7
Leichtölbildung	12,5	2,7	(6,2)	1,3
Wasserbildung	4,9	4,3	(3,7)	3,4
Gasbildung	15,7	4,4	(2,0)	2,6
<b>Summe</b>	<b>109,0</b>	<b>98,4</b>	<b>(96,3)</b>	<b>99,0</b>

00028

Kohledurchsatz in kg Trockenkohle pro Liter und Stunde	0,35	0,55	(0,60)	0,75
Kohle in dehydrierten Kohle	5,0	5,0	(6,8)	5,0
Organischer Kohlen	36,8	44,4	(42,7)	40,8
Asphalt	24,9	20,9	(20,3)	17,6
Schwefel (ohne Asphalt)	7	33,0	(30,2)	29,8

Bei der Verwendung der anhydrierten Kohle als Bindemittel für Schweißpraktika ist die Schwefelabgabe von Interesse. Folgende Ausbeuten wurden bei der Schwefelung nach Fischer gefunden:

Kohledurchsatz in kg Trockenkohle pro Liter und Stunde	0,35	0,55	(0,60)	0,75
Koks	0,4	5,7	(5,0)	30,4
Eder	2,1	3,5	(4,0)	24,5
Wasserbildung	1,6	1,4	(1,6)	1,6
Gasbildung und Verlust	4,3	5,4	(4,6)	5,2

Diese Versuche wurden in 10-Liter-Öfen von dem Herrn Dr. v. Hartmann und Dr. Lupfer fortgesetzt und bilanzmäßig erfaßt. Hierbei zeigte sich, daß die Herstellung von anhydrierter Kohle auch bei einem Druck von 600 Atm. und einer Temperatur von 26,5 bis 28,5 °C bei einem Durchsatz von 0,0 kg Kohle/Ltr. Reaktionsgeschwindigkeit möglich ist. Die Übliness geht unter diesen Bedingungen von reich bei der Gasbildung der anhydrierten Kohle mit einem Wassergehalt von 70 % aus, so daß hierbei kein Wasserdampf benötigt wird. Solche Arbeitsweisen werden in einem Probeversuch durchgeführt.

2) Weiterverwertung von Schwefel als Anzeigefläche für die Kohle in 10-Liter-Öfen.

Bei der Schwefelung der bereits Schwefel anfall, der teilweise direkt an Kohle, aber zum größten Teil auf Ausbeuten und die organischen Kohlenabfälle, wurden Versuche angestellt, ob die hydrierende Spaltung des Schwefels auf Mittels- und Bensin und die Hydrierung der Kohle an Brückensystemen in einem Arbeitsgang möglich ist. Die Versuche wurden in 10-Liter-Öfen von dem Herrn Dr. v. Hartmann und Dr. Lupfer durchgeführt. Hierbei wurde die Kohle mit Schwefel (Gesamtanfall) oder geputzten Schwefel angelassen, und die Kohlenabgabe wurde bei 700 Atm. und bei Temperatur von etwa 475 bis 480 °C bei einem Durchsatz von 0,5 bis 1,0 Teilen Kohle und 0,6 bis 1,0 Teilen Schwefel pro 1 Teil Reaktionsraum hydriert. Es konnten die Bedingungen eingestellt werden, daß aus 100 Teilen nicht geputzten Schwefels etwa 85 Teile flüchtige Kohlenwasserstoffe, und aus 100 Teilen geputzten Schwefels etwa 95 bis 100 Teile flüchtige Kohlenwasserstoffe wieder gewonnen wurden, wobei gleich-

seitig aus 100 Teilen Trockenkohle bis 85 bis 90 bzw. 80 bis 85 Teile Brikkettiermittel erzeugt wurden konnten, die Ausbeuten bei den verschiedenen Arbeitsweisen wurden - bezogen auf den Einsatz von 100 Teilen Kohle bzw. Teer in der beifolgenden Zahlentafel zusammengestellt.

**Zusammenhang bei der Herstellung von Schweltesor Kohle bei der Anwendung der Kohle mit Petroli und im behaltigen Schweltesor**

	Einsatz		Ergebnis			Ergebnis pro Kohle 70 % Kohle
	Kohle Teile	Teer Teile	St. St. Teile	St. St. Teile	St. St. Teile	
<b>Ergebnis bei</b>						
100 % Kohle	100	0	111,0	2,0	113,0	113,0
100 % Teer	0	100	116,0	1,0	117,0	117,0
<b>Fahrweise A. Behaltiger Schweltesor</b>						
bei gleichem Druck	100	100	118,0	15,0	133,0	133,0
bei Erhöhung der Spannung des Schweltesors	100	100	120,0	15,0	135,0	135,0
Erhöhung an St. St. 0 St.	100	100	115,0	15,0	130,0	130,0
Erhöhung an St. St. 1 St.	100	100	117,0	15,0	132,0	132,0
<b>Fahrweise B. Behaltiger Schweltesor</b>						
bei gleichem Druck	100	100	95,0	11,0	106,0	106,0
bei Erhöhung der Spannung des Schweltesors	100	100	97,0	11,0	108,0	108,0
Erhöhung an St. St. 0 St.	100	100	94,0	11,0	105,0	105,0
Erhöhung an St. St. 1 St.	100	100	96,0	11,0	107,0	107,0
Erhöhung an St. St. 2 St.	100	100	98,0	11,0	109,0	109,0
Erhöhung an St. St. 3 St.	100	100	100,0	11,0	111,0	111,0
<b>Fahrweise C. Behaltiger Schweltesor</b>						
bei gleichem Druck	100	100	92,0	10,0	102,0	102,0
bei Erhöhung der Spannung des Schweltesors	100	100	94,0	10,0	104,0	104,0
Erhöhung an St. St. 0 St.	100	100	90,0	10,0	100,0	100,0
Erhöhung an St. St. 1 St.	100	100	92,0	10,0	102,0	102,0
Erhöhung an St. St. 2 St.	100	100	94,0	10,0	104,0	104,0
Erhöhung an St. St. 3 St.	100	100	96,0	10,0	106,0	106,0

Hiernach sind die Ausbeuten an Mitt. St. und Teer etwa gleich dem Einsatz an Teer, sofern derselbe getropft eingesetzt wird. Bei Rückführung des Schweltesors kann der behaltige Schweltesor an Mittelst. und Teer mit etwa 95 bis 100 % Ausbeute übergeführt werden, wobei gleichzeitig etwa 80 % Brikkettiermittel - bezogen auf 100 Teile eingesetzte Kohle - gewonnen werden. Diese Arbeitsweise ist doch nach als die günstigste anzusehen. Hiernach kann also in demselben Hochdruckraum gleichzeitig der Teer zu Mittelst. aufgespalten und die Kohle zu Brikkettiermittel umgesetzt werden, wobei die durchgesetzte Teermenge größer ist als die Teermenge, die ohne Kohle bei der gewöhnlichen Teerherstellung möglich ist, außerdem beträgt die Mittelst. Ausbeute bezogen auf 100 Teile Teer etwa 95 bis 100 % gegenüber einer Ausbeute von etwa 80 % Mittelst. bei der normalen Teerherstellung. Diese Arbeitsweise wurde ebenfalls im Großvertrieb nachgeprüft.

**2) Grobversuch mit Kreislaufherstellung des Anzeigedruckes.**

Die Hydrierversuche wurden in drei hintereinander geschalteten Öfen von zusammen 334 Ltr. Reaktionsvolumen und einem Druck von 300 bzw. 700 atm



00030

durchgeführt (vgl. Versuchsbericht Dr. Rank von 24.7.42). Es wurden  
 von 14.2. bis 19.5.42 Oberschlesische Kohle (Sonthen und Heinitz 1 : 1)  
 von 18.5. bis 29.5.42 Lohninger Kohle (Waldschneid, Kocilo)  
 von 29.5. bis 20.6.42 Rußkohle (Lugart-Victoria)  
 von 20.6. bis 24.6.42 Oberschlesische Kohle (Sonthen und Heinitz 1 : 1)  
 durchgeführt, wobei als Kontakt  $F_2SO_4 \cdot 7 H_2O$  benutzt wurde. Als Antriebsmittel  
 wurde Blaufarbstoff und Rückführschlauch im Verhältnis 41 : 20 benutzt.  
 Die Ergebnisse sind folgende:

Datum		10.-12.5.42	23.-27.5.42	6.-10.6.42
Kohle		Oberschles. Kohle	Lohninger Kohle	Rußkohle
Ablauf	%	92,0	91,3	93,1
Wärmeabfuhr	°C	0,05	0,70	0,61
Maximalkonzentration	%	7,5	8,5	15,0
Wärmeabfuhr der anhydrierten Kohle	°C	74,0	74,0	70,0
Erweichungspunkt (Erdölunlöslich)	%	21,8	20,9	28,2
Asche im Festen	%	4,75	5,10	6,11
Öl und Asphalt (Benzollöslich)	%	78,2	79,1	71,8
darin schwere Asphalte	%	25,7	26,6	27,3

4). Oberer Versuch zur gleichzeitigen Hydrierung eines Gemisches von Schwefelkohlenstoff und Kohle zur Gewinnung von Mittelöl und Brikettiermittel.

Dieser Versuch lag der Gedanke zugrunde, den bei der Homogenität anfallenden Schwefelkohlenstoff durch Zusatz von Kohle zu hydrieren, wobei der Feor zu Mittelöl bzw. Heizöl aufgespalten und die Kohle zu Brikettiermittel verarbeitet werden soll. Die Apparatur bestand ebenfalls aus der oben beschriebenen 3 Liter, in denen die Hydrierung bei 780 Atm. durchgeführt wurde. Als Hydrierkohle wurde Oberschlesische Kohle (Sonthen und Heinitz 1 : 1) benutzt, die im Verhältnis wie etwa 90 Feor : 60 Kohle mit Schwefelkohlenstoff der Schmelztemperatur versetzt wurde. In Abwechslung wurden etwa 210° Dichtfächerhalten, wobei der größte Teil der Produkte flüssig abgezogen wurde. Der Hydrierungsdruck wurde in einem Röhrendestillations auf einen Erweichungspunkt des Rückstandes von etwa 75° Dichtfächerhalten. Der Destillator stellt die anhydrierte Kohle (Asche) Brikettiermittel, der Destillat wurde in der Aufheißschlange 5 atm und etwa 15° Dichtfächerhalten und aus 2 m<sup>3</sup> Hydrierdruck etwa 40 m<sup>3</sup> Stickstoff geführt. (Vgl. Bericht Dr. Rank von 13.1.42)

Der Durchsatz betrug etwa 0,02 kg/Ltr./Std. Reinkohle, wobei ein Feor durchsatz von 1,33 kg, insgesamt also ein Durchsatz von etwa 2,2 kg erreicht.

wurde. Die Bingsungsgewichte betrug 2,5 g pro kg Kohle. Hierbei wurde ein Abbau von rund 90% und ein Hochdruckgewinn von 75% erzielt, wobei eine Vergasung von rund 1% festzustellen wurde. Die Ergebnisse waren folgende:

Aus 1000 kg. Erzf. bestanden aus 200 kg Trocke Kohle + in Laugeform und 602 kg Schwelzeur wurden erhalten

	Wsg. auf Teer	Wsg. auf Kohle
45 kg Benzol bis 200 °C siedend	76 %	125 %
320 kg Mittelöl 200 - 325 °C siedend		
91 kg Schweröl		
490 kg Brickettormittel		

Die Analysen waren folgende:

Benzol 0,1  
 Mittelöl 0,71  
 Schweröl 0,20  
 Brickettormittel 11,108  
 Gesamtleistung 2,09

Der Hochdruckgewinn zeigte folgende Zusammensetzung:

Benzol bis 200 °C siedend 76,5 %  
 Mittelöl 200 bis 325 °C siedend 27,4 %  
 Schweröl über 325 °C siedend 41,8 %  
 Asphalt 14,3 %  
 Vergasung 8,0 %  
 Asphaltfreie Öl abgesetzten Teer 76,0 %  
 Brickettormittel/öliges, Kohle 123,5 %

Zusammensetzung des Brickettormittels:

Anhydriferte Kohle (wasserfreie Probe)	Probe I	Probe II	Probe III
Ausgangspunkt nach Fischer			
Eisenschwefel	93,0	83,0	84,0
Schwefelwasser	3,21	1,61	1,8
Schwefelkohlenstoff	49,4	53,4	48,8
Teer	45,3	40,5	45,0
Gas und Verlust	3,8	4,5	4,5
Extrakt mit Benzol	77,3	75,7	67,7
Fonteyn	23,7	24,6	27,0
W-Asphalt	46,2	40,2	39,2
O	81,7	79,5	83,4
H	6,0	3,7	6,0
Asche	6,9	5,3	5,0
Vorbrennungspunkt	2472	2243	2686
Schmelzpunkt dgr. Asche	1340	1352	1340

Es war beabsichtigt, den Schwelzeur soweit zu Mittelöl und konnte aufgefunden, das aus dem Schwelzeur abgezogen die gleichen Mengen Öl auf Kosten des zu erzeugten Brickettormittels gewonnen werden sollten. Diese gün-

Das Ausgangsprodukt wurde als dies bereits in 10 Liter Versuch, (vgl. Abschnitt c) unter 2) nachgeprüft wurde, mit Rücksicht auf das niedrige Vorzeichen nur möglich, wenn der flüchtigste Bestandteil durch Torfpe weiter von dem Benzol und Mischöl entfernt wird, was aber bei den Versuchen wegen Mangel an genügend flüchtigem Schmelzpe nicht durchführbar war.

Die anhydrierte Kohle oder auch die geschwungenen Schmelzpe als Kesselmaterial, können, wenn die flüssige Form des Kohles in Betracht kommt, als Kesselmaterial verwendet werden, falls ein Gemisch in Frage kommt, welches sich in einem gewissen Grade als Kesselmaterial eignet, daß der flüchtigste Bestandteil des Gemisches nicht höher als 1 % liegt, damit die Produkte nicht auf der Kesselwand verfesten können. Es hat sich gezeigt, daß der flüchtigste Bestandteil ein Gemisch aus einem Kohle wird, wenn vor der Operation des flüssigen Kohles zunächst auf eine Temperatur von 150 bis 180 °C abgekühlt werden wie dann der flüchtigste Bestandteil mit Wasser abgewaschen wird. Diese Arbeit wurde von der Herren Dr. Urban und Dr. Buchmann in Schmelzpe durchgeführt und arbeitet dort zur Zufriedenheit.

II) Die Gewinnung von Öl durch Schmelzung von anhydrierter Kohle.

Wegen der Schwierigkeit von anhydrierter Kohle als Kesselmaterial, könnte auch davon keine Verwendung als Ausgangsmaterial für die Hydrierung in Betracht kommen. Zu kurze Anhydrierung vorübergehend anhydrierte Kohle in Kesselmaterial abdestilliert und die flüchtigsten Bestandteile. Die Anhydrierung gelang am besten bei Mischung von anhydrierter Kohle mit Sand, Kohle oder Holz, da dies alles in der verdampften Luft abdestilliert, mit Kohlenstoff und dadurch die Versuchsanordnung unzulässig machte. Es wurden aus der anhydrierten Kohle etwa 35 bis 40 % Kohlenstoff an Öl gewonnen, was die Anhydrierung 40 bis 45 % ein bis zu 360 °C übergehendes Öl abdestilliert, werden könnte, das gewonnenen als Kesselmaterial Verwendung findet. Es wurde festgestellt, daß das aus der anhydrierten Kohle gewonnene Öl die Eigenschaften in der Hydrierung zu verwenden. Die Anhydrierung hängt in der Hauptsache von der Gestaltung des Kessels für die anhydrierte Kohle ab, die aber bei dem beschriebenen Verfahren sehr günstig liegen dürften, so daß auch eine Verwertung auf Schmelzpe bei diesen in Frage kommen könnte.

III) Die Herstellung von Torfpe aus Schmelzpe unter besonderer Berücksichtigung der Kohle als Rohstoff für die Herstellung.

a) Allgemeine Anforderungen an die Kohle zur Herstellung von festen Schmelzkohle. Die in dem hierüber 6. Niederlegten Kesselmaterial zu verwenden auch in Betracht der Kohle als Kesselmaterial zur Herstellung von Schmelzpe. Es ist zu stellen, daß die Kohle in der weiteren Arbeit in geschmolzenem Zustand

17

ihre Beschaffenheit und Konzentration in einigen Punkten noch erörtert werden.

Die Behandlung wird auf längere Sicht nur dann größere Entwicklung erfahren können, wenn hierbei ein hochwertiger, besser und großtafeliger Koks für industrielle Zwecke erhalten wird. Folgende auf die Entwicklung auf die Gewinnung von Schwelkohl, besser Heiß- und Kleinstückigen Koks allein abgestellt wurden, sind die Produkte auch heute in Europa größte Bedeutung und Nachfrage besitzen. Nichts anderes ist das Ziel, über die Bricketierung und nachfolgende Gewinnung aus nicht oder schlechtbelegenden Kohlen einen festen und stückigen Koks zu erhalten. Es ist dadurch erreicht worden, daß die Bricketierung mit bituminösen Bindemitteln durchgeführt wird. Für die Gewinnung von großtafeligen und Kohlenstücken haben diese Bindemittel den besonderen Vorteil, die Kreblichkeit und damit die Brückigkeit des Koks zu erhöhen.

In 1. Ordnung hängt an eine oberbeschlossene Kohle mit der Backfähigkeit von 2 bis 10 (O.S.-Methode) unter Zusatzmenge von etwa 7 bis 8 % anhydratischer Kohle vom Erweichungspunkt 74 bis 80 °C einen sehr festen Koks zu machen, der im Behmelofen nicht zusammenbricht. Mit fallender Backzahl der Kohle wird durch ein gewisse Erhöhung der Zusätze von anhydratischer Kohle auch diese in einem guten Koks verwandelt. So gelingt es, aus einer Kohle mit der Backzahl 3 durch einen Zusatz von 10 %, und der Backzahl 6 durch einen Zusatz von 12 bis 14 % anhydratischer Kohle einen guten Koks zu gewinnen. Hierbei hat es sich allerdings als vorteilhaft erwiesen, bei Kohlen mit der Backzahl von 4 bis 5 einen kleinen Zusatz an feingemahlener Backender Kohle von etwa 3 bis 20 %, zweckmäßig 7 bis 12 %, zuzufügen, wobei bei einem Zusatz von 5 bis 12 % anhydratischer Kohle ein sehr fester Koks erzeugt wird. Trotz des geringen Gehaltes der Feinstkohlen von etwa 35 bis 40 %, kann auf diesem Wege ein sehr starker, fester und stückiger Koks erzeugt werden, so daß ein Zusatz von Feinstkohlen, z.B. Schwelkohl, nicht notwendig erforderlich oder nur in geringem Maße von 10 bis 20 % in Frage kommt. Durch den Zusatz von Schwelkohl steigt die Brückigkeit verhältnismäßig ab, die Brückigkeit aber verhältnismäßig ab.

16 Kohle mit einer etwa über 16 liegende Backzahl ergibt dagegen größere Mengen von Zusatzkohlen und nur Schwelkohl, wodurch ein optimaler Koks entsteht. Diese Eigenschaft der Kohle kann durch Zugabe von Feinstkohlen gesteigert werden, Hierbei ist noch ein Unterschied in dem Verhalten zwischen der lehringischen und oberungarischen Feinstkohle hinsichtlich des Zusatzes bei der Bricketierung, der Schwelkohl, bemerkenswert, wonach oberungarische Kohle bis zur Backzahl 15 als Bricketabzuschwelligkeit kann zu einem

00034

Zusammenbacken der einzelnen Briquets in Schmelzofen führt, dagegen die Löt-  
 ringische Kohle bei der gleichen Backzeit in einem Schmelzofenwindigkeits in  
 Schmelzofen eine gewisse Neigung zum Zusammenbacken bis zum Zusammenbacken  
 zeigt. Dieses abweichende Verhalten liegt offenbar in der Verschiedenheit der  
 physikalischen Zusammensetzung der beiden Kohlen begründet und ist darauf zurückzu-  
 führen, daß der Schmelz- und Verdampfung- bzw. Zersetzungspunkt des Bitumens  
 der oberschlesischen Kohle sehr nahe zusammenliegen, während das Bitumen bei der  
 lötlingschen Kohle ein beständiges Intervall zwischen dem Erweichungspunkt  
 und dem Verdampfungspunkt ansetzt. Es hat den Anschein, daß insbesondere die  
 lötlingschen Kohle mit einer etwa über 16 liegenden Porenzahl auch mit Sulfit-  
 ablage in einem festen und stückigen Kloss verarbeitbar werden kann.

b) Der Einsatz von Sulfitablage an Stelle von bituminösen Bindemitteln  
 bei der Herstellung von Schmelzbriketts aus Schmelz-Formkohle

Zur die Herstellung von Schmelzbriketts zur Erzeugung von Schmelz-Form-  
 korn wurden in diesen Untersuchungen seitlich mit bituminösem Bindemittel, ins-  
 besondere Hydrotartratkohle und anhydrotartrale Kohle benutzt. Da für diesen Zweck  
 auch Sulfitablage vorgeschlagen ist, wurden einige Vergleichsversuche mit  
 Sulfitablage durchgeführt. Im allgemeinen benutzte man eine 6% Sulfitablage  
 von lötlingschen, Bericht 133 (etwa 50 kg), die von Klockner-Humboldt-Deutz  
 als Produkt Arbeitsschein nach Weber besteht darin, daß die Kohlen zunächst ge-  
 trocknet, mit der Sulfitablage und gegebenenfalls auch Zusatz von 1% Ton  
 und 1% Fech mit etwa 50 bis 60% Brikettart werden, worauf die gewonnenen  
 Briketts bei einer Temperatur von etwa 100° in einer Trocknung untersuchen wer-  
 den. Um die Wirkung zu prüfen, arbeitete man in folgender Weise:

Die feuchte Kohle wird zunächst mit der konzentrierten Sulfitablage  
 gesiebt, das Gemisch wird durch Erhitzen auf einen Wassergehalt von etwa  
 1 bis 2% getrocknet und hierauf verkohlet, wobei eine Nachtrocknung der gewon-  
 nen Briketts nicht mehr notwendig ist. Die Sulfitablagebriketts sind sehr  
 wasserempfindlich. Durch einen Zusatz von etwa 2% bituminösem Bindemittel,  
 wie Fech, anhydrotartrale Kohle, können diese Briketts dickermaßen wasserfest ge-  
 macht werden. Nach diesem Verfahren wird im Rahmen der Fechtanfertigung  
 eine Anlage bei der Hüttenhainischen Bergwerke A.G. gebaut.

Bei der Verwendung von Sulfitablagebriketts als Schmelzformkohle  
 muß die Wasserempfindlichkeit keine wesentliche Rolle spielen, da die Briketts nach  
 dem Verkohlen direkt in die Verkohlung unterworfen werden. Bei Schmelzformkohle  
 im Einsatz von Sulfitablage nicht die Porenzahl wie bei Verwendung von bitu-  
 minösen Bindemitteln, sondern nicht von vornherein die Kohlen benutzt wird, die von

00035

Man aus vorstehend Nachfolgendem besteht. Für die Herstellung eines festen Kollens  
 von Vorzugswert von Sulfatablage für die Brikkettierung zu beschaffen die Kohle  
 mit der Blockzahl 12 bis 15 (O.S.-Methode) benötigt werden, als gewöhnlich bei der  
 Benutzung von bituminösen Bindemitteln mit der Kohle einer Blockzahl 6 (O.S.-  
 Methode) oder Schwellocks erzeugt werden. Weber-Briketts aus Waldschachtkohle  
 mit der Blockzahl 15 und einem Zusatz von 6 % Sulfatablage hergestellt, in Ma-  
 ßen geschwemmt und auf 300 bis 300 °C nachherhitet ergeben die Versuche mit an-  
 hydrierter Kohle als Brikkettiermittel nachstehende Ergebnisse:

Kohlegröße	über 20 mm	20 - 10 mm	0-5 mm unter 0
Waldschachtkohle mit 6 % Sulfatablage brikkettiert und verschmalt	47,5 %	14,4 %	3,8 %
Waldschachtkohle mit 10 % Schwellock und 0 % anhy- drierter Kohle brikkettiert und verschmalt	57,25 %	2,7 %	10,07 %

Daraus ist zu erkennen, daß die Sulfatablage im Vergleich zu anhy-  
 drierter Kohle als Brikkettiermittel ein Schwellock liefert, das bei seiner  
 Verschmelzung einen Schwellock von nur geringer Festigkeit ergibt.

Eine größere Anzahl von Versuchsversuchen mit anhydrierter Kohle  
 und Sulfatablage als Brikkettiermittel wurden auch noch mit einem Zusatz von  
 9 % Sulfatablage zur Waldschachtkohle durchgeführt. Die Ergebnisse werden in  
 den nachfolgenden Abschnitten c), d) und e) mitgeteilt. Auch hier geht hervor,  
 daß sogar bei einem Zusatz von 9 % Sulfatablage die Festigkeit des dar-  
 aus hergestellten Schwellocks im Vergleich zu anhydrierter Kohle nicht ansteigt.  
 Hierbei ist zu beachten, daß die Sulfatablage bei der Verschmelzung bei-  
 nahe keinen Rest liefert, während bei bituminösen Bindemitteln, insbesondere  
 anhydrierte Kohle etwa 35 % ihrer Länge als Schwellock anfallen.

c). Die Herstellung von kleinstkörnigen Briketts für Fahrzeuggeneratoren.

Die Entwicklung in dem Betrieb von Motoren geht dahin, daß für Schiff-  
 fahrts-Diesel, stationäre Motoren, insbesondere für die Zinnbergbauindustrie, sowie  
 für Traktoren und schwere Lastwagen Generatoren benutzt werden soll, wenn für  
 den großtechnischen Einsatz in der Hauptsache Schwellock aus Brau- oder Stein-  
 kohlen in Frage kommen dürfte. Da diese Entwicklung sich voraussichtlich über  
 das nächste Jahrzehnt ausbreiten dürfte, so werden in Zukunft wohl häufiger Ge-  
 neratoranlagen benötigt. Daraus folgt, daß die Briketts für diese Anlagen  
 möglichst klein sein sollen, um die Briketts bei gleichzeitiger  
 rascher Verbrennung zu gewährleisten. Für die Herstellung der hierzu benötigten Schwel-  
 briketts kann nicht oder schlecht backende Kohle und als Bindemittel anhydrierte

00036

Kohle, in einzelnen Fällen auch Sulfatablauge allein oder in Gemisch mit Sulfatablauge, die durch die Art der Herstellung von Schmelzkohle über Erhaltung, während der Erzeugung, jedoch noch nachfolgende Bearbeitung, wodurch die Kohle die von den Anforderungen abhängige Wärme beeinflusst werden können, z.B. durch Zusatz von Asche, Späne oder dergleichen, die Reaktionsfähigkeit erhöht und die Reaktivität der Kohle herabsetzt und deshalb verhindert werden kann.

Die Sulfatablauge wurde von der Gruppe in zwei Stufen in zwei Vorstufen unter Zusatz von 9 % Sulfatablauge und dann von 7 % anhydratisierter Kohle hergestellt. Die Erfraktion wurde in Schmelzofen der Firma Dr. O. Otto & Co. unter folgenden Bedingungen durchgeführt:

- 1) bei 600 °C geschwältzt ohne Nachbehandlung;
- 2) bei 600 °C geschwältzt, mit 600 °C nachbehandelt.

Hierbei wurden folgende Eigenschaften gefunden:

Zusammensetzung der Briquette	Biforlablauge von 12 Gramm			
	83 % Waldschichtkohle 10 % Schmelzkohle 7 % anhydratisierte Kohle	80 % Waldschichtkohle 10 % Schmelzkohle 7 % anhydratisierte Kohle	93 % Waldschichtkohle 9 % Sulfatablauge 7 % anhydratisierte Kohle	93 % Waldschichtkohle 9 % Sulfatablauge 7 % anhydratisierte Kohle
Briquettsfestigkeit bei 20 °C	37,91	62,09	50,81	61,19
Briquettsfestigkeit bei 600 °C	8,20	13,10	9,62	14,10
Wärmeleitfähigkeit bei 20 °C	6,48	7,06	7,06	7,06
Wärmeleitfähigkeit bei 600 °C	12,42	12,18	15,04	14,39
Porosität	73,0	73,0	73,0	73,0
Porosität 10 - 20 mm	5,2	4,2	3,6	3,2
Porosität unter 10 mm	13,0	17,0	23,4	20,4

Die Härte des Schmelzkohles liegt bei Verwendung von Lignit etwas höher als bei Verwendung von Sulfatablauge, wobei die bei 600 °C nachbehandelten Schmelzkohlen in beiden Fällen eine höhere Festigkeit besitzen als die bei 600 °C nachbehandelten Kohlen.

d) Herstellung von Formschmelzkohle für Industriezweige und Hausbrandzwecke.

Für die industrielle Verwendung von Schmelzkohle in der Hauptzwecke die Verwendung in Gas- und Koksanlagen, sowie in der Erzeugung von festem und flüssigem Gas, sind die Eigenschaften der Kohle von großer Bedeutung. Diese Eigenschaften können durch die Erzeugung unter Zusatz von Sulfatablauge und anhydratisierter Kohle erreicht werden, und die hierbei anfallende Briquette müssen in derartigen Anlagen untersucht werden, daß der Schmelzkohle eine

Nachrichtigungsum von etwa 800 bis 900 °C durch, bei welcher sowohl die für eine Vorwärmung des in einem flüchtigen Zustand teils aufgetriebenen von und andererseits die Reaktionsfähigkeit hinsichtlich weiterer Verarbeiten wird. Diese verschiedenen Anordnungen werden in kontinuierlichen Anlagen (wie z. B. bei der Herstellung von Hochtemperaturkoks) im Falle einer großen Reaktionsfähigkeit erforderlich, damit bei dem Vorwärmung keine unzulässige Abkühlung, während hierbei der Gehalt an flüchtigen Bestandteilen keine wichtige Rolle spielt und wiederum bei etwa 5 bis 6 % liegen dürfte, die allein in allen Situationen brauchbaren Koks zu erhalten.

Ein Vergleich der Eigenschaften von Brikettkoks, der durch Erhitzung mit Luftbeladung und anhydrierter an Kohle aus der gleichen lithologischen Klasse hergestellt wurde, ergibt folgendes:

		Brikettkoks von 50 Gramm			
Zusammensetzung der Driketen		83 % Waldschichtkohle	91 % Waldschichtkohle	30 % Brikettkohle	9 % Brikettkohle
		1 % anhydrierter Kohle			
Brikett + flüchtige Bestandteile	10 %	36,47		37,11	
Schmelzkohle	5 %	62,53		62,09	
Asche	7 %	8,26		10,59	
Kohlkoks + geschw. bzw. nachantgas bei		600 °C	800 °C	600 °C	800 °C
Flücht. Bestandteile	%	7,08	3,05	6,20	3,49
Asche	%	12,01	12,54	17,21	16,88
Porosität	%	75,6	81,2	73,4	76,4
10 - 20 mm	%	1,6	3,4	2,2	3,6
unter 10 mm	%	22,0	10,4	24,6	20,6

Nach diesen Untersuchungsergebnissen ist sowohl der Einfluss der Drikettmittel als auch der höchstzulässigen Temperatur auf die Porosität des Koks eindeutig zu erkennen, wobei anhydrierte Kohle und Kochtemperatur von 800 °C die beste Koksergebnisse liefert.

g). Großstückiger Formkoks für Hochöfen und Wassergasgeneratoren

Die größten Anforderungen an Koks werden bei den Hochöfen, insbesondere für Hochtemperaturkoks gestellt. Deshalb kann solcher für die Herstellung von Hochtemperaturkoks nur als beste Koks in Form, durch die Erhitzung von Petroleum mit bituminösem Bindemittel, insbesondere anhydrierter Kohle, wird, wo möglich, Koks in einer dichten Stückfestigkeit und Härte zu erzeugen, das dieser vornehmlich für Hochtemperaturkoks in Form Koks wird. Es besteht deshalb gerade im Hinblick auf die großen Mengen an dem Vent- und Cutgas, die in Hochöfen erzeugt werden, oder schlechtbeheizten Koks um so mehr Interesse.



für die Herstellung eines Hochofenskokses aus dieser Kohle, da in unmittelbarer Nähe dieser Lagerstätten Eisenerzvorkommen liegen, die die Veranlassung zu einer in großem Maße mangelhaften Hochofentechnik gaben, die Herstellung eines brauchbaren Hochofenskokses ist demnach für diese Kohle von üblicher Lebenswichtigkeitsbedeutung und es ist das Interesse zu erfüllen, dem die Arbeiten auf dieser Objekte in den letzten Jahren erfahren haben, (Wissenschaftler, Montierens- und Arbeitergruppe für die Mittelmotorenzeugung (Gottsch.)

In einem größeren Versuch wurde Kokskohle durch Verschmelzung von 550 g Schmelzkohle, die aus Holzkohlekohle unter Zusatz von  
 1) 2 % Sulfatalkali und  
 2) 7 % anhydriertes Kalk  
 hergestellt waren, gewonnen. Nachstehende Eigenschaften sind in der nachfolgenden Tabelle zusammenfassend unter dem Ergebnis zu entnehmen:

Zusammensetzung der Krikette:	Sulfatalkaligehalt von 550 Gramm			
	53 % Holzkohlekohle 10 % Backkohle 7 % anhydriertes Kalk	91 % Holzkohlekohle 9 % Sulfatalkali	91 % Holzkohlekohle 9 % Sulfatalkali	91 % Holzkohlekohle 9 % Sulfatalkali
<b>Kokskohle: flüchtige Bestandteile</b>	71,72	71,72	71,72	71,72
Schwärze	62,95	62,95	62,95	62,95
Anhydrit	9,68	9,68	9,68	9,68
<b>Schwärze: gesamt bzw. nachfolgend</b>	600 %	600 %	600 %	600 %
flüchtige Bestandteile	5,70	5,70	5,70	5,70
Asche	13,03	13,03	13,03	13,03
Erweichbarkeit	59,6	59,6	59,6	59,6
20 - 40 mm	82,4	82,4	82,4	82,4
10 - 20 mm	3,4	3,4	3,4	3,4
unter 10 mm	16,2	16,2	16,2	16,2

Schwärze mit der Festigkeit von 63,4 % bei 40 mm und 69,4 % bei 20 mm, sowie mit einem Abbruch von weniger als 10 % entspricht den Bedingungen eines Kokses für Hochofen und Gassergasgeneratoren, es wird jedoch aus Gas-Flankkohle mittels anhydriertes Kalk hergestellt durch Schmelzung bei 500 °C und Nachschmelzung bei 600 °C diese Kohle nicht ergeben.  
 Das bei Mittelmotoren zu stellenden Anforderungen entsprechen also darin, nicht werden, aufzufüllen, anhydriertes Kalk zu erzeugen, der geringe Mengen (siehe hier 1 bis 7 %) flüchtige Bestandteile enthält und ein hohes Verkohlungs-Verfahren bzw. Reaktionsfähigkeit besitzt. Die in den Abschnitten c) 1) und d) hervorgehobenen Schwärze sind in den für den nächsten Zeitraum folgenden 18 Tagen als 1) wiedergegeben.

00039

1241/1934

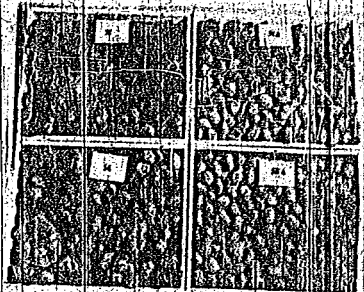
12-Gramm-EiweiÙ  
83 % Waldschichtkohle  
10 % Braunkohle  
7 % Asche



bei 600 °C geschmolzen bei 800 °C nachgetempert

Abbildung 2.

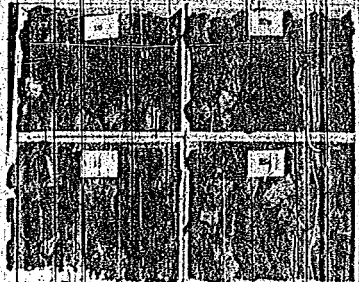
50-Gramm-EiweiÙ  
83 % Waldschichtkohle  
10 % Braunkohle  
7 % Asche



bei 600 °C geschmolzen bei 800 °C nachgetempert

Abbildung 3.

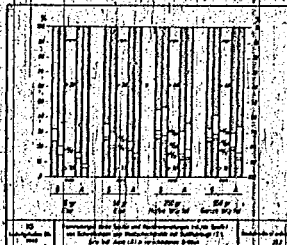
550-Gramm-EiweiÙ  
83 % Waldschichtkohle  
10 % Braunkohle  
7 % Asche



bei 600 °C geschmolzen bei 800 °C nachgetempert

Die Festigkeit des Kokses wird in allgemeinen durch eine einmalige Trozmelung des Kokses festgestellt. Bei Formkoks, der durch Schmelzen von Koks-Kokks hergestellt wird, kann eine einmalige Trozmelung deshalb zu irreführenden Ergebnissen Anlaß geben, weil durch die Bräunung die Oberfläche des Formkoks sehr fest wird und von der Härte des Kokses aus dem Erkoktinnern stark abweicht. Sobald diese Oberfläche zerstört wird, wie das beim Vergangungsvorgang im Converter oder im Hochofen stets der Fall ist, kann schon die Kokstruktur eine grundlegende Änderung erleiden. Es wurden deshalb die Trozmelungen durch mehrmalige Trozmelung ein und derselben Probe festgestellt, deren Ergebnisse in der untenstehenden Tabelle wiedergegeben sind.

Hieraus ist als wesentliches Ergebnis zu entnehmen, daß die mit Sulfitablauge hergestellten Erkokts bei mehrmaliger Trozmelung denselben Abrieb zeigen wie bei der ersten Trozmelung. Demgegenüber nimmt der Abrieb bei dem Koks mit anhydrierter Kohle bei der mehrmaligen Trozmelung ab, woraus hervorgeht, daß die Kokstruktur bei dem mit Anko hergestellten Koks eine festere ist als bei dem unter Zuhilfenahme von Sulfitablauge hergestellten Formkoks, bei dem durch die Sulfitablauge kein genügender Schmelzfluß bei der Koksfließen erzielt wird.



f) Der Einfluss der Reaktionsfähigkeit des Schmelzkokes auf dessen Verwendbarkeit.

Die beim Hüttankoks gewünschten Eigenschaften werden auch für Koks zur Verwertung gefordert. Insbesondere sind die Meinungen der Fachleute über den Einfluss der Reaktionsfähigkeit, Verbrennbarkeit und dergleichen des Kokes bei dessen Verbrauch im Hochofen und in Wassergasgeneratoren sehr unterschiedlich. Es wird oftmals die Forderung gestellt, für den Hochofen bzw. Generator einen nicht allzu reaktionsfähigen aber doch leicht verbrennlichen Koks herzustellen.

Ein Nachteil der großen Reaktionsfähigkeit des Schmelzkokes wird darin erblickt, daß die im oberen Teil des Hochofenschachtes auftretende nachträgliche Reduktion der Kohlenkorn mit steigender Reaktionsfähigkeit zunimmt, was aber zu unzulässiger Koksverweilung führt. In Wassergasgeneratoren macht sich ein ähnlicher Einfluss der Reaktionsfähigkeit des Kokes geltend, wozu sich mit zunehmender Reaktionsfähigkeit der Gehalt der Gasphase an Kohlenoxyd und Wasserstoff steigert, was ebenfalls zu Verlusten von Verwertlichem in den Gasphasen führt.

Neuere Untersuchungen haben aber gezeigt, daß der schädliche Einfluss der hohen Reaktionsfähigkeit des Schmelzkokes durch zwei Einflüsse herabgesetzt werden kann:

- 1). durch die Verwendung größerer Stückgrößen und
- 2). durch die Anwendung größerer Gasstromdichten bei den Verwertungsverfahren im Hochofen und im Generator.

Durch Anwendung einer dieser beiden Maßnahmen, erscheint es möglich, die Nachteile der höheren Reaktionsfähigkeit des Schmelzkokes vollkommen auszuschalten, so daß technisch als einzigste Forderung die Herstellung von großstückigen Koks erfüllt zu werden braucht. In folgender Reaktionsfähigkeitskurven läßt sich der Einfluss der höheren Gasgeschwindigkeit und der zunehmenden Stückgröße auf die Reaktionsfähigkeit von Hochofengas und Schmelzkoks daran erkennen, daß die unter gleichen Bedingungen bei denselben Reaktionsfähigkeiten bei den beiden Koksarten stark verschieden sind, aber durch Verkleinerung der Gasgeschwindigkeit und der Stückgrößen liegen sich die Kurven übereinander, was gleichbedeutend mit der Angleichung der Reaktionsfähigkeiten ist. Die Einzelheiten sind aus der folgenden Kurventafel zu entnehmen.

Ein Vergleich der Reaktionsfähigkeiten zwischen Hochtemperaturkoks und Schmelzkoks in Abhängigkeit von der Gasgeschwindigkeit 183) darauf schließen, daß auch die Unterschiede in den Reaktionsfähigkeiten, die bei 900 °C mit 15 % bei Hochtemperaturkoks und mit 50 % bei Schmelzkoks ermittelt wurden, durch eine Erhöhung der Gasgeschwindigkeit beim Schmelzkoks auf das 5- bis 10-fache gegenüber demjenigen bei Hochtemperaturkoks ausgleichen kann. Ist durch die Korngroße verursachte Unterschiede in der Reaktionsfähigkeit fällt ebenfalls stark auf, ein Ausgleichen der Reaktionsfähigkeitsunterschiede kann durch Vergrößerung des Schmelzkokens um das 5-fache weitgehend ausgeglichen werden.

Diese Ergebnisse wurden auf Grund der Bestimmung der Reaktionsfähigkeiten im Laboratorium in der Weise erhalten, daß über den auf 2 bis 3 mm bzw. 20 bis 25 mm zerkleinerten Koks 2 bis 100 ltr. CO<sub>2</sub>/Std. bei steigenden Temperaturen geleitet wurden und die Reduktion der Kohlenoxide zu CO bestimmt wurde. Die ganze Kokscharge wurde hierbei auf einer möglichst gleichmäßigen Temperatur gehalten.

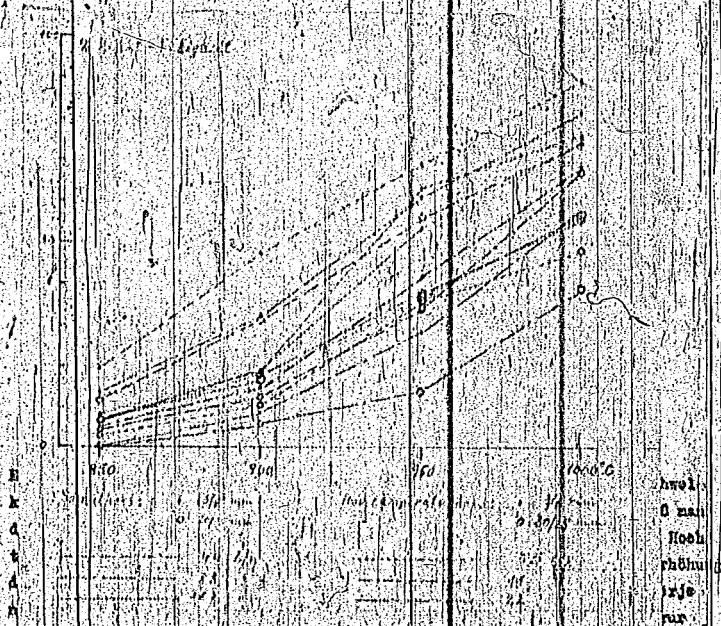
Bei den praktischen Vergleichsvorgängen in Generatoren oder Hochöfen zeigt im Gegensatz hierzu die Kokscharge von der Vergasungsebene nach oben abnehmende Temperaturen, so daß sich die Gleichgewichte hierbei anders einstellen könnten als bei den laboratorienmäßigen Untersuchungen. Es wurden deshalb die Versuche in einem kleinen Generator von 4 x 1,5 m und 350 cm Ø mit den verschiedenen Korngroßen der einzelnen Koksarten durchgeführt. Die höchste Temperatur in der Schacht wurde auf 1000 °C gehalten, die mit steigender Schichthöhe abfiel



die Unterschiede in den Reaktionsleistungen, die bei 200 °C mit 25 % bei Hochtemperaturkoks und mit 50 % bei Holzkoks erreicht werden, durch eine Erhöhung der Gasgeschwindigkeit beim Holzkoks auf das 3 bis 10-fache gegenüber 200 °C nicht bei Hochtemperaturkoks ausgleichen kann, der durch die Koksgröße verursachte Unterschiede in der Reaktionsfähigkeit fällt ebenfalls stark auf, ein Ausgleich der Reaktionsfähigkeitunterschiede kann durch Vergrößerung des Holzkoks um das fünffache weitgehend ausgeglichen werden.

Diese Ergebnisse wurden auf Grund der Bestimmung der Reaktionsfähigkeiten im Laboratorium in der Weise erhalten, daß über dem auf 2 bis 3 m bzw. 20 bis 25 cm zerklüfteten Koks 2 bis 100 Liter CO<sub>2</sub>/Std. bei steigenden Temperaturen geleitet wurden und die Reduktion der Kohlenäure zu CO bestimmt wurde. Die ganze Kokscharge wurde hierbei auf einer möglichst gleichmäßigen Temperatur gehalten.

Bei den praktischen Vergasungsvorgängen in Generatoren oder Hochföfen zeigt im Gegensatz hierzu die Kokscharge von der Vergasungsebene nach oben abnehmende Temperaturen, so daß sich die Gleichgewichte hierbei anders einstellen können als bei den laboratorienmäßigen Untersuchungen. Es wurden deshalb die Versuche in einem kleinen Generator von 4 m Höhe und 350 mm  $\phi$  mit den verschiedenen Korngrößen der einzelnen Koksarten durchgeführt. Die höchste Temperatur in den Schicht wurde auf 1000 °C gehalten, die mit steigender Schichthöhe abfiel.

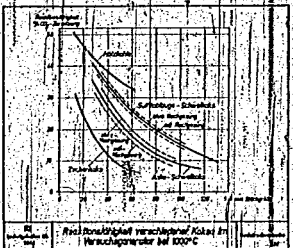


erhebliche Unterschiede in der Reaktionsfähigkeit falls ebenfalls stark auf ein Ausgleichen der Reaktionsfähigkeitsunterschiede kann durch Vergrößerung des Schmelzschichtums bis das Fünffache weitgehend ausgeglichen werden.

Diese Ergebnisse wurden auf Grund der Bestimmung der Reaktionsfähigkeit im Laboratorium in der Folge erhalten, das über den auf 2 bis 5 cm bzw. 20 bis 25 cm korrelierten Koks 2 bis 100 Ltr. CO<sub>2</sub>/Std. bei steigenden Temperaturen geleitet wurden und die Reduktion der Kohlenstärke zu CO bestimmt wurde. Die genaue Kokeskizze wurde hierbei auf einer möglichst gleichmäßigen Temperatur gehalten.

Bei den praktischen Vergangungsvorgängen in Generatoren oder Hochöfen zeigt im Gegensatz hierzu die Kokeskizze von der Vergangungsebene nach oben abnehmende Temperaturen, so daß sich die Gleichgewichte hierbei anders einstellen können als bei den laboratorienmäßigen Untersuchungen. Es wurden deshalb die Versuche in einem kleinen Generator von 4 m Höhe und 350 mm φ mit den verschiedensten Kohlenarten durchgeföhrt. Die höchste Temperatur in der Schacht wurde auf 1000 °C gehalten, die mit steigender Schichthöhe abfiel.

Es wurden pro Stunde zwischen 2 und 20 uba Luft, die mit 2, 10 und 25 % Wasserdampf verdunstet wurden, eingeblasen. Das Verhalten des Kokses in Abhängigkeit von den verschiedenen angewandten Korngrößen und der Reaktionsfähigkeit geht aus der folgenden Kurventafel hervor, in der die Reaktionsfähigkeit = Exzentrationsgrad für CO<sub>2</sub> in Abhängigkeit von der Korngröße eingetragen ist. Hieraus geht hervor, daß der Reaktionsfähigkeitsunterschied bei der Erhitzung der Stückgröße zwischen Zechenkoks und Schmelzkoks wie 1 : 2 bis 2,5 weitgehend ausgeglichen ist. Beobachtungsergebnis ergibt auch, daß der Koks, der aus Briquets mit Sulfatbläse hergestellt wurde, etwas größere Reaktionsfähigkeiten als der mit Amm. hergestellte Schmelzkoks zeigt. Weiter ist beobachtenswert, daß die laboratorienmäßig gefundene geringe Verminderung der Reaktionsfähigkeit bei der Nachbehandlung des Schmelzkokes auch durch den Contratorversuch bestätigt wurde.



a) Der Einfluß der Koksbeschaffenheit auf die Eigenschaften des Schmelzkokes

Unter Berücksichtigung dieser Erkenntnisse soll das Stückgewicht des Formkokes für die Zwecke des Betriebes von Hochöfen und Wassergasgeneratoren mindestens etwa 200 Gramm betragen, wofür Briquets von etwa 250 bis 300 Gramm erforderlich sind. Wichtig ist hierbei, daß dieser Formkoks nach seiner Herstellung in gewissen Maße eine große Stückfestigkeit zeigt und nicht etwa durch die Schmelzung vorgebildete Schmelzkornstücke in kleinere Stücke zerfällt. Diese Möglichkeit besteht umso mehr, je gasreicher die zur Verschwelung verwendete Briquette sind, so daß zunächst die Herstellung von stückfesten Koks aus gasreicher Kohle gänzlich mittelhaft geprüft wurde, wobei zunächst versucht wurde, durch Zusatz von Zugungsmitteln die Schmelzdriftbildung herabzusetzen. Es zeigte sich aber, daß durch den Zusatz von Lagermitteln die Abriebfestigkeit abnimmt, ein Absinken der Abriebfestigkeit ist im Hochofen ebenso unerwünscht, wie eine mangelnde Stückfestigkeit.



Es wurde nun überraschenderweise gefunden, daß oberschlesische Kohlen von der Backzahl 0 bis 15 (O.S.-Methode) mit Hilfe von anhydrierter Kohle unter Zusatz von etwa 5 bis 20 % Backkohle einen festen, rissfreien Koks liefern, hierbei sind mit abnehmender Backzahl mit der Zusatz an anhydrierter Kohle auf etwa 7 bis 12 % erhöht werden.

Ähnliche Ergebnisse wurden mit oberer Flammkohle von der Falkenberg-Grube, Lothringen, mit einer Backzahl von 2 bis 5 (O.S.-Methode) erhalten. Es scheint auf diesem Wege möglich zu sein, aus nichtanlassender Kohle einen festen Koks von Hochofenqualität zu erzeugen.

Als nächstes Beispiel soll der Einfluß der verschiedenen Temperaturen von 550 bis 1000 °C, dann der Vorfestigungsgrad der zu verschmelzenden Kohlegemische sowie der Einfluß von Schmelzkohle als Lagerungsmittel auf die Festigkeit des Schmelzkokes gezeigt werden. Als Kohle wurde Waldschaachtkohle mit der Backzahl 16 (O.S.-Methode) benützt, die Vorfestigkeit wurde durch Bestimmung der Kryosol- und Abriebwerte festgestellt. Die Ergebnisse sind in der folgenden Zahlen-tafel zusammengefaßt. Hiervon geht hervor, daß diese Kohle im Gohlt- oder Stampfbetrieb keinen festen Koks liefert, nur durch die Briкетierung wird ein Koks von der Frostehärte 30 bei einem Abrieb von 10 % erzielt. Ein Zusatz von Schmelzkohle bringt zunächst eine Zunahme und dann eine Abnahme der Härte.

Einfluß von Magerungsmittel auf die Makroigenschaften bei höhergradiger Kohle (Kernschicht 200 mm Durchmesser)

	Schmelzkohle		Magerungsmittel		Schmelzkohle		Magerungsmittel	
	Anteil	Anteil	Anteil	Anteil	Anteil	Anteil	Anteil	Anteil
150 bis 200 °C	0/100	100	75	25	75	25	75	25
	20/80	80	72	28	72	28	72	28
	50/50	50	70	30	70	30	70	30
250 bis 300 °C	0/100	100	75	25	75	25	75	25
	20/80	80	72	28	72	28	72	28
	50/50	50	70	30	70	30	70	30
350 bis 400 °C	0/100	100	75	25	75	25	75	25
	20/80	80	72	28	72	28	72	28
	50/50	50	70	30	70	30	70	30
450 bis 500 °C	0/100	100	75	25	75	25	75	25
	20/80	80	72	28	72	28	72	28
	50/50	50	70	30	70	30	70	30

Bei einer Kohle von der Eschgrube mit der Backzahl 0 wurde mit zunehmendem Magerungsmittel Kohle briкетiert und hierbei der Einfluß eines Zusatzes von Schmelzkohle, Backkohle und Gohlschen beider, untersucht. Die Prob-

linge werden einmal in die 650<sup>00</sup> heiß und ein zweites Mal in die kalte Luft eingelassen und abgibt sich voll auf etwa 650<sup>00</sup> hochgeholt. Aus der nachfolgenden Darstellung geht hervor, daß die besten Werte unter Zusatz von Backkohle und geringen Mengen Lehmkohle unter Verwendung von 3 bis 5 % anhydratischer Kalko erzielt wurden.

Hiergegen ergab die Verarbeitung von Kohle mit der Backfähigkeit von über 16 (O.S.-Methode) Schwierigkeiten bei der Herstellung eines stückfesten Kokes, da diese Kohlen stark zur Sekundärbildung neigen, was durch Zusatz von Bindemitteln nur teilweise beseitigt werden konnte. Hierdurch wird wohl die Ausbildung erschwert, dafür aber die Abriebfestigkeit herabgesetzt. Durch einen gleichzeitigen Zusatz von Backkohle und einer entsprechend passenden Menge anhydratischer Kalko kann in engen Grenzen ein großschichtiger und fester Koke erzeugt werden. Die Einwirkung dieser Zusätze auf das Kokesmittel und Backkohle muß genau beobachtet werden, damit die gewünschten Eigenschaften des Kokes erzielt werden, ohne daß das unersüßliche Zeichnen des Kokes eintritt.

b) Zweistufen-Verfahren

Im die bei der Schmelzung von großformatigen Blocken mittragenden Schwierigkeiten die sich aus den Kokesigenschaften herleiten, zu umgehen, kann von dem Verfahren die Kohle zunächst durch Schmelzen an etwa 1200<sup>00</sup> C. in ein festes Kokesmittel überzuführen und danach durch Erhitzen und

Verkokten in einem großtechnischen Koks zu verarbeiten. Dieser Vorgang war zunächst  
nichtig und von uns beschrieben worden, aber schließlich wurde dieser im Hinblick  
auf die entstehenden Koksverluste nicht in Betracht gezogen.

Auf der Juli-Heizkonferenz wurde aber dieser Vorgang von Dr. Foit als  
der allein richtige zur Verarbeitung von überschüssiger Koks, hauptsächlich  
von der Zahl 0, bezeichnet. Hierbei soll die Koksanzahl auf etwa 500  
bis 550<sup>00</sup> geschwemmt werden, wobei ein Schwelkohl mit etwa 10 bis 15 % flüchtigen  
Bestandteilen anfällt. Dieser Koks soll unter Zutritt von bituminösen Bindemitteln  
unter einer kleinen Menge feinstverteilter feuerfester Kohle zur Verkokung  
gebracht werden. Der hierbei anfallende Koks ist sehr fest und durchdrückig und  
kann, falls die übrigen Eigenschaften die in Heizenkoks zu stellen sind, verarbeitbar  
sind, in Hohefen eingesetzt werden. Nach dem Stand unserer Untersuchungen  
ist zu erwarten, daß nach diesem Verfahren nicht die Kohlen mit der Zahl 0 bis  
15 verarbeitet werden sollten, sondern nur die Kohlen mit einer Anzahl unter  
1 und von 1 bis 20, während die Kohlen von der Anzahl 3 bis 15 (O.S.-Methode)  
nach den obigen Ausführungen nach der bedeutend billigeren einstufigen Arbeits-  
weise zur Verarbeitung gelangen können. Bei der vorerwähnten Arbeitsweise kann  
sowohl das in der ersten Stufe anfallende Schwelkohl als auch verarbeitete Kohle  
als Hindernis benutzt werden, vornehmlich aber wird man auf die anhydryte Kohle  
Koks zurückgreifen müssen, da die anfallende Schwelkohlmenge einseitig der  
Koks nach zu gering und andererseits oft zu verteiltem Einsatzprodukt für die  
Hohefenerhitze - sei es durch die Beladung mit 01 und Benzol oder durch  
die Destillation (Rohöl-Fraktion) auf 1170) und Elektrodenkoks übersteigt.

Der Einfluß der Koksgröße und des Brikkettiermittels auf die Eigen-  
schaften des nach dem Zweistufenverfahren gewonnenen Kokes geht aus der nach-  
folgenden Aufstellung hervor. Hieraus wurde in der ersten Stufe aus der Kohle  
der "Sinterprobe" (Zahl 0, O.S.-Methode) ein Schwelkohl mit 12 bis 13 %  
flüchtigen Bestandteilen erzeugt, der nachher unter Zutritt von verschiedenen  
Arten Brikkettmitteln (anhydrierter Koks, Schmelzschlacke, Sulfidatzeug) und  
mit wachsender Menge eines feinstverteilten feuerfesten Brikkettmittels auf  
100<sup>00</sup> verkokt wurde. Der Einfluß der Beladungsmenge von etwa 10 bis 20<sup>00</sup> macht  
sich auf die Porosität, Festigkeit, Festigkeit und den Brennstoffwertverhältnis  
des Kokes aus und sieht man da, was die Koksverhältnisse für die Durchfüh-  
rung des Zweistufenverfahrens zu sein.

0007

Eigenschaften	Eigenschaften					
	1	2	3	4	5	6
Luftgewicht	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
Luftgewicht	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
Luftgewicht	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
Luftgewicht	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
Luftgewicht	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
Luftgewicht	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
Luftgewicht	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
Luftgewicht	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
Luftgewicht	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
Luftgewicht	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
Luftgewicht	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
Luftgewicht	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10

13. Das Schüttgewicht des Porakoks im Vergleich mit Hochtemperaturkoks und Hochtemperaturkoks.

Das Schüttgewicht von Porakoks liegt im Allgemeinen höher als das Schüttgewicht von Hochtemperaturkoks oder Hochtemperaturkoks gleicher Körnung, wie aus der nachfolgenden Tabelle hervorgeht. Für den Transport des Kokses ist das höhere spezifische Gewicht von besonderem Vorteil.

Gewichte verschiedener Koksarten

Koksart	Luftgewicht	Luftgewicht	Luftgewicht	Luftgewicht	Luftgewicht
1	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
2	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
3	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
4	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
5	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
6	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
7	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
8	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
9	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
10	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
11	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
12	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
13	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
14	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
15	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
16	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
17	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
18	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
19	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
20	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
21	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
22	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
23	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
24	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
25	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
26	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
27	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
28	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
29	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
30	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10

Schüttgewichte verschiedener Koksarten

Luftgewicht	Körnung	Luftgewicht	Körnung	Luftgewicht	Körnung
1,10	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
1,10	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
1,10	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
1,10	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10
1,10	1,10	1,10	1,10	1,10	1,10

III. Verfahrenstechnische Fortschritte bei der Schmelze von Brikkette, die mit Titanäther-Binderstoffen hergestellt sind (vgl. Berichte Dr. Behr/Dr. Waldmann vom 20.6.42, wie auch V. 30.12.40.)

Trotz dem Stand der Erkenntnisse bei Verfeinerung des Darbrites von 1940. 40 haben sich Brikketten, die mit Titanäther-Binderstoffen hergestellt sind, in Heißflammenöfen durchsetzen. Im Lurgi-Spülgasofen können nicht, der Grund für diese Schwierigkeit liegt darin, daß bei der Lurgi-Spülgasofen die Brikkette zunächst in einem Trocknungsraum auf etwa 120 °C erhitzt und sie auf diese Weise getrockneten und abgerollten Brikketten des eigentlichen Schmelzofens zugeführt werden. Da bei den Erhitzen der Brikketten auf etwa 100 °C das Bindemittel erweicht, verlieren diese ihre Festigkeit und zerfallen beim Durchgang von dem Fe-Sektor in der Schmelzschicht, wodurch der gleichmäßige Gasdurchgang gestört und eine nur teilweise Ausnutzung des Koksens erreicht wird, was Verluste an Schwefel und beträchtlichen Anteil von wertendem, nicht abgekochtem Koks und viel Kokein zur Folge hat. Nachdem die Ursache des Zerfalls dieser Brikketten erkannt war, wurde zunächst die Lurgi veranlaßt, ihren Ofen in der Weise abzuändern, daß die Trocknungszone vollkommen wegfällt und die Brikkette kalt direkt in der Schmelzschicht zugeführt werden. Diese von uns vorgeschlagene Arbeitsweise wurde über 7 h der Lurgi als ein technisch nicht gangbarer Weg abgelehnt und wir entschlossen uns, Versuche mit dem Spülgasofen nach dem Kollergas-System durchzuführen, bei dem bekanntlich die Vorwärmzone für Brikketten fehlt.

In Kollergas-Ofen in Spandau konnten Brikketten, die sowohl mit getropptem Solenol als auch mit aräthylischer Ethyle als Binderstoffen hergestellt waren, mit einer Leistung von 3 t/h Durchsatz, mit bestem Erfolg geschmolzen werden. Es entstanden ein ausgezeichnetes Koks, der Kavriabtrieb aufwies. Die Lurgi war beim Bekannwerden dieser günstigen Ergebnisse bereit, nach ihrem Ofen auf die Veranschlagung von Brikketten, die Titanäther-Stoffe als Binderstoffe enthielten, anderen Klinkern entsprechend abzuändern und die Vorwärmzone wegzufallen zu lassen. Es wurden noch kleinere Änderungen des Ofens, insbesondere zur Vermeidung eines vorzeitigen Britzens der in den Schmelzschicht einzuführenden Schmelzbrikketten, notwendig, was durch Kühlung der Brikketten in Zuführungszone erreicht wurde, und weiter mußte darauf geachtet werden daß die im oberen Teil der Schmelzschicht längs auf die Schmelzengattung verbrachten Brikketten nicht durch die schwer aufliegende Brikketten verdrängt wurden. Nach diesen Änderungen konnten mit bestem Erfolg Brikketten im Lurgi-Spülgasofen durchgeschmolzen werden, die als Binderstoffe getroppten und weiterdekantierten aus dem Heißflammenversuch Hochhammer enthielten. Diese Brikketten ließen sich einwandfrei

00049

in langgefüllten Ofen schmelzen. Es wurde ein Koks erzeugt, dessen Anteil an  
Stückkoks über 90 % betragen und der eine Feinverteilung von 90 % zeigte.

Hierdurch wurde der Beweis erbracht, daß der Spülgasstrom bei richtiger  
Konstruktion ein sehr geeigneter Ofen für die Erzeugung von mit bituminösen  
Zündmitteln hergestellten Schmelzkoks ist. Insbesondere kann durch die  
Möglichkeit der Anwendung von 900 bis 1000 °C diesen Spülgasen ein stark reaktion-  
sfähiger Koks hergestellt werden, was für die Erzeugung  
von Generatorkoks für Synthesegase und von Hochofenkoks von besonderer Wichtig-  
keit ist. Es ist zu erwarten, daß mit zunehmender Höhe der Briquette eine ent-  
sprechende Erhöhung des Schwelkoeffizienten notwendig sein wird, wobei durch beson-  
dere Klobgriffe einer zehnfachen Überhitzung des Kokes entgegengetreten werden  
müßte. Diese Versuche sind in Vorbereitung.

Die Hochofenkessel aus Stahl eignen sich für den Durchsatz von Schmelz-  
briquette, die aus bituminösen Zündmitteln hergestellt sind, gut an. Allerdings  
darf die Kesselweite möglichst nicht über 100 cm betragen, da eine  
gleichmäßige Ausdehnung des Kesselinhaltes zu gewährleisten. Da das aus dem ver-  
wendeten Material aus Eisen besteht, ist die Schmelztemperatur auf etwa 610 °C  
begrenzt, so daß hierbei nur Koks für Fahrzeug- oder Kraftgenerator-  
trieb und Hauswand hergestellt werden kann, dagegen gut bei Koks für die Synthes-  
gas- oder für Hochofen die in Stahlöfen erzielbare Temperatur nicht  
ausreichend.

Die Hochofenkessel aus korrosivem Material haben sich bei den ver-  
schiedenen Ofenfirmen immer mehr der kontinuierlich betriebenen Vertikal-  
kammeröfen angelehnt. Diese Öfen machen zum Teil bei Durchsätzen von  
Schmelzkoks insofern Schwierigkeiten als die für die Abgabe für die De-  
stillationsprodukte an oberen Stellen der Kammer liegen. Da diese Austrittsstellen  
recht über der Ofenheizung liegen, treten durch die Abkühlung an den feineren  
eingeführten kleinen Briquette Teilkondensationen ein, die zur Verschmutzung und  
zur Zerstörung nebenher im oberen Teil des Ofens führen. Diese Beobachtung  
wird auch bei der Verschmelzung von Kalkstein gemacht, jedoch führt dies hierbei  
zu keiner weiteren Betriebsstörung, da die Bedienungsgesellschaft diese gelähmten  
Vorrichtungen durch Etzöfen beseitigen kann. Die so beschriebene Stange ist  
wohl bei einem kleinen Versuchsbetrieb möglich, im gewöhnlichen Betrieb jedoch  
wird dieses Verfahren vollkommen stören und es werden die Firmen verschaffen,  
die Abgabe für Destillationsgase an eine höhere Stelle zu legen, wodurch dann  
auch diese Schwierigkeiten aufhören, bzw. sich bedeutend verringern.

Die korrosivem Ofen haben gegenüber dem Stahlöfen den Vorteil, daß

00050

bier höhere Temperatur (bis 1000 °C und mehr) im unteren Teil des Schmelzgerätes gehalten werden können und so ohne nennenswertes Nachschmelzen durchgeflutet werden kann. Ein Nachteil der keramischen Ofen besteht darin, daß in Interesse einer genügenden und gleichmäßigen Ausgarung nur eine Kammerbreite von 200 bis höchstens 250 cm Breite eingehalten werden muß. Diese geringe Breite der Kammer birgt insofern eine große Gefahr in sich, als bei einer Reparatur solcher Ofen nicht - wie dies bei Koksofen der Fall ist - befeuert werden können, sondern bei Störungen - insbesondere beim Unterschneiden - müssen die Ofen vollkommen abgebrochen werden. Dies muß insofern noch besonders beachtet werden, weil in den Bohrer- und Nachschmelzgeräten ganz verschiedenen Temperaturen eingehalten werden müssen, wodurch bekanntlich leicht Undichtigkeiten von kleineren Ofen eintreten.

Die Durchsätze in maßabehitzten Ofen nehmen mit zunehmender Kammerbreite sehr rasch ab und außerdem wird die Durchlässigkeit des Kokses ungünstig beeinflusst, das Einblasen von Spilgas hat hier besondere Vorteile gebracht.

IV. Die Abstraten und Eigenschaften der bei der Schmelzung von Erliketta-Erzkenderen Erzeugnisse

Es wurden auf der Hohenollergrube 320 t Erliketta (Gewicht 120 Gr.) unter Benutzung von getropfem Hohenollerückstand (TBR) und 110 t Erliketta mit Hilfe von unhydratischer Kalk (Anko) unter Verwendung der normalen Erlikettaerzkohle der Hohenollamgrube hergestellt, und diese Erliketta wurden in den verschiedenen Schmelzöfen bilanzmäßig durchgesetzt, wobei folgende Ergebnisse erzielt wurden:

	Durchsatz bei den Versuchen	A u s d e r					Ergebnisse	Mittelwert	Höchstwert	Unterschied
		nach Versuch	Koks	Grobkoks	Schmelztemp.	+ Zonstein				
	tato	%	%	%	%	%	%	%	m <sup>3</sup> /t Erzk.	
Erzkohle	3,1	51	69,5	64,0	12,2	6,4	2,6	52,5	545	
Kohlen-Ofen	2,2	93	70,0	64,0	12,2	5,4	2,2	44,4	594	
Krupp-Ofen	2,4	82	73,5	66,1	10,8	5,7	3,4	69,4	600	
Otto-Ofen	2,6	82	73,0	64,0	11,1	5,7	3,1	57,5	575	
Düker-Ofen	2,9	81	72,0	62,1	10,0	5,4	3,1	57,5	545	

\*) Hierbei waren Verluste durch schlechte Kohlenarten aufgetreten.

00051

a) Die Eigenschaften des Schmelztesers

Vor bei den Bilanzversuchen Gewinnsteer wurde durch Vakuumdestillation auf Eisöl verarbeitet und die Heißöle an drei verschiedenen Stellen (Prof. Heine, Berlin, Analytische Laboratorien Oppau und Ludwigshafen) auf ihre Kohlen-Eigenschaften untersucht. Hierbei wurden die in der nachstehenden Tabelle aufgeführten Werte gefunden.

Table with 15 columns: Eigenschaften, Kohlenstoffgehalt, etc. Includes data for 'Schmelzteser' and 'Eisöl' at various temperatures.

Nach diesen Ergebnissen wird demnach ein typgerechtes Heißöl gewonnen, in Vergleich mit dem Heißöl, das aus Schmelztees von der Kohle selbst stammt, liegen die Werte durchweg günstiger, was aus der obigen Zahlentafel, rechte Spalte, hervorgeht.

b) Die Eigenschaften des Rohwolkokes

Vor bei den Bilanzversuchen angefallene Rohwolkoke wurde auf seine Zusammensetzung und mechanische Eigenschaften untersucht. Die Ergebnisse sind aus der folgenden Zahlentafel zu ersehen.

Table with 15 columns: Eigenschaften, Kohlenstoffgehalt, etc. Includes data for 'Rohwolkoke' and 'Schmelzteser' at various temperatures.



Wirkung ist zu erkennen, daß die Montagen-Bestandteile bei Hochtemperaturtemperaturen von 600 bis 900 °C auf 1 bis 5% Aschgehalt werden können und liegen damit ähnlich wie bei Hochtemperaturkoks (vollständige Spalte). Der Anteil an Grobkoks steigt bis 50% und liegt ähnlich wie bei Hochtemperaturkoks. Auch die Werte für die Feststoffgehalte bewegen sich bei Torfkoks und Hochtemperaturkoks etwa in gleicher Höhe. Die Reaktionsfähigkeit des Schwelkoks liegt etwa dreimal so hoch als die des Hochtemperaturkoks an der Ruhr; es gibt in Oberholländischen Hochtemperaturkoks mit ähnlicher Reaktionsfähigkeit wie bei Schwelkoks. Der Aschgehalt bei Torfkoks, der unter Verwendung von TSR hergestellt wurde, liegt sehr hoch, was auf den hohen Aschgehalt des TSR und den hohen Zusatz von 12 bis 14% bei der Brikettierung zurückzuführen ist. Dieser hohe Zusatz an TSR kommt aber nur bei der Anwendung dieser Verfahren zur Rückstandsaufarbeitung in Verbindung mit der Schwelkoksabfertigung in Frage. Bei der Verwendung von gestopften Abschläm oder von anhydrierten Kohlen mit Erweichungspunkten von etwa 70 bis 75 °C zur Herstellung der Schwelbraketen bleibt der Aschgehalt in normaler Höhe, was aus der obigen Zellentafel hervorgeht.

Die praktischen Anwendungsmöglichkeiten der Herstellung von Brikettiermittel aus Hydrationsprodukten, insbesondere in Hinblick auf eine Verbindung zwischen Hydratation und Schwelerei.

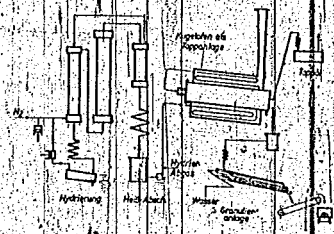
Die Verwendung der verschiedenen Hydrationsprodukte bzw. Hydrationsprodukte als Brikettiermittel führt zu mehreren praktischen Anwendungsmöglichkeiten.

a) Die Herstellung von Brikettiermittel auf Hydrationskohlen als vollständige oder ergänzende Rückstandsaufarbeitung (Arbeitsvolles Schwelerei).

Die Herstellung von Brikettiermittel aus Abschläm für verkaufende Zwecke führt zu einer vollständigen oder teilweise von Rückstandsaufarbeitung einer Hydratation. Diese Arbeitsweise hat bei einem hohen Asphaltpgehalt den Rückstandes für die Hydratation besondere Vorteile, weil hierdurch die Verfahrensbedingungen an der Hydratation erleichtert werden. Ein anderer beachtlicher Vorteil liegt in der Möglichkeit der Verarbeitung von bisher nicht für hydrierfähig gehaltenen Kohlen, da der geringere Asphaltpgehalt durch die Ausführung des Hydrationszustandes als Brikettiermittel und der Abschließung des Überschusses an Asphalt auf diese Weise erfolgen kann.

Die Arbeitsweise bei der Hand der folgenden Abbildung kann orientiert

00053



Anlage zur Gewinnung von Briquettmittel aus Hydratabschlamm (Scholven)

Die Hydratation in der Sulfatphase wird in der normalen Weise durchgeführt, wobei der Abschlamm aus dem Beifabschneider entnommen wird. Der Abschlamm wird zunächst ohne Schlämmer unter Einsatz von Hydroxidgas (aus 1 m<sup>3</sup> Abschlamm 10 bis 20 m<sup>3</sup> Abgas) in der Vorwärmerohrleitung des Kugellofens auf etwa 250 °C vorerhitzt und hierauf in den Kugellofen eingenspritzt. Die Temperatur im Kugellofen beträgt etwa 340 bis 350 °C; der Durchsatz eines Kugellofens konnte in Scholven auf 2 m<sup>3</sup> Abschlamm gegenüber 2 bis 2,5 t Schlendern und bei der Schwelung erhöht werden, ohne daß hiermit die Endbelastung des Kugellofens erreicht ist. Hierbei können 0,5 to 0,6 abgetropft werden, um ein Briquettmittel von Erweichungspunkt 80 °C zu erhalten. Der den Kugellofen mit etwa 340 °C vorerhitzte getropfte Abschlamm wird auf etwa 150 bis 200 °C abgekühlt und durch Einlaufkasson in Schichten gerollt, wobei ein Granulat mit weniger als 1,5 % anfeuchtbar gemacht wird, was für die Verwendung dieses Produktes als Briquettmittel sehr wichtig ist.

In Scholven wird nur ein Teil des Hydratabschlammes auf Briquettmittel verarbeitet, während der Rest über die normale Schlämmerung und Johlung läuft. Es wäre möglich, den gesamten Abschlamm in dieser Weise auf Briquettmittel zu verarbeiten, wobei der Abschlamm zur Hälfte auf Briquettmittel verarbeitet würde, während die restliche Hälfte desselben nach Zuzug des Typisches und des Schwermetalle der Antriebsstoffe dargestellt wird, das ähnliche Zusammenstellung wie das über die Schlämmerung nach dem Anreiben zeigen würde.

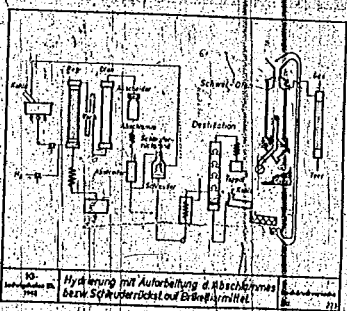
b) Die Verarbeitung des Schlenderrückstandes auf Briquettmittel aus Erweichungspunkt von Gehobrikette und Schmelzkoks für die Wassergaszeugung

(Arbeitsweise-Diagramm)

Wenn die Briquettmittel wie im Falle Scholven für wasserlösliche Briquettmittel eingesetzt werden, so geht der Hydratation das aus diesem gewinnbare

00034

Öl von oben. Vom Standpunkte der gewöhnlichen Ölherzeugung ans erscheint es deshalb günstiger, wenn die gestöpften Hydrierückstände für die Brikkettierung von Kohle zum Zwecke der Schmelzkokerzeugung benützt werden, da hierbei der Rückstand in Form des Bindmittels wertvolle Arbeit bei der Brikkettierung und der Kohlbildung leistet und gleichzeitig bei der Schmelzung entölt wird. Das hierbei gewonnene Schmelzöl kann zusammen mit dem Schmelzöl aus der Kohle in der Hydrierung weiter verarbeitet werden. Ausgehend von der Verarbeitung des Schmelzrückstandes als Brikkettiermittel soll im Nachhinein dieses Verfahren Anwendung finden. An Hand der folgenden Abbildung soll diese Arbeitsweise kurz beschrieben werden:



Hydrierung mit Aufarbeitung d. Abschleimes beim Schmelzrücklauf als Bindmittel

Die Hydrierung wird in der normalen Weise durchgeführt, wobei im Aufsaßbehälter der Hydrierbehälter abgezogen und nach Verflüßigen mit Schmelzöl oder Rohöl in einer Zentrifuge in Schmelzöl und Schmelzrückstand getrennt wird. Das Schmelzöl dient zur Anfeuchtung neuer Kohle, während der Schmelzrückstand in einer Kolonne oder Imkolonne bis auf einen Erweichungspunkt des Rückstandes von etwa 70 bis 90°C abgetropft wird, das Tropföl wird dem Abtreiberprodukt zugesetzt und dieses wird in der bekannten Weise in Mittelöl und Rohöl zerlegt. Der gestöppte Schmelzrückstand dient als Brikkettiermittel zur Herstellung von Schmelzbriketts, die in der Schmelzkoker auf Schmelzkoks und Teer verarbeitet werden. Der Koks dient zur Herstellung des Wassergases für die Hydrierung, der Teer wird entweder dem Anfeuchtel oder dem Abtreiberprodukt zugesetzt und wird hier in der Sumpffase oder Gasphase weiterverarbeitet. Das Topping des Schmelzrückstandes kann in gewissen Grenzen

00055

pländert werden, wofür wird ein Erweichungspunkt des Brickettmittels von etwa 70 °C gewählt, wenn die Koks menge möglichst groß sein soll; während bei einer geringeren Koks menge der Erweichungspunkt auf 90 °C gesteigert wird. Bei einem Erweichungspunkt von 70 °C werden etwa 10 bis 12 % Schlackendioxidanteil für die Brickettierung benötigt, während der Bedarf bei einem Erweichungspunkt von 90 °C etwa 14 bis 16 % beträgt. Durch die Einstellung des entsprechenden Erweichungspunktes hat man also die Möglichkeit zur Förderung der Verarbeitungsmenge in der Hütte.

Nach der gleichen Arbeitsweise kann auch der Koksrauschlack unter Verfall der Spätleanderung durch Tonnen in Brickettmittel verwandelt werden, das zur Herstellung von Schmelzkohle in der beschriebenen Weise dienen kann.

a) Die Herstellung von anhydrierter Kohle als Brickettmittel in Verbindung mit der Schmelz-Ferrosiliziumherstellung.

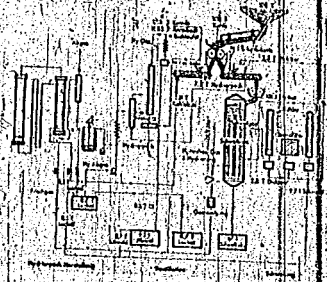
Nach den in Abschnitt b) beschriebenen Versuchen kann die anhydrierte Kohle einerseits unter Kreislaufführung des Anreibesiles oder durch gleichzeitige Verarbeitung des bei der Schmelzung anfallenden Schmelztees hergestellt werden

1) mit Kreislaufführung des Anreibesiles und Verwendung des Schmelztees als Brickettmittel.

Die Kohle wird mit einem Teilöl im Verhältnis von 40 Kohle : 60 Anreibesil angepöckelt. Dieser Kohlebrock wird bei 300 bzw. 600 atü mit 24 bis 25 m³ mit einer Durchsatzleistung von etwa 0,8 und etwa 500 m³ Wasserdampf pro Tonne Dreie durch den Hochdruckofen gefahren. Aus dem auf etwa 250 °C gehaltenen Abscheider wird der Koksrauschlack entpannt und in einer Röhrendestillation wird so viel Öl abgestriegt, daß der Rückstand einen Schmelzpunkt von etwa 70 °C zeigt. Das Öl wird in den Kreislauf zur Anreicherung von Kohle zurückgeführt, während der Rückstand die „anhydrierte Kohle“, das Brickettmittel darstellt, das zur Herstellung der Kohlepfähle dient. Die Esstee werden geschwelit, wobei der Teer durch fraktionierte Kondensation in eine asphaltfreie Fraktion, die das Esstee darstellt, und in einen asphalthaltigen Rückstand zerlegt wird, welcher wiederum mit der anhydrierten Kohle als Brickettmittel dient. Aus der folgenden Tabelle sind die Einzelheiten dieser Arbeitsweise zu entnehmen.

00056

Anlage zur Herstellung von Metall-Schweißkohle durch Schwärzen von Kohle mit Hydrieren Kohlenpulver



2. Unter gleichzeitiger Hydrierung des Schweißkohles mit Mittelöl und Benzol

Bei diesem Verfahren wird die Kohle mit dem Schweißteer der Schmelzerei, der vorher zweckmäßig durch fraktionierte Kondensation oder durch Zappen von Mittelöl befreit ist (vgl. Abschnitt I c), 2), im Verhältnis Kohle zu Teer wie 50 : 50 unter Rückführung von Abschlamm im Verhältnis des 1 Teil Kohlebräutig 0,5 Teilen Abschlamm eingepastet, hierauf in der gleichen Weise wie oben hydriert und der Hydrieraufschluß getropft. Beim Tropfen werden das Benzol und das Mittelöl abgezogen, das Schwärzöl wird so weit als das Rückstand entfernt, bis dieser den gewünschten Erweichungspunkt von etwa 70 °C zeigt, dabei soll die unhydrierte Kohle der und dient als Brikkettencittel.

Als Ergebnis werden folgende Mengen gewonnen:  
Aus 1000 kg Trockenkohle = 1070 kg Brikketts werden:  
110 kg Teer und Benzol gewonnen, wovon  
40 kg aus Mittelöl und Benzol und  
70 kg aus Dichteöl bestehen.

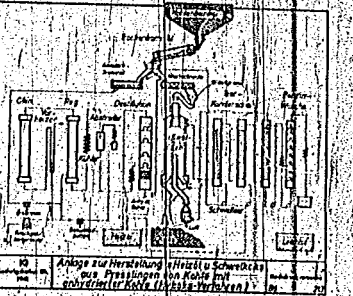
Letztere werden mit 20 kg Rückführschwärzöl gerührt und dienen zur Aurreitung von 90 kg Kohle. Es entstehen 100 kg Kohlebräutig, der unter Zusatz von 90 kg Abschlamm der Hydrierung unterworfen wird.

Insgesamt werden aus 1090 kg Kohle gewonnen:  
Aus der Hydrierung 1 65 kg Hydrieremittelöl einschließlich Benzol,  
72 kg unhydrierte Kohle.

Aus der Schmelzerei: 110 kg Teer einbez., Benzol, davon 40 kg Mittelöl + Benzol und 720 kg Schweißkohle.

Insgesamt werden demnach gewonnen 103 kg Mittelöl + Benzol und 720 kg Schweißkohle. In Hand der nachfolgenden Abbildung wird dieses Verfahren näher beschrieben.

00057



Die Kohle wird zunächst in der Trockenschmelze getrocknet und in einer Menge von etwa 10 % der Ertragsmenge und etwa 90 % der Schwelung zugeführt. Die Hydrokohle wird mit der Schwelung vor dem Gaseintritt durch fektorientierte Kondensatoren der leichteren Teile befreit, im Verhältnis 1 : 1 angereichert und der Kohle entstehende Kohlenstoff wird mit Hydrokohlenstoff im Verhältnis 1 : 0,5 versetzt und das Gemisch der Hydrokohlenstoff zugeführt. Die Hydrokohlenstoff wird bereits oben beschriebenen - derartig eingestellt, daß der Schwelung möglichst weitgehend zu 100 % und zum Teil vollständig wird, das restliche Kohlenstoff wird in der Anreicherung zur Kohle geführt. Das Ertragsprodukt wird in einer Rotationsmühle von der Öl getrennt, das der Mischkohle einen Erweichungspunkt von etwa 70 °C einstellt. Dieser stellt die Hydrokohle, also das Erweichungsmittel, dar und wird der Mischkohle in einer Mischmühle zugeführt. Das hierbei entstehende Erweichungsmittel wird verpresst und die Bräute werden in Schmelzen mit Kohlenstoff und Kohlenstoff. Es entsteht hierdurch die Erweichungsmittel Kohle als Erweichungsmittel Kohle, während die gleichzeitig entstehende Kohle als Erweichungsmittel Kohle verarbeitet wird, welche bei der Schwelung etwa 35 % ihres Gewichtes an Schwelung zulassen werden.

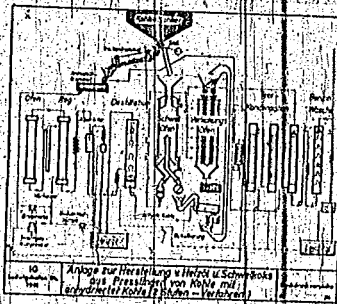
a) Die Verwendung von Erweichungsmitteln als Erweichungsmittel Kohle mit einem nach dem 2-Stufen-Verfahren erhaltenen Nebenprodukt

Bei der Verwendung von Erweichungsmitteln mit Nebenprodukten (z. B. als Nebenprodukt) erzielt man hier bei Zusatz von 12 bis 15 % Erweichungsmittel Kohle ein Ertragsprodukt. Man kann dies durch einen Zusatz von etwa 30 bis 20 % Erweichungsmittel Kohle die Qualität des Ertrags verbessern, jedoch stellt ein so großer Zusatz von Erweichungsmitteln Kohle ein Problem dar.

00058

hiermit und Backkohle für den Verfahren eine starke Beladung dar, Gasförmige Kohlen mit Backkohlen zuzusetzen 15 bis 20 (0,3-2,0thln) ergeben bei ihrer Verkohlung durch Schwundförmung einen kleinstückigen Koks, durch Zusatz von Magerungsmitteln kann wohl die Stückgröße erhöht werden, gleichzeitig steigt aber auch der Abrieb.

Wie bereits im Abschnitt III d) gezeigt wurde, läßt sich durch Bricketierung von gasförmigen Schwundkoks und Zusatz von 10 % Backkohle und 7 % Brikettkohle ein fester Koks herstellen, wobei ebenfalls die verschiedenen Brikettprodukte als Brikettiermittel benutzt werden können. Dieses sogenannte 2-Stufen-Verfahren unter Verwendung von anhydrierter Kohle als Brikettiermittel unter gleichzeitiger Verarbeitung des in der Schwunderei anfallenden Kokes auf Mitteln bzw. Heizöl, soll an Hand der nachstehenden Abbildung beschrieben werden.



Die Kohle wird nach ihrer Trocknung zu etwa 10 % des Hydrierung und zu 90 % einem Schwundlofen zugeführt. In dem Schwundlofen wird die Kohle zunächst bei etwa 250 bis 600 °C geschwundet. Der hierbei anfallende Schwundkoks wird auf unter 3 bis 4 mm Korngröße zerkleinert und dient zum unter Zusatz von etwa 10 % feinsandiger Backkohle und 7 % anhydrierter Kohle zur Herstellung des Briketts. Die in diesem zweiten Schwundlofen bei Temperaturen von etwa 900 bis 1000 °C verkokt werden. Der bei der Verkohlung und der Verkokung anfallende Teer dient nach Abtrennen des darin enthaltenen Mittels und Benzins zur Anreicherung der Kohle für die Hydrierung und der hierbei entstehende Kohlebrock wird der Hydrierung zugeführt. Das hierbei gewonnene Abtreifprodukt wird evtl. unter Zuzug des Schwundkokes einer Destillation unterworfen, wobei das Öl die zu einem

Erweichungspunkt des Rückstandes von etwa 70 bis 80 °C absteigend wird. Das hierbei entstehende Öl kann als Mittelöl in der Hydrierung oder als Heizöl Verwendung finden. Der Rückstand stellt die anhydrierte Kohle dar, die zur Briktierung von Schmelzkohle benutzt wird.

VII Die Entwicklungsaussichten für das kombinierte Hydrier-Schmelz-Verfahren.

g) Vergleichende Beurteilung der Schmelzprodukte bei den verschiedenen Verfahrenen.

Die Frage der Aussichten für das Hydrier-Schmelz-Verfahren kann nur über dessen Wirtschaftlichkeit beantwortet werden. Voraussetzung der Wirtschaftlichkeit kann aber nur die einwandfreie Beschaffenheit der bei dem Verfahren anfallenden Produkte, sowie die Herstellungskosten dieser Produkte in Vergleich zu den Konkurrenz-Verfahren sein.

Der bei dem Hydrier-Schmelzverfahren anfallende Formkoks stellt ein hochwertiges Produkt dar und kann sicherlich in Konkurrenz treten mit dem Hochtemperaturkoks und wird voraussichtlich auch für höhere Beanspruchungen, wie für Wassergas-Generatoren und Hochöfen brauchbar sein. Die entsprechenden Konkurrenzprodukte sind folgendermaßen zu bezeichnen:

1). Koks aus Weber-Briketts  
kommt wegen seiner geringen Abriebfestigkeit kaum für Hochöfen oder Pintsch-Generatoren in Frage. Bei Verwendung geeigneter Kohlen dürfte ebenfalls (der Koks aus Weber-Briketts für Hausbrandzwecke brauchbar sein.

2). Schmelzkoks aus Hauskohle  
wird für Hausbrand und Zwecke der Fahrzeuggeneratoren ebenfalls brauchbar sein. Insbesondere wenn er aus einigermaßen backender Kohlen hergestellt wird. Bei ungleichmäßiger Kohleschaffenheit werden große Schwankungen in der Qualität auftreten, wodurch Absatzschwierigkeiten auftreten können.

3). Steinkohlengruße  
kommt als Zusatz zur Saarkohle in Mengen bis zu 10 - 15 % als Lagerungsmittel in Frage, um die Saarkohle durch Verschlackung oder Verkokung brauchbaren Koks herzustellen.

4). Koks aus den 2-stufigen Verfahren  
ist als Qualitätskoks anzusehen und dürfte für Pintsch-Generatoren und für Hochofenzwecke in Frage kommen.

Auf der Torsseite sind bei den konkurrierenden Verfahren folgende Gesichtspunkte herauszustellen:  
Bei dem Hydrier-Schmelz-Verfahren kann der Schmelzteil unter gleichzeitiger Gewinnung von Briktiermittel hydrierend auf Heizöl, Mittelöl oder Lampen verarbeitet werden, wobei auch noch je nach Wunsch Phenole- und zwar qualitativ sehr



00060

gute Parallelen gezogen werden können. Hierbei ist es unerheblich, ob der Teer in außenbeheizten Öfen oder in Spülgasöfen gewonnen wird. Da bei der Hydrolyse den Verarbeitern der Qualitätsunterschied des Spülgas- und Heizfluchtens keine Rolle spielt, wird man deshalb dem billigeren Spülgasöfen den Vorzug geben.

Bei der Verarbeitung des Schwelkteers ohne Hydrierung wird die Erzeugung vornehmlich von Heizöl in Frage kommen und darüber hinaus noch die Erzeugung von Phenol und gegebenenfalls von Dieselöl. Eine auch in großem Maße gesicherte Abnahme des Schwelkteers für diese Zwecke scheint nicht festzustehen, weshalb man früher oder später immer wieder auf die Hydrierung als die sinnvollere Verarbeitungsmöglichkeit für Schwelkteer zurückgreifen wird. Somit der Schwelkteer als Heizöl Absatz findet, kann in Bezug auf die Heizölmarkte die Anwendung des Heizfluchtverfahrens günstiger sein als die des Spülgasöfens. Die Durchsätze in Heizfluchtöfen hängen allerdings noch stark von der Anwendung des Spülgas ab. Mit der Erhöhung der Spülgasmenge im Heizfluchtöfen steigt wohl der Durchsatz, aber zugleich nähert sich die Teerqualität der des Spülgasöfens. Hierbei kommt es also auf einen Kompromiß heraus, was Veranlassung geben sollte, sich schließlich die Frage zu überlegen, ob nicht die Spülgasöfen mit hydrierender Vorbehandlung des Teers aus diesen Grunde richtiger ist, vor allem wenn man bedenkt, daß die Spülgasöfen Durchsätze größtmöglichen Ausmaßes ermöglichen und in ihrem Aufbau um etwa 30 % billiger sind als die außenbeheizten Öfen. Durch die bei der Anwendung des Spülgasöfens erzielte Einsparung auf der Schwelzseite, wird schon ein beträchtlicher Teil der Kosten für die hydrolytische Verarbeitung des anteilig anfallenden Schwelkteers eingespart.

2. Die Anlage- und Gestehskosten des Schwelkteers bei den verschiedenen Schwelzverfahren.

Zur Verdeutlichung dieser Voraussetzungen für die Zukunftsansichten des Hydrolyse-Schwelzverfahrens und nach Feststellung der qualitativen Überlegenheit auf der Kohleseite und der großen Beweglichkeit dieses Verfahrens auf der Seite der Ölverarbeitung, sollen nun noch die Anlagekosten der Schwelzöfen nach den einzelnen Verfahren, sowie die Gestehkosten der in diesem Zusammenhang Produkte verglichen werden. Die Berechnungen sind im einzelnen im Bericht Nr. 10 auf Grund von Bilanzversuchen, die zum Teil von Reichert für Wirtschaftsausschüsse und zum Teil von uns durchgeführt wurden, auf ISB-Grundlage berechnet worden. Eine Zusammenstellung ist in der beigefügten Zahlentafel und den Kurvenblättern enthalten.

Verglichen sind die Zahlen der Rohwölung von Rudkohl, Anthracit (Anthracit-Kohl-Brickette) und Sulfitablauge-Brickette und zwar nach den

00061

Spiegelverfahren von Lurgi mit Luft- oder Sauerstoffzusatz, nach Kollerhaus, nach der Heiß-Hohof-Verfahren der Stahlwerke von Krupp-Lurgi und der Brennstoff-technik und den koranischen Ofen von Dr. G. Ullrich, G. Dieler und Koppers. Bei den spezifischen Anlage- und Investierungskosten - bezogen auf 1 tajo Einzelprodukt - sind die Kosten bei Rußkohle am niedrigsten, da hierbei die Bricketierung fehlt, während bei den spezifischen Kosten - bezogen auf den Koks - bereits ein weitgehender Ausgleich zwischen Rußkohle und Brickete stattgefunden hat, da das Ausbringen an Gaskoks bei Brickete größer ist als bei Rußkohle.

Bei den spezifischen Zahlen für Anlage- und Investierungskosten - bezogen auf Teer + Benzol - liegen die Zahlen für Anko-Brickete günstiger als bei Rußkohle, während diese Kosten für die Verarbeitung von Sulfitablauge-Brickete am höchsten liegen. Die Kostenkosten rechnen sich bei gleichem Kokspreis in den meisten Schwelereien bei Rußkohle niedriger als bei Anko-Brickete, dagegen liegen diese bei Schwelereien zur Sulfitablaugebrickete bedeutend höher. Sobald aber die richtigen Syndikats-Kohlpreise eingesetzt werden, und zwar für Rußkohle 15,65 RM/t, so liegt der Koks aus Rußkohle etwa genau so hoch wie der bei Anko-Brickete. Setzt man aber für die Bricketekohle den Syndikats-Kohlpreis von 11,37 RM/t ein, d.h. den Hochpreis aus einem Gleichniss aus Feinkohle, Maß XV und Maß III besteht den Kohlegewinn, so ergibt sich bei Anko-Brickete ein niedrigerer Kokspreis als bei Rußkohle, während der Koks aus Sulfit-Ablauge-Brickete immer noch um 2,- RM/t höher liegt als der Preis für Rußkohlenkoks.

Hieraus ist klar erkenntlich, daß auch in wirtschaftlicher Beziehung die Vorrückherstellung mit Bricketemittel aus Hydrirprodukten bei Einsatz der entsprechenden Kohlpreise zu den niedrigsten Kokspreisen führt, wobei aber die bessere Qualität des Kokens unberücksichtigt bleibt.

Am nächstgünstigsten erscheint die Zuckels-Schwelerei, sofern die geeignete Kohle vorliegt, und zum Schluß kommt erst die Verpochelung von Sulfitablauge-Brickete, die trotz ihrer weitaus schlechteren qualitativen Eigenschaften auch noch die höchsten Gestehkosten für Koks erfordert. Hierbei ist zu beachten, daß das Bricketemittel „Anhydrit-Kohle“ zu einem Preis von 50,- RM/t angenommen wurde.

Die spezifischen Gestehkosten für die Bricketemittel und Verpochelung bzw. Verpochelung, ohne Materialien und bezogen auf 1 t, in folgender

00062

	Lurgi-Spalgas mit Luft	Koller- mit O <sub>2</sub>	Krupp- mit G <sub>2</sub>	Luft Insgl.	Dr. O. Otto	Didler	Koppers
	Rm./to	Rm./to	Rm./to	Rm./to	Rm./to	Rm./to	Rm./to
<b>Erzeugung 1-stufig</b>							
Kohle	8,85	10,76	10,22	12,08	11,25	12,17	11,10
Abriketts	0,07	10,80	10,28	12,16	11,29	12,22	11,37
Sulfitablauge-Bricketts	0,02	10,71	10,19	12,06	11,22	12,12	11,10
<b>Erzeugung 2-stufig</b>							
1. Stufe: Minder-Schwelung				11,25 Rm./to			
2. Stufe: Verkokung				5,50 Rm./to			
				10,95 Rm./to			
<b>Verkokung</b>							
				Koppers		Dr. O. Otto & O.	
				10,68 Rm./to		10,11 Rm./to	
<b>Brickettierkosten</b>							
				ohne Brickettiermittel		mit Brickettiermittel	
Anko-Bricketts				2,70 Rm./to		5,80 Rm./to	
Sulfitablauge-Bricketts				3,64 Rm./to		6,16 Rm./to	

**b) Die Wirtschaftlichkeit der kombinierten Rückkandouferbereitung mit der Schwelung von Anthrazit**

Betrachtet man nun den Fall, in dem die Isurierrückkandouferbereitung mit nicht-saurender Kohle brickettiert und die Bricketts abgewerkelt werden, so wird dies beispielsweise im Hydrierwerk Hochhammer der Fall sein wird, so wird der guttoppte Rückstand als Brickettiermittel mit 1 Ball in die Kalkulation eingesetzt und zwar unter der Voraussetzung, daß aus denselben bei der Verkokung im Vergleich mit Kohle mindestens die gleiche Menge Schwelöl wie im Kupfereinsatz fällt. Hierbei ergibt sich bei einem Kohlepreis von 14,25 Rm. = 1.- Rm. Fracht/to ein Kokspreis von 21.- Rm./to und bei einem Kohlepreis von 11,37 Rm. = 1.- Rm. Fracht/to ein Kokspreis von 16,95 Rm. In Lurgi-Spalgas-ofen gegenüber einem Preis von 27,75 Rm. bzw. 23,11 Rm./to bei Koks aus Sulfitablauge-Bricketts. Dies dürfte einen erheblichen Anreiz für die Anwendung dieses Kombinationsverfahrens bilden, insbesondere wenn man bedenkt, daß die Rückkandouferbereitung bei diesen Berechnungen mit 1 Ball eingesetzt wurde.

**3.) Die Möglichkeiten für die Koksherstellung nach dem 2-stufigen Verfahren**

Bei dem 2-stufigen Verfahren soll Grund unter Zusatz von Anthrazit mit amorpher Kohle oder Pechton gemischt, das danach brickettiert und die Bricketts verkocht werden. Der hiermit entstehende Koks ist von besserer Qualität und kann für Hochofenzwecke im Frage kommen. Die Gebräuchlichkeit für den nach dem 2-stufigen Verfahren gewonnenen Koks wurde durch eine Berechnung, die in dem

00063

Es ist zu berücksichtigen, dass die Erzeugung von Kohle aus Holz durch die Holzindustrie in Deutschland im Jahre 1932 auf 1,2 Mrd. kg betrug, während im Jahre 1933 auf 1,4 Mrd. kg anstieg. Die Holzindustrie hat sich in den letzten Jahren durch die Erzeugung von Kohle aus Holz einen neuen Absatzmarkt erschlossen, der für die Holzindustrie von großer Bedeutung ist. Die Holzindustrie hat sich in den letzten Jahren durch die Erzeugung von Kohle aus Holz einen neuen Absatzmarkt erschlossen, der für die Holzindustrie von großer Bedeutung ist.

Die wirtschaftliche Stellung der Holzindustrie in Deutschland

Die Holzindustrie in Deutschland ist eine der wichtigsten Industriezweige. Sie beschäftigt über 1,5 Millionen Arbeiter und erzeugt jährlich für den Export wertvolle Holzwaren. Die Holzindustrie hat sich in den letzten Jahren durch die Erzeugung von Kohle aus Holz einen neuen Absatzmarkt erschlossen, der für die Holzindustrie von großer Bedeutung ist.

Die Holzindustrie hat sich in den letzten Jahren durch die Erzeugung von Kohle aus Holz einen neuen Absatzmarkt erschlossen, der für die Holzindustrie von großer Bedeutung ist. Die Holzindustrie hat sich in den letzten Jahren durch die Erzeugung von Kohle aus Holz einen neuen Absatzmarkt erschlossen, der für die Holzindustrie von großer Bedeutung ist.

Die Holzindustrie hat sich in den letzten Jahren durch die Erzeugung von Kohle aus Holz einen neuen Absatzmarkt erschlossen, der für die Holzindustrie von großer Bedeutung ist. Die Holzindustrie hat sich in den letzten Jahren durch die Erzeugung von Kohle aus Holz einen neuen Absatzmarkt erschlossen, der für die Holzindustrie von großer Bedeutung ist.

Die Holzindustrie hat sich in den letzten Jahren durch die Erzeugung von Kohle aus Holz einen neuen Absatzmarkt erschlossen, der für die Holzindustrie von großer Bedeutung ist. Die Holzindustrie hat sich in den letzten Jahren durch die Erzeugung von Kohle aus Holz einen neuen Absatzmarkt erschlossen, der für die Holzindustrie von großer Bedeutung ist.

Die Holzindustrie hat sich in den letzten Jahren durch die Erzeugung von Kohle aus Holz einen neuen Absatzmarkt erschlossen, der für die Holzindustrie von großer Bedeutung ist. Die Holzindustrie hat sich in den letzten Jahren durch die Erzeugung von Kohle aus Holz einen neuen Absatzmarkt erschlossen, der für die Holzindustrie von großer Bedeutung ist.

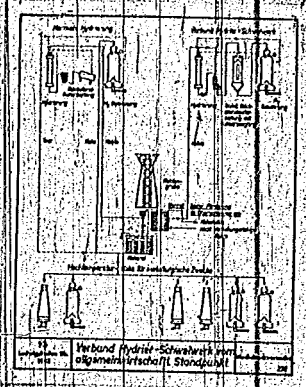
Die Holzindustrie hat sich in den letzten Jahren durch die Erzeugung von Kohle aus Holz einen neuen Absatzmarkt erschlossen, der für die Holzindustrie von großer Bedeutung ist. Die Holzindustrie hat sich in den letzten Jahren durch die Erzeugung von Kohle aus Holz einen neuen Absatzmarkt erschlossen, der für die Holzindustrie von großer Bedeutung ist.

11

0

00064

Arsenal, London, 1927. - In: *Journal of the Chemical Society*, London, 1927, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1928, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1929, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1930, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1931, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1932, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1933, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1934, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1935, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1936, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1937, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1938, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1939, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1940, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1941, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1942, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1943, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1944, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1945, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1946, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1947, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1948, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1949, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1950, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1951, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1952, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1953, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1954, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1955, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1956, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1957, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1958, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1959, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1960, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1961, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1962, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1963, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1964, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1965, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1966, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1967, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1968, p. 2100. - *Journal of the Chemical Society*, London, 1969, p. 1000. - *Chemical Abstracts*, London, 1970, p. 2100.



Die vorliegende Arbeit ist ein Teil der von dem Verfasser im Jahre 1927 durchgeführten Untersuchungen über die Eigenschaften der Hydrazine. Die Untersuchungen wurden im Rahmen der Arbeit "Über die Eigenschaften der Hydrazine" durchgeführt. Die Arbeit ist in zwei Hauptabteilungen unterteilt: 1. Eigenschaften der Hydrazine, 2. Eigenschaften der Hydrazine. Die Ergebnisse der Untersuchungen sind in den folgenden Kapiteln dargestellt: 1. Eigenschaften der Hydrazine, 2. Eigenschaften der Hydrazine. Die Arbeit ist in zwei Hauptabteilungen unterteilt: 1. Eigenschaften der Hydrazine, 2. Eigenschaften der Hydrazine. Die Ergebnisse der Untersuchungen sind in den folgenden Kapiteln dargestellt: 1. Eigenschaften der Hydrazine, 2. Eigenschaften der Hydrazine.

Statische Zahlen zur Anlageplanung, investiertes Kapital und Kokkenanfall

00065

Anlagekosten	Beschreibung	G P U		Kokken
		mit Luftausat	mit G-2-21	
		Rs.	Rs.	
Anlagekosten	Werkstoff (trocken)	22,1	26,3	2
	Anko-Briketts (trocken)	19,7	31,9	2
	Sulfidablage-Briketts (trocken)	28,5	34,7	3
Anlagekosten	bei Anko-Briketts	55,2	45,2	4
	bei Sulfidablage-Briketts	20,2	47,5	4
	bei Sulfidablage-Briketts	43,7	32,2	5
Anlagekosten	bei Anko-Briketts	219,-	280,-	126
	bei Sulfidablage-Briketts	211,-	264,-	25
	bei Sulfidablage-Briketts	401,-	366,-	25
Investiertes Kapital bezogen auf	bei Anko-Briketts (trocken)	25,1	31,3	2
	bei Anko-Briketts (trocken)	29,0	32,2	3
	bei Sulfidablage-Briketts	31,9	38,2	3
Investiertes Kapital bezogen auf	bei Anko-Briketts	10,0	49,9	47
	bei Anko-Briketts	45,2	52,5	10
	bei Sulfidablage-Briketts	19,0	58,5	15
Investiertes Kapital bezogen auf	bei Anko-Briketts	249,-	210,-	226
	bei Anko-Briketts	250,-	218,-	218
	bei Sulfidablage-Briketts	337,-	402,-	341
Kokkenpreis	bei gleichem Kohlenpreis (14,25 + Fracht)	17,50	17,20	1
	bei Anko-Briketts	21,75	20,81	21
	bei Sulfidablage-Briketts	27,75	27,46	28
Kokkenpreis	bei Anko-Briketts	20,00	19,78	21
	bei Sulfidablage-Briketts	35,70	16,83	17
	bei Sulfidablage-Briketts	42,11	22,71	24
Teilkosten für	Änderung des Kohlenpreises um 1,- Bn.	1,79	1,79	1
	bei Anko-Briketts	1,55	1,58	1
	bei Sulfidablage-Briketts	1,61	1,65	1
Teilkosten für	Änderung des Heizwertes um 10,- Bn.	0,86	0,86	0
	bei Anko-Briketts	0,95	0,95	0
	bei Sulfidablage-Briketts	0,79	0,79	0
Teilkosten für	Änderung der Anko-Preise um 10,- Bn.	1,00	1,00	1
	bei Anko-Briketts			

00065

5

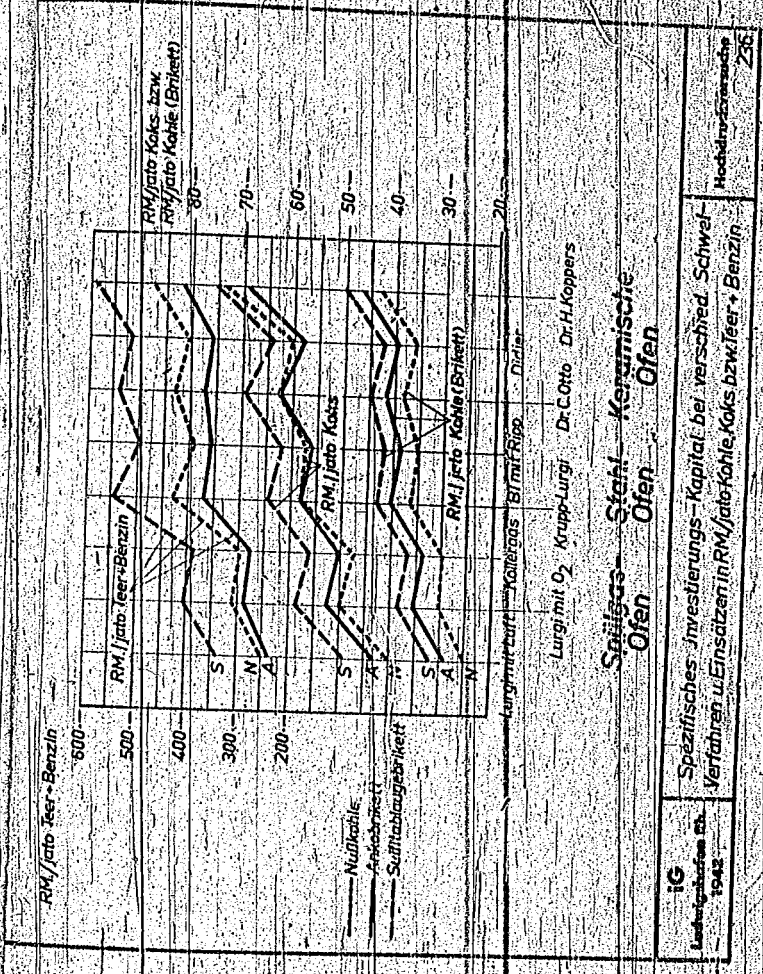
Abrechnung der Abrechnungskonten bezogen auf 1. Kohle bzw. Briquetts 1. t. u. a. einzahl. Tonnen 00065

Nr.	Güter	Kohlen		Briquetts		einzahl. Tonnen	
		Zahlung	Ertrag	Zahlung	Ertrag	Zahlung	Ertrag
221		26,8	13,4	32,0	16,0	32,0	16,0
117		30,5	15,2	35,0	17,5	35,0	17,5
225		31,2	15,6	39,0	19,5	39,0	19,5
221		41,9	20,9	52,5	26,2	52,5	26,2
207		47,4	23,7	58,4	29,2	58,4	29,2
221		51,0	25,5	67,0	33,5	67,0	33,5
221		20,0	10,0	39,0	19,5	39,0	19,5
221		62,0	31,0	142,0	71,0	142,0	71,0
221		166,0	83,0	500,0	250,0	500,0	250,0
221		23,3	11,6	56,4	28,2	56,4	28,2
216		35,2	17,6	40,3	20,1	40,3	20,1
217		38,2	19,1	43,2	21,6	43,2	21,6
210		49,9	24,9	57,9	28,9	57,9	28,9
212		52,0	26,0	60,0	30,0	60,0	30,0
210		53,5	26,7	60,2	30,1	60,2	30,1
212		296,0	148,0	392,0	196,0	392,0	196,0
212		770,0	385,0	660,0	330,0	660,0	330,0
212		307,0	153,5	399,0	199,5	399,0	199,5
210		29,20	14,6	28,71	14,3	28,71	14,3
210		21,01	10,5	22,02	11,0	22,02	11,0
210		21,46	10,7	22,95	11,5	22,95	11,5
210		21,70	10,8	22,88	11,4	22,88	11,4
210		19,70	9,8	22,33	11,2	22,33	11,2
210		16,25	8,1	16,53	8,3	16,53	8,3
211		22,71	11,4	24,30	12,1	24,30	12,1
210		1,70	0,8	1,78	0,9	1,78	0,9
210		1,30	0,6	1,35	0,7	1,35	0,7
211		1,03	0,5	1,62	0,8	1,62	0,8
210		0,46	0,2	0,90	0,4	0,90	0,4
210		0,25	0,1	0,90	0,4	0,90	0,4
210		0,70	0,3	0,77	0,4	0,77	0,4
210		1,14	0,6	1,05	0,5	1,05	0,5

00065

00065

# REWEYER

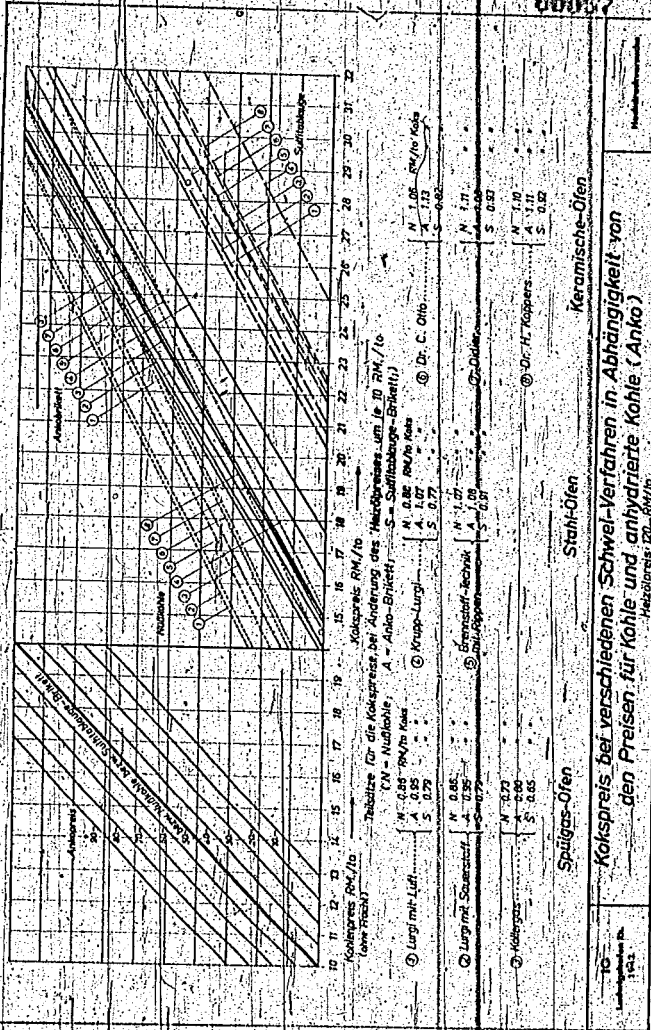


**IG**  
 Industrieverband  
 1942

Spezifisches Investierungs-Kapital bei verschied. Schmelzverfahren u. Einsätzen in RM/jato Kohle Koks bzw. leer + Benzin

Hochdruckversuche  
 Z36





00087

TO  
Lithographische Anstalt  
1921

Spülgas-Ofen  
Stahl-Ofen  
Keramische-Ofen

Kokspreise bei verschiedenen Schmelz-Verfahren in Abhängigkeit von den Preisen für Kohle und anhydrierte Kohle (Anko)  
Preisliste 12. RM/70

137

Anhang

Erklärung der Ausführungen zu Absatz I a und b, Seiten 3 - 5.

Umkehrungen der Verstellung der Brikkettiermittel als neues  
Rückfärbungs-Aufbereitungsverfahren auf die Hydrierung und  
Kokoxidierung.

Bei der Herstellung von Brikkettiermitteln kann von zwei Hydrierprodukten ausgegangen werden, nämlich von Hydrierabschlamm oder von Schwelerschlamm. Bei der Verwertung des Brikkettiermittels können zwei Wege beschritten werden:

- 1). Abgabe der Brikkettiermittel an fremde Betriebe,
- 2). Verarbeitung des Brikkettiermittels in eigenem Betrieb zur Herstellung von Präkokoks für die Gasergaserzeugung.

Unter Umständen kann es zweckmäßiger sein, die beiden Verwertungsmöglichkeiten nebeneinander vorzuziehen. Für die praktische Ausführung des Verfahrens können ausgehend von den Hydrierrückständen folgende Arbeitsweisen für die Brikkettiermittel-Herstellung in Frage:

- I. Der Abschleim einer Kammer wird gestöpft, wobei:
  - a). Brikkettiermittel mit einem Erweichungspunkt von 70 °C hergestellt werden kann. Auf diese Weise könnte die größtmögliche Menge an Brikkettiermittel hergestellt werden, wobei das Produkt mit einem Erweichungspunkt von 70 °C vorzugsweise für die Abgabe an fremde Betriebe zur Brikkettierstrecke bestimmt wäre, und das Produkt mit einem Erweichungspunkt von 90 °C hauptsächlich im eigenen Betrieb zur Herstellung von Schmelzbrücken Verwendung finden könnte. Das Verfahren läßt sich aber in der Hydrierung zur Durchführung, wenn von dem übrigen Kammer oder aus der Schwelerei eine genügende Menge an rohem Kohlen zur Verfügung steht.

II. Der Abschleim einer Kammer wird zur Hälfte durch Topfen auf Brikkettiermittel verarbeitet, während die restliche Hälfte zur Herstellung von Anthracitkohle benutzt wird. Hierbei können wieder die beiden Fälle:

- a) Herstellung von Brikkettiermittel mit einem Erweichungspunkt von 70 °C,
  - b) Herstellung von Brikkettiermittel mit einem Erweichungspunkt von 90 °C
- unter dem Gesichtspunkt der für die Brikkettierung gewünschten Menge an Brikkettiermittel besonders berücksichtigt werden. Bei der Verwertung der Hälfte des Abschleims als Brikkettiermittel kann die andere Hälfte unter Beachtung von Absatz I a und b oder unter Beachtung der notwendigen Menge Anthracitkohle unter der gleichen Zusammensetzung wie das bei der Schwelerei gewonnene Öl hergestellt werden.

00069

stellt worden. Nach dieser Arbeitweise kann demnach die notwendige Antriebsleistung (unter Benutzung des Hydrantenschleimes) auch ohne Schleuderring hergestellt werden, sofern das Brikkettmittel ganz oder zu einem solchen Teil im eigenen Betrieb zur Schwalkkohlerstellung benutzt wird, das für hierbei anfallende Schweltes zur Ergänzung der Antriebsleistung ausreicht.

III. Abschläm wird in dem normalen Meiss genuldert und der Schleuderrückstand wird durch Kopfen auf Brikkettmittel verarbeitet:

- a). mit einem Erweichungspunkt von 70 °C
- b). mit einem Erweichungspunkt von 40 °C

Der getroppte Schleuderrückstand eignet sich als Brikkettmittel zur Abgabe an fremde Betriebe kaum und wird zweckmäßiger zur Herstellung von Schmelzbriketts in eigenen Anlagen verarbeitet. Bei der Schleuderrückstand wird das benötigte Antriebsleistung durch den bei der Schmelzung anfallenden Teer ergänzt werden kann.

Die bei den oben beschriebenen 3 Verfahren in dieser Form anzuwendenden Materialmengen sind in der nachfolgenden Zahlentafel zusammengestellt.

Material	Menge in t					
	M <sub>1</sub>	M <sub>2</sub>	M <sub>3</sub>	M <sub>4</sub>	M <sub>5</sub>	M <sub>6</sub>
1. Antriebsleistung	15	15	15	15	15	15
2. Antriebsleistung	20	20	20	20	20	20
3. Antriebsleistung	25	25	25	25	25	25
4. Antriebsleistung	30	30	30	30	30	30
5. Antriebsleistung	35	35	35	35	35	35
6. Antriebsleistung	40	40	40	40	40	40
7. Antriebsleistung	45	45	45	45	45	45
8. Antriebsleistung	50	50	50	50	50	50
9. Antriebsleistung	55	55	55	55	55	55
10. Antriebsleistung	60	60	60	60	60	60

Hierbei wurde von folgenden Voraussetzungen ausgegangen:  
 Antriebsleistung 37,4 to Kohlebri, von 10,4 to Dickschlamm  
 7,4 to Abschläm.  
 Die Kohlenmenge belief sich auf 14,9 to (erocken) oder 13,7 to Reinkohle.  
 Es entstehen 10,7 to Abschläm, das mit 12,7 to Verdünnungswasser zu 23,4 to Schleuderrückstand ergibt, woraus 23,4 to Schleuderrückstand gewonnen werden kann.

00070

Folgende normierten Zahlen wurden der Berechnung zugrunde gelegt:

		Autokosteln (ohne 0-9)	Fliehkosten (ohne 0-9)
1 to Rohkohle		60 %	55 %
Erzeugung pro Kannon	to/Std.	0,23	7,34
H <sub>2</sub> -Verbrauch	m <sup>3</sup> /Std.	2 750	3 200
H <sub>2</sub> -Verbrauch pro Kannon	m <sup>3</sup> /Std.	22 700	24 100
Wassergas (CO+H <sub>2</sub> = 100)	m <sup>3</sup> /Std.	24 000	26 200
Koksverbrauch (0,8 Kt/m <sup>3</sup> )	to/Std.	20,9	22,7

Aus der Erzeugungstellung läßt sich erkennen, daß einseitig das in Elektrolyse erhaltene Öl zusammen mit dem Schmelzer gewonnen wird, und daß andererseits über die normale Erzeugung ein beträchtlicher Überschuss an Öl und Schmelzer entsteht. Folter ist zu entnehmen, daß die gewinnbare Schmelzkostmenge nach den 3 verschiedenen Arbeitsweisen zwischen 130 to und 50 to schwankt und zwischen diesen beiden extremen Werten jede beliebige Menge an Koks erzeugt werden kann. Diese kann man ohnehin durch eine Verände rung der Einstellung des Bruchpunktes des Bindemittels einengen und ungeheuer von dem Abreißen oder Schmelzerückstand für die Herstellung des Erstellmittels ander reichte bestimmt werden; darüber hinaus kann durch Verengung von Gabeln von Ab-schlamm und von Schmelzerückstand die zu erzeugende Koks menge noch weiter be-liebig in diesem Spielraum von 50 und 130 to geändert werden. Neben dem Koks-anfall und der Mehrerzeugung an Teer und Öl entsteht gleichzeitig ein beträcht-liche Menge an Überschlaggas. Für die in einer Kannon benötigte Wasserdampf-menge sind 21 bzw. 22,5 to/Std. Koks erforderlich, so daß je nach der Fahr-weise von I bis III 110 bis 6,5 to Koks über die in einer Kannon benötigte Menge hinaus erzeugt wird. Die wichtigsten Erzeugungszahlen sind in der fol-gend en Zahlentafel zusammengefaßt.

Fahrweise Ergebnis pro Kannon und Stunde	I	II	III
Rohkohle (10 % H <sub>2</sub> )	190	141 - 98	70
Großkoks	131	86 - 60	47
Überschuss an Teer und gasen normale Arbeitsweise	10,9	7,7 - 5,6	4,2
Überschuss-Schmelzer m <sup>3</sup> /1000 m <sup>3</sup>	104 000	12000 - 24000	38 600
Teer m <sup>3</sup> an Koks für 1 Kannon I			
bei Autokosteln	21	21	21
bei Fliehkosten	22,5	22,5	22,5
Koksverbrauch I			
bei Autokosteln	110	75 - 47	12
bei Fliehkosten	108,5	73,5 - 45,5	10,5 - 6,5

Die Produkte bei der Herstellung von Schmelz-Ferroschmelze unter Verwendung von Erstellermittel aus Abfällen bzw. Schmelzerückstand.

00071

Diese Berechnungen sind unter der Voraussetzung durchgeführt, dass die Bri-  
kettensätze in eigenen Betrieben zur Herstellung von Schmelzbläsen eingesetzt  
werden. Soll mancher Brikettensatz an fremde Betriebe abgegeben werden, so  
geht hier in dem Brikettensatz enthalten und durch Schmelzbläsen gewinnbare Öl-  
verluste. Dieser Ölverlust kann für 1 t Brikettensatz mit 544 kg mit  
einem Erweichungspunkt von 70 °C mit 544 kg mit  
einem Erweichungspunkt von 90 °C mit 450 kg und Schmelzbläsenstand mit  
einem Erweichungspunkt von 70 °C mit 500 kg angegeben werden, wobei das Brikett-  
ensatzmittel an fremde Betriebe abgegeben wird.  
Da aber bei der Veranwendung des Brikettensatzes in eigenen Betrieben  
ein Ölverlust an Treiböl bei Öl entsteht, welches nach einer gewissen Arbeits-  
weise in Betrieben kommt, wobei der Ölverlust bei Abgabe des Brikettensatzes  
an fremde Betriebe durch den Ölverlust bei eigener Verarbeitung und mögliches  
wird. Dieses Verhältnis zwischen eigener Verarbeitung und Abgabe an fremde Be-  
triebe wurde berechnet und in der folgenden Tabelle dargestellt.

Beschreibung	1930		1931		1932	
	kg	1000 kg	kg	1000 kg	kg	1000 kg
A. Brikettensatz	11,5	115	12,5	125	13,5	135
B. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
C. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
D. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
E. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
F. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
G. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
H. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
I. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
J. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
K. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
L. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
M. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
N. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
O. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
P. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
Q. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
R. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
S. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
T. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
U. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
V. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
W. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
X. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
Y. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
Z. Brikettensatz	1,5	15	1,5	15	1,5	15
Summe	11,5	115	12,5	125	13,5	135

Die Brikettensätze sind in 1000 kg abgemessen, wobei die Angaben in kg den Angaben in 1000 kg entsprechen.

00072

Nachdem können nach den Führerschein 1 des 177 je Fahrer 40 bis 10 to  
 kein hergestellt werden, so daß hierdurch ein weiterer Beschäftigungsweg  
 ist, die Höhe der Lohnproduktion mit der Kollektionen Verhältnis nachfolgend  
 anzugeben.

Wenn diesen vorgedachten Arbeitssachen können je nach den jeweiligen  
 Betriebsbedingungen auch noch beliebige Variationen vorgenommen werden. Zum  
 Beispiel kann bei der Fahrweise II, die hierin besteht, daß die Hälfte des Ab-  
 schlusses nach Zuführung der Abstreifenmaschine und Topplagen als Arbeitsbe-  
 dient und die restliche Hälfte auf etwa 80 bis 90% Erweichungspunkt getopft  
 wird und dieser Rückstand als Druckmitteln benutzt wird, folgende Änderung  
 vorzunehmen werden:

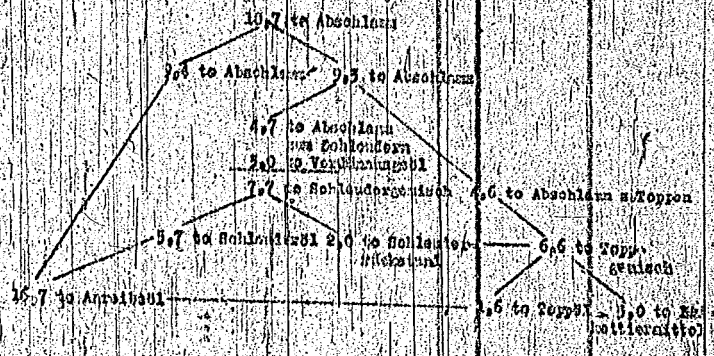
Fahrweise IV

Die Hälfte des Abschusses wird für die Herstellung des Autoreobles  
 zurückgeführt. 25% des Abschusses werden nach Zufuhr des Verdichtungsdes zur  
 Schmelze und der Schmelzerückstand wird mit dem restlichen 25% Abschluß  
 gemischt und das Gemisch wird getopft. Als

Fahrweise V

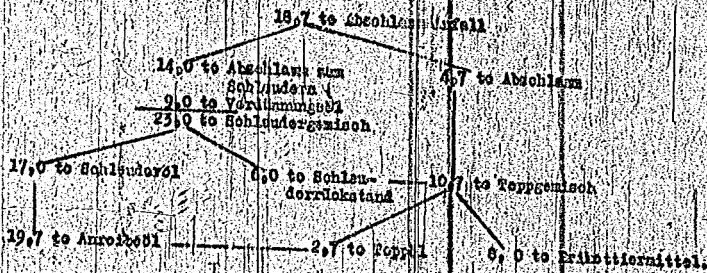
wurde angenommen, daß 75% des Abschusses geschmelzt werden, der  
 Schmelzerückstand wird mit dem restlichen 25% Abschluß gemischt und dann  
 getopft.

Hierbei ergeben sich folgende Arbeitsschemen:  
 Fahrweise IV



00073

Für Arbeitsweise V :



Unter Zugrundelegung dieser 3 Fahrweisen errechnen sich dann folgende Mengen Brikett, Grobkoke und Teer :

Fahrweise		II	IV	V
Brikettmittel	to/std.	7,9	8,0	5,0
Briketts (12 % Brikettmittel)	to/std.	58,0	67,0	42,0
Kohle (trocken)	to/std.	51,0	69,0	37,0
Brikettverbrauch (8000 Std.)	tato	465 000	535 000	335 000
Grobkokeanfall (68 %)/Jahr	tato	315 000	565 000	225 000
Teeranfall	tato	5,1	3,9	3,7
Schweißanfall	tato	4 000	47 000	30 000
	tato	1,2	1,2	0,9
Teer und Schweißl gesamt	tato	5 000	10 000	7 000
	tato	6,3	7,1	4,6
	tato	50 000	57 000	37 000

Für die Durchführung s.B. der Fahrweise V sind in Vergleich mit einer normalen Rückstandsaufarbeitung folgende Aggregate notwendig :

<u>Normale Arbeitsweise :</u>	<u>Kombinierte Funktion (Anlaufzeit) mit Schweißkornprozogen :</u>
18,7 to Abschlam	7,7 to Schludergemisch
12,7 to Verdünnungsbl	10,7 to Schluderrückstand
51,4 to Schludergemisch = 10 Schleudern.	Topfen von 6,6 Stute Topfmischung = 1 Kugelofen.
Schmelzen von 8 to Schluderrückstand = 3 bis 4 Kugelöfen.	

00074

Normale Arbeitsweise

Bemerkung zu Bestandaufarbeitung mit Schmelzkohlenofen

Herstellung von Schmelzglas - 0

333 000 to 450 Lurgi-Schmelzofen

Bei Auftragslegung der Arbeitsweise vorzuziehen sind folgende Antriebsmenge

- 9,3 to Abschläm,
- 5,7 to Schleuderschl,
- 1,6 to Toppschl,
- 6,0 to Verdünnungsschl

22,6 to Antriebschl ohne Teer und Schwefelschl - 12 % Feinsten

dazu kommen

4,6 to Teer und Schwefelschl

Insgesamt also

27,2 to Antriebschl mit 10 % Feinsten

Bei normaler Arbeitsweise errechnen sich

25,4 to Antriebschl mit 9 % Feinsten

Der Asphaltgehalt im Antriebschl errechnet sich auf

- 9,3 to Abschläm mit 17 % Asphalt = 1,6 to Asphalt
- 5,7 to Schleuderschl mit 10 % Asphalt = 0,57 to Asphalt
- 4,6 to Teer mit 10 % Asphalt = 0,46 to Asphalt

2,63 to Asphalt

Benutzen auf 27 to 31 ergeben sich 9,6 % Asphalt gegenüber der normalen Arbeitsweise mit 10 % Asphaltgehalt.

Bei dieser Arbeitsweise wird demnach die Antriebschl-Löslichkeit, die der Menge und der Zusammensetzung nach ähnlich den aus der normalen Arbeitsweise ist.

*Bühler*



Hochdruckversuche bei 900  
No. 5a./Hs.

Luwigshafen/als., den 20. Juni 1942

00075

### Bericht II.

#### Hydrier-Verfahren

Technische Erprobung und Schmelzversuche mit  
oberschlesischen Kohlen, Hydrierkohlen und  
anhydrierter Kohle.

#### Zusammenfassung

Es wurden etwa 450 t Briketts aus oberschlesischen Kohlen und sowohl  
rotopp/da Schmelzerrückstand als auch anhydrierter Kohle hergestellt und in zwei  
Spülgasöfen (Kollergas und Luxel), einem keramischen Heißkohlöfen (Kopfer) und  
zwei Heißkohlöfen mit Spülgasheiz (Otto und Differ) bei Temperaturen  
von 600 bis 900 °C verschwelt.

Über die Zusammensetzung und Eigenschaften der Rohstoffe, Erträge an  
Kokas, Teere und der daraus gewonnenen Heizöle wird berichtet, ebenso über die  
Leistungen der verschiedenen Ofentypen.

Die Spülgasöfen liefern an Teer 80 bis 100 % der Fluchtgasausbeute, der  
keramische Heißkohlöfen etwa 60 % und die kombinerten Ofen etwa 80 bis 85 %.

Die Ausbeute an Gasheizöl ist demnach bei Spülgasöfen die höchste, die  
an Heizöl Heizöl bei Heißkohlöfen.

Die Kokaussbeute und Kokaqualität sind bei allen Verfahren etwa gleich.  
Der Heißkohlöfen liefert etwa 300 m<sup>3</sup> Gas/t Brikett mit etwa 4000 W/m<sup>3</sup> und  
einem Heizwert, und die kombinerten Verfahren liefern 150 bis 200 m<sup>3</sup> Gas/t Brikett  
mit etwa 5000 W/m<sup>3</sup>. Die reinen Spülgasverfahren ergeben in den Verbrenner  
ein sehr heizstarkes Gas mit 800 bis 1400 W/m<sup>3</sup>; durch Verbrennung anstelle  
der Verflüssigung wird sich der Heizwert auf 2000 bis 4000 W/m<sup>3</sup> bringen lassen.

00076

Die in Zeile VII zusammengestellten Erprobungs- und Schmelzversuche haben ergeben, daß sich Erprobungs- mit Kyleschmelzstationen bearbeitete Kohle als Bindemittel im Krupp-Lurgi-Ofen und in der Otto-Schmelzschmelzkammer zu guten Koks vorarbeiten lassen; während zur Verarbeitung im Spülgasofen der Lurgi die Erprobungs- nach einem Zusatz von Sulfitablauge loben, den Hydratrückstand erzeugen. Die beiden aufstehten Ofen von Krupp-Lurgi und Otto arbeiten nichtstimmig. Es bestand nun die Aufgabe, in kontinuierlich arbeitenden Schmelzanlagen Erprobungs- zu verschmelzen.

#### Erprobungs-

Es wurden in der Zeit von 14. bis 16. 3. 1943 in der Erprobungs- der Hohensollerngrube in Neuhofen C.8. etwa 320 t Kieselkohle (200 bis 150 Maschen) hergestellt. Dann stand getropfter Schmelzrückstand (SR) von Schmelz zur Verfügung, der auf Grund der früheren Erprobungs- auf der Hohensollerngrube mit Schmelz (von der Schmelz-Anlage) in Verhältnis 67 SR : 33 Schmelz gemischt und geschmolzen wurde. Als Erprobungs- dient nach einer Vereinbarung mit den Reichs- eine Mischung aus gleichen Teilen gemischter Steinkohle 0 bis 10 mm der Königin-Luisa-Grube und korvaler Erprobungs- der Hohensollerngrube. Insgesamt wurden in laufendem Betrieb an einem Sonntag auf Schmelz an denen uns die Betriebsanlage zur Verfügung stand, in etwa 22 Stunden 225 t Erprobungs- hergestellt mit 30 t Schmelz, entsprechend einem Durchschnittsgrad von 15 bis 16 % Bindemittel. Die Kohle wurde dabei in betriebsüblicher Weise zerkleinert, d.h. das Korn über 5 mm abgerieben und durch einen Besinns- teur zerkleinert. Das nachzerkleinerte Übermaß wurde dem Korn unter 5 mm zuge- mischt, die Mischung getrocknet und in der Fein- schmelzschmelzschmelz mit Schmelz bedeckt.

An Hand der früheren Erfahrung, daß die Röhren bei Verschlus durch Ligendruck (6 bis 10 atü) durch die Verunreinigungen des SR öfter verstopfen, und auch die Bruchförderung der TGR-haltigen Schmelzen einen erheblichen Verschlus bedingten, wurde dieses Mal auf Verschlus des Betriebleiters der

00077

Erstfabrik, Herrn Thon, für unsere Zwecke eine Probe aus dem mit Verschlüßung durch  
 hohes Produkt angefertigt. Diese Art der Verschlüßung bewährte sich gut. In der  
 Zerkleinerung eingezahlte Siebe (4 bis 5 mm Weite) mußten alle 2 bis 2 1/2 Stunden  
 im ganzen 9 mal gereinigt werden. Trotzdem gelangten noch kleinere Verunreini-  
 gungen zur Blase, die bei dem darauffolgenden Nachprüfverf. nur sich nur durch  
 Fein- und Niederdruckverfahren von selbst befreite, aber dadurch eine Fortge-  
 setzte Reduzierung erforderte und nicht völlig gleichmäßige Einstellung der Mi-  
 schungsverhältnisse erlaubte. Die Druckleistung selbst lief ohne Störung, Aus-  
 bildungs- nachden die Apparate angefahren waren. Während etwa 1/3 der Gesam-  
 tzeit betrug die Pressleistung etwa 15 to pro Stunde.

In der Zeit von 10. bis 25. Juli wurden 110 to Kistenballen gleicher  
 Größe hergestellt, die mit anhydrierter Kalk (Le Anko) geladen waren. Die mit  
 dieser Kalk stärke tolle aus Lanthan und tolle aus Indigowurde verwendet  
 und hatte einen Erweichungspunkt von 205 °C. Um dieses zu haben Erweichungspunkt  
 herabzusetzen, wurden 20 % Glycerin zugesetzt. So daß ein Schmelzpunkt mit  
 einer noch 112 °C entstand. Die Verarbeitbarkeit dieser Ballen geschah in 1/2 bis  
 2 Stunden in 3 Perioden, jeweils nach Betriebsregeln der Erstfabrik. Trotz  
 dieser kurzzeitigen Herstellung gelang die Verfestigung recht gut, auch bei  
 dem hohen Schmelzpunkt, dagegen waren die Ballen nicht so sehr gleichmäßig. Bei  
 der Verarbeitung der anhydrierten Kalk wurde auch die Produktion mehrmals ver-  
 mehrt, die erlaubte eine gleichmäßige Einstellung, verstopfte aber im wesent-  
 lichen in 2 Stunden. Entsprechend dem geringeren Feststoffgehalt der anhydrierten  
 Kalk wird man die Kalk trotzdem künstlich die Produktion dafür verwenden.

Außerdem standen noch 15 to Briketts (50 Gramm) zur Verfügung,  
 die in der Versuchsanlage herge von Schlichter und Kromer, bzw. A.G. mit anhy-  
 drierter Kalk und Fein- als Brikettmaterial verwendet wurden.

Die Kistenballen, die Kohlen lagen zwischen 10 und 15 (0,4. Methode),  
 die Briketts der verschiedenen Kohlen war bei den Briketts unterschiedlich der  
 verschiedenen Brikettsarten verschieden, die Briketts

Kohle für	Kistenballen		anhydrierter Kalk	
	mit 10	mit 15	mit Anko	mit Anko
über 2 mm	15	15	5	10
1 - 2 mm	33	33	21	10
2 - 1 mm	10	10	17	15
1 - 0,5 mm	15	15	10	27
0,5 - 0,2 mm	21	21	20	24
0,2 - 0,1 mm	5	5	7	14
unter 0,1 mm	11	11	11	11

Die Briketts für die verschiedenen Kohlen sind dabei die wichtigsten für die

00078

Kleberbestandteile vor aus technischen Gründe, eine genauere Erklärung nicht zu erreichen.  
Das betriebsfesten Bindemittel und gegebenenfalls durch:

Bindemittel für	Füll- Kleber- Briketts	Anko- Kleber- Briketts	Anko- Eis-Briketts
Kreuzholzgrube	0	0,1	1,0
Ausfall	27,2	25,6	3,2
Waldgrube	32,0	26,7	1,6
Asche	17,0	3,3	2,0

Die Analysen der Zuhlen und Bindemittel sowie der in den verschiedenen  
Schmelzlagen eingesetzten Briketts sind in der nachfolgenden Tabelle 1 zusammen-  
gestellt.

Die Zusammensetzung der Briketts betrug in Mittel:

	Kleber- Briketts mit Füll	Kleber- Briketts mit Anko	Eis-Briketts mit Anko
<b>Kohle 1</b>			
Königs-Lager-Ostf.	42,5 %	-	72,0 %
Hohenbollergrube	42,5 %	21,0 %	-
Waldgrube	-	-	10,0 %
<b>Bindemittel 1</b>			
MSB o getropfter Schmelz- dorschlamm	10,0 %	-	-
Anko o anhydriertes Kohle	-	7,2 %	7,0 %
Weichpech	5,0 %	1,0 %	2,0 %
Erkaltbock nach Fischer	14,3 %	12,3 %	13,6 %
Asche	12,0 %	6,5 %	10,3 %

#### Holzversuche

Die technischen Holzversuche wurden in folgenden Versuchsanlagen  
durchgeführt:

- 1). Koller-Holzofen in Gyrard
- 2). Lurgi-Holzofen in Hildersheim bei Frankfurt/Main.
- 3). Koppke-Holzofen zur Holz-Grube in Kattowitz.
- 4). Dr. G. Otto & Co.-Verbrennofen in Dahlhausen/Suhr.
- 5). Didier-Holzofen in Stuttgart.

#### 1). Koller-Holzofen

Obwohl die bisher mit demartigen Holzofen durchgeführten Holzversuche  
in Lurgi-Holzofen immer zu einem Briketts (oder Briketts) der Briketts 1)  
der Verwertung des Ofens geführt hatten, versetzen wir die Ansicht, daß bei

00079

Nichtiger Durchführung der Aufklärung, die bei Verabreichung einer Anion Last im Aufklärungsgebiet, ein's allgemein die bituminöse gelbliche Substanz ununterschiedlich verändert hat. Als Prozedur Epilgasefen erzieht sich durch auch das Keller Epilgasefen, die die bituminöse Substanz (Bild 11) zeigt, besteht der Ofen aus einem runden zylindrischen Kessel von 4,5 x 110 cm und 400 cm Durchmesser in dessen unterer Ende wird das An einer Kondensator aus dematorgas erzeugte 800 °C heiße Epilgas durch einen Ringkessel von 11 cm, die Zirkulationspumpe besteht aus einem einfachen Einlagenschicht mit Epilgas. In der erweiterten Epilgaschicht konzentriert sich nach unten hin etwa 1,5 m hoher Kühlwasser, der unten durch eine glatte, langsam ablaufende, pilzförmige Trichterabfuhr abgeschlossen wird. Die Aufklärung des Ofens so kurz bezogen, daß in der Erklärungsphase eine Konzentration von nur 0,5 m Zirkulation aufsteht. Es zeigte sich dann auch, daß wenn die Gasausströmung nur auf über 200 °C gehalten wurde, die Flüssigkeit in einem Epilgas nicht mehr zerfallen oder verdichtet werden, in der unterliegenden Tabelle VII sind die Hauptbedingungen des Keller-Epilgasofens und die hergestellten Bedingungen zum Vergleich gestellt und mit denen der anderen Verfahren verglichen.

Es wurden sowohl bei 200, 300 und 600 °C als auch unter Epilgas bei 800 °C durchgeführt. Die Konzentration ist entsprechend der hohen Wärmeabfuhr eines solchen Verfahrens mit 2,7 bis 4,2 g/kg Kohlenstoff (Bild 7) besteht aus einem Staubabscheider Konstruktion Keller, der recht gut arbeitet, diese Teilweise sicher mit Tropfenbildung, der falls mit Kapillaren, falls mit Ölnebelprüfung arbeitet, und nachfolgende Nachschub. Die Niederschlagmengen wurden so hoch gehalten, daß ein Teil des Gases in Kobaltwa durchschlag und nur analytisch festgestellt werden konnte. Die Versuchsergebnisse werden später im Vergleich mit anderen Verfahren dargestellt.

2. Keller Epilgasofen

Nachdem der Versuch in Keller Epilgasofen gezeigt hatte, daß das Epilgas nicht nur durch Wasser, sondern in gleich recht guten Kochen liefert bei hoher Temperatur, ließ sich die Arbeit, einen hohen Gehaltsversuch durchzuführen, wobei mindestens durch gewisse hohe Einbauten die Nachschubgeschwindigkeiten durch den Ofen, nur bei bestimmten erforderlichen Vorrichtungen vorrätig wurden. Der Kohlenstoffversuch, eben der Luft, dessen unvollständige Abmessungen aus der Bilanz III zu ersehen sind, stellt einen 0,6 m hohen Aufschlitt aus einem normalen Luft-Ofen dar. Bei diesem Versuch wurden in den Vorrichtungen, welche zwischen Vorwärmer und Epilgasofen schweben, ein Belastungsblech eingesetzt und außerdem in mehreren ein Netz, das die Hauptlast des Vorwärmers

auf dem Luftwege dementsprechend  
 Verordnungen und Gesetze  
 Kolonialgesetzgebung in  
 die 18. Klasse mit 920  
 haben Spillman gearbeitet  
 nachher war es unklar  
 Ausgangspunkt der 18. Klasse  
 in der Vorpostenlage  
 durch diese, diese elektr  
 (verwendet) und nachfol  
 durch die Rechte, die bei  
 die 18. Klasse mit 920

Das gute Ergebnis mit der  
 (Kriegs) (Lage) und Otto) 18. Klasse  
 beteiligten Kuratoren des  
 auf der Grundlage

durch die ungenügende  
 wurde 18. Klasse war, un  
 ebenfalls verbracht wurde  
 von 170 m (vergl. Seite  
 Länge von 2700 m und die  
 von rund 3000 m Höhe  
 durch eine Stachelkugel  
 rechts hinüber, die durch  
 Kanten. Praktisch wurde in  
 die Verarbeiten nach oben  
 kommen, die Abtragung der  
 18. Klasse und die Feste  
 der Lagerstätte. Wichtig  
 haben war die Kondemati  
 Anwesenheit und die  
 was wird in der Vorposten  
 weiter zu gehen.

Die Firma Dr. O. Otto & Co. hatte in dieser Vorpostenlage in  
 ihren geologischen entwickel  
 der die geologische Entwicklung  
 rephographen für andere Zwecke

Bildung 17) waspricht, Zerstreuung, die eine bessere Einstellung der Temperatur  
 erfordern. Kühlung durch Luft von 10 Grad, die sich an der im nächsten in Kette  
 befindet und Abgang des Feuers an drei Stellen des Ofens, in Höhe von die  
 Kondensat des Feuers im ersten Winkel von 10 Grad wird, die Temperatur beträgt  
 durchschnittlich 210 Grad, die Höhe der Röhren ist 240 mm. Die Temperatur be-  
 trägt 240 Grad, die Höhe des Rohrstückes ist 2800 mm und die Höhe des Rührhals  
 etwa 100 mm. Die Kondensation wurde durch Vorheizleitung, elektrisches Ge-  
 rätnis und Rührhals zu geföhrt, das gesamte Kondensat in einen  
 schmalen Gefäß zu föhren.

2) Die Vorrichtung des Versuches

Die Vorrichtung des Versuches besteht aus einem Zylinder (auf der Seite  
 in stehender Position) ist der von Otto, die Höhe ist in der Konstruktion 200  
 auf 210 mm Breite, 150 auf 160 mm Länge, 2/8 mm Durchmesser. Die Befestigung  
 erfolgt durch einen Ring, der durch die Mitte des Zylinders verläuft, die Befestigung  
 der in der Mitte des Zylinders. Auch die Höhe der Spülung ist, die an der Spitze  
 steht und diese mit 0,7 mm Spülung pro kg Rohstoff liegt die Spülung  
 Menge etwa dreimal so hoch wie bei Otto und erreicht damit schon 1/5 bis 1/3 der  
 Spülmenge eines technischen Zylinders, die Abgang des Feuers (nach  
 der Befestigung mit mehreren Apparaten) durch einen Vorheizer, die Kondensation  
 durch Stauffert, elektrisches Gerätnis, 2 Rührhalsen und Gefäß zu  
 föhren.

3) Die Vorrichtung des Versuches

Die Vorrichtung des Versuches ist in folgender Darstellung  
 dargestellt:

Koller	Otto	Koller	Otto	Koller
Verfahren von Koller als Spülung	Verfahren von Otto als Spülung	Verfahren von Koller als Spülung	Verfahren von Otto als Spülung	Verfahren von Koller als Spülung
Koller als Spülung	Koller als Spülung	Koller als Spülung	Koller als Spülung	Koller als Spülung
Verfahren von Koller als Spülung	Verfahren von Otto als Spülung	Verfahren von Koller als Spülung	Verfahren von Otto als Spülung	Verfahren von Koller als Spülung

00082

Vergleichen die verschiedenen Sozialverfahren miteinander (Tabelle VII); es zeigt sich deutlich, dass die Temperatur innerhalb 730 Sekunden und 1100 Sekunden nicht die gleiche ist, sondern die Temperatur steigt sich für die Temperatur während der Beobachtung und liegt bei 700 bis 800 °C unterhalb. Für die Spülgeschwindigkeit sind die Geschwindigkeiten für die Spülgeschwindigkeit mit 800 bis 900 °C, ausgenommen dem Versuch mit Koller mit nur 615 °C.

Beispiel für die Vorzeichen der Temperaturlage in den verschiedenen Schichten. Die die Temperaturverläufe in Abhängigkeit von der Zeit sind in der Tabelle II dargestellt, beginnend mit dem Spülbeginn bis zum unteren Schicht mit 0 % und endend mit dem Schichtausgang bis zum oberen Ende der Schichtung mit 100 %. Die die Temperaturverläufe sind in der Tabelle II aufgeführt, wobei die Temperaturverläufe nach dem Plattenstand in Klammern aufgeführt werden. Die Zahlen lassen erkennen, dass die Temperaturverläufe in den von unten nach oben abwärts abnehmend ist, Beispiel III.

Konkrete Unterschiede zeigen die spezifischen Zahlen. Am Ende der Beobachtung durch den horizontalen Querschnitt angegeben als Anzahl Mikroteile pro m<sup>2</sup> Querschnitt in 24 Stunden. Dieser Wert ist der Spülgeschwindigkeit proportional, er wird für eine hohen Spülgeschwindigkeit sein höher als für eine niedrigeren.

Betrachtet man den Querschnitt an Mikroteile statt auf den Querschnitt auf den Querschnitt einschließlich Nachspülgeräten und gibt den spezifischen Querschnitt in Form Mikroteile/Querschnitt und 24 Stunden an, dann die Verteilung in der Spülgeschwindigkeit, dann zeigt sich, dass der Querschnitt durch den Koller-Ofen eine Spülgeschwindigkeit wird, der Spülgeschwindigkeit in den Koller-Ofen und Koller-Ofen, wobei die beiden Folienverfahren mit Spülgeschwindigkeit oder in der Mitte liegen, wobei die Folienverfahren mit der höheren Spülgeschwindigkeit nach dem Querschnitt an Mikroteile.

Nach der Folienverfahren in der Folienverfahren und 24 Stunden, bzw. die Folienverfahren in der Folienverfahren, sind in der Tabelle aufgeführt, wenn ihr ist in der Folienverfahren, dann bei Anwendung von Koller-Ofen eine Verteilung von 2 bis 4 Stunden anzeigt. Die Folienverfahren unterhalb 1000 Minuten jeder Teil Spülgeschwindigkeit, es bewegen sich die Spülgeschwindigkeiten in cm/Sekunde (ein Teil des Querschnitts in der Folienverfahren) von dem zentralen Koller-Ofen mit einer Spülgeschwindigkeit von 46 und 56 cm/Sekunde; bei den Folienverfahren von Koller-Ofen mit einer Spülgeschwindigkeit von 26 cm/Sekunde. Bei den Koller-Ofen dagegen, wo die Spülgeschwindigkeit



00083

... sondern nur als Konstruktion (und Lesehilfe) ...

**Zusammenfassung**

Die Zusammenfassung ... bezieht sich auf die ...

Dagegen sind die ... auf die ...

Die ... und die ...

00082

Katz.

Hinsichtlich der erhaltenen Kokscharakteristika gibt die Tabelle VIII eine Zusammenfassung. Die Mieron und die Porosität zeigen keinen Einfluss auf die Anko. Es scheint, dass die Anko im allgemeinen dichter sind, dass sie durch die Anwesenheit von Wasserstoff und in Wasser gelöst sind.

In den Fällen, in denen die Anko einen niedrigen Kohlenstoffgehalt und einen niedrigen Stickstoffgehalt aufweisen, ist auch der Kohlenstoffgehalt in den jeweiligen Anko-Erzeugnissen.

Der Versuch bei niedriger Temperatur (15 °C) der mit 20% Anko in Kollorophen durchgeführt wurde, liefert einen Koks mit höherem Kohlenstoffgehalt und höherem Stickstoffgehalt als bei niedrigeren Temperaturen, was die Wichtigkeit des Kohlenstoffgehalts bei der Ankoherstellung zeigt.

Der Koksfall gibt ein ungefähres Bild von der Kohlenstoffkonzentration der Kokscharakteristika. Es ist jedoch zu erwähnen, dass die Erzeugnisse infolge der Zersetzung schon bei niedrigeren Temperaturen zerfallen, insbesondere die mit niedrigeren Kohlenstoffgehalten. Es waren bei 10% Kohlenstoff nur 10% der eingesetzten Erzeugnisse unbeschädigt, bei 5% Kohlenstoff waren 5% unbeschädigt, bei 2% Kohlenstoff waren 2% unbeschädigt, bei 1% Kohlenstoff waren 1% unbeschädigt. Der Grund und die kleinsten Stücke wurden durch Abstoßen entfernt, und nur bei Kollorophen war es bei den kleinen Erzeugnissen möglich, den Koks auszuklären. Entsprechend zeigte hier die Zerlegung geringsten Zerfalls.

Die Tropfenprobe nach Professor Lyman ergibt genügende Feststellungen. Diese Positionen sind jedoch hinsichtlich der Mieron als Maß für die Einwirkung auf das angewandte Selektionsverfahren. Es ist bemerkenswert, (nach Mieron) auf die Mieronität. Allgemein ist die Reaktionsfähigkeit bei Anko-Erzeugnissen. Bei den Verfahrensmitteln wird festgestellt, dass die Ergebnisse von Kollorophen Reaktionsfähigkeit ergeben, wobei die Werte der Mieron etwas von der Reihenfolge eine Erklärung für diese Erscheinung nicht geben werden.

KATZ und SOHN.

Die bei den Versuchen erhaltenen Werte wurden auf ihre Genauigkeit untersucht (vergleiche Tabelle IX). Es ist zu bemerken, dass in allen Fällen der Kohlenstoffgehalt der Kokscharakteristika nur weiteren Untersuchungen verwendet wurde. Die Kollorophen-Verfahren sind die am besten geeigneten, umvollständigen, wobei die Kollorophen nicht ganz wie Abgas, sondern sie sind analytisch bestimmt und sind als Ganzes im Kohlenstoffgehalt als Gesamtwert angegeben.

00085

Kohlenteer der Kolonien (Kolonien) (116,50 kg Anstrich)

Genommen aus	TEH-Klassen brannt	Ante Klassen mittels	Ante Klassen brannt
Gesamtheit bei	61,0%	60,0%	30,0%
Anteil von	11,6%	7,0%	21,5%
Dichte bei 20 °C	1,174	1,011	1,006

Die Menge an erhaltenen Kohlenteeren konnte jedoch nicht, um die Untersuchungen damit vollständig durchzuführen. In einer kleinen Probe wurde wenigstens ermittelt, wieviel flüchtiger Bestandteile zu erhalten ist, wenn der Anteil (ca 80%) den übrigen überbeigefügt wurde. Dabei ergab sich, daß der flüchtige Anteil der Kohlenabfälle aus einem Lager verbleibt, wobei die flüchtigen Bestandteile aus dem Lager verbleiben, wie sie in der Tabelle angeführt sind. Ebenfalls wurde bei der Lageruntersuchung festgestellt, daß die Kohlenabfälle nicht in die Untersuchungen einbezogen, wie die folgenden Daten zeigen. Es ist wesentlich den Proben zu entnehmen.

Kohlenteer (Kolonien) (Kolonien)

Genommen aus	TEH-Klassen brannt	Ante Klassen brannt
Anteil an Gesamtheit	8,0%	15,8%
Dichte bei 20 °C	1,137	1,152
Staubgehalt	4,9%	3,9%
Säuregehalt	4,0%	16,3%

Die Gesamtheit (Kolonien) wurden durch Multiplikation mit der Menge (Kolonien). Die folgenden Angaben geben einen Überblick.

Kohlenteer (Kolonien) aus 75,0 kg Kohle in 2,40 kg Kohle	Gesamtheit bei 20 °C			
	Kolle	Keller	Lager	Verweil
Dichte bei 20 °C	61,0%	40,0%	60,0%	3,600%
Staubgehalt (ca bei 20 °C)	1,174	1,011	1,006	7,1
Anteil	1,16%	0,91%	1,60%	0,64%
Anteil	3,40%	3,47%	3,81%	4,67%
Anteil (Mittelwert 325 °C)	(2,40)	(2,24)	(1,93)	(1,90)
Anteil	11,15%	8,34%	10,03%	10,04%
Anteil	14,86%	14,62%	11,42%	7,15%

B

KODAK

00086

Verhalten (wasserfrei) des Amalpulvers in % der Pulvertiefe

Gesamtgewicht von Kgl. °C	Pulvertiefe			
	0-20	20-40	40-60	60-80
Teorielaste (gegen Viskose) %	91	78	59	45
Messung	1,54	1,62	0,77	0,48
Mittel (Mittelwert 325°C)	2,99	2,75	5,23	0,32
Deckschicht	2,64	(3,1)	(3,3)	(3,5)
Gesamtgewicht	1,22	2,22	3,45	1,72
Gesamtgewicht	1,42	9,1	7,16	10,56

Man sieht, daß die Spitzengruppe die höchsten Temperaturerhöhungen (bezogen auf die Flocken Schmelzanalyse) erweisen im Wert der Luft tiefer gegenüber der sonstigen Erfahrung mit diesem Schmelzverfahren (über 90 °C sein die Regel) niedriger sind wohl durch ungenügende Temperaturabstufung zu erklären. Insbesondere fallen bei den Spitzengruppen die größten Schmelztemperaturen aus. Auffallend sind die Quabarten beim Kopf zu liegen; sie sind nicht durch Zahlen von Spitzengruppen verbunden mit einer hierfür wenig geeigneten Beleuchtung zu erklären. Der Test vornehmlich in Höhe in oberer (oben) Temperatur bei zu hohen Temperaturen und wird dadurch gekennzeichnet. So wird durch noch eine ungenügende Heißluftmenge erhalten, aber wenig Fein- und feinstes Material, ist zu dünn und keine wesentlichen Mittelteil. Auch können die Werte von Dittus und Otto sein, das ist auch aus der Verfahrensweise zu entnehmen. Es finden vor allem in diesen Fällen kleineren Mengen an Mitteln geringe Mengen an Mitteln, etwa dreimal so viel wie Otto. Insbesondere ist bei letzter Gemischtemperatur hier die Feintheilung zu hoch, bei Otto ist Gegenstand der höheren Temperatur und der geringeren Spitzengruppe die Erwärmung höher, wodurch der Feinanteil kleiner und der Feinanteil nicht mehr vorhanden sind. Die Mitteltemperaturen (Mittelwert 325 °C) bestätigen das Bild.

Will man also eine möglichst hohe Temperaturerhöhung, etwa als Indikator, durch den in der Pulvertiefe an bestimmten Stellen, wenn sich auch die Ausbeute auf etwa 90 bis 95 % der Pulvertiefe einstellen werden, infolge der in technischen Verfahren die Pulvertiefe (2,5 bis 4,5 m/kg Pulvertiefe). Die höchsten Heißlufttemperaturen liegen die Heißlufttemperaturen mit geringen Spitzengruppen (0,1 bis 0,5 m/kg Heißluft).

Verhalten des Amalpulvers bei 325°C  
 Einige Vorversuche und auch Kontrolle, indem der Vorbehalt der eingetragenen Pulvertiefe, des Kohlenstoff und des Pulverstaubs. Dabei ergaben sich Unterschiede bei den Bildern von Otto und Dittus, die durch Variationen der Pulvertiefe

00037

Maassnahmen sich ausmessen lassen (vergl. Seite 6), haben den gefundnen Ver-  
ton sind die Korrigier in Klammern eintragen.

Es ergibt sich so für den Anteil der Briquets, dass bei TSR-Bri-  
quets zu rund 16 % und bei Anko-Briquets zu rund 10 % aus dem Bindemittel stammt.  
Der Verbleib in den Produkten läßt sich mit den Verfahren kurz so vergleichen:

Von Holzwerk sind:	Spillings-Verfahren Keller, L. & C.	Geisliches Verfahren Otto, Didier	Heinrichsen- Verfahren KOPPER
In Koks	66 %	74 %	75 %
In Teer	16 %	15 %	9 %
In Gas (+ Verlust)	18 %	11 %	16 %

Dabei geben Anko-Briquets (verglichen mit TSR-Briquets) etwa 2 bis 3 % mehr  
Holzwerk in Gas und weniger in Teer.

Für den Kohlenstoff- und Wasserstoffverbleib gelten:

Von Kohlenstoff sind:	Spillings-Verfahren Keller, L. & C.	Geisliches Verf.	Heinrichsenverf.
In Koks	74 %	81 %	89 %
In Teer	14 %	12 %	8 %
In Gas (+ Verlust)	12 %	7 %	9 %

Von Wasserstoff sind:	Spillings-Verfahren Keller, L. & C.	Geisliches Verf.	Heinrichsenverf.
In Koks	19 %	25 %	15 %
In Teer	20 %	20 %	12 %
In Gas Verlust	62 %	22 %	17 %

Hinsichtlich des C-Verbleibes unterscheiden sich Anko- und TSR-Briquets  
nur geringfügig. Der H-Verbleib dagegen zeigt, daß bei Anko-Briquets sich etwa  
5 % weniger Wasserstoff im Koks und 2 % weniger in Teer finden (verglichen mit  
TSR-Briquets). Im Ganzen zeigen die Heimer- und Kohlenstoffbilanz, daß von  
Spillings aus Heinrichsen-Verfahren eine etwas mehr Erhaltung der teerigen oder  
bituminösen Bestandteile im Koks und in Gas stattfindet. Besonders läuft bei dem  
Spillings-Verfahren eine geringe Verwaschung durch CO<sub>2</sub> und H<sub>2</sub>O, die als Verwaschungs-  
produkte im Spilgas enthalten sind und mit hoher Temperatur mit dem heißen Koks  
treffen.

*Handwritten signature*

Tab. 1.

00083

00088

Zergentolle am:		14. Lsg 16.3.41						
(Berechnen auf Trockensubstanz)		20 zu Klüppelkette mit VBA						
Abmengenverhältnis		Kohle		Lindenthar			Treibstoffe	
		K+H2	FSH	KOR verföhr.	Schmelz- pott 67,53	Kokillor 82,27	Menge Dichte 64,16	Koppar 66,12
Kohlenschl. nach Damm	g	13						
Feuchttgehalt	%	6,0	0,1	0,1	0,1	4,0	3,3	3,1
Schmelzgewicht der Briquets	g/Ltr						0,77	
Scheinbare Dichte							3,30	
Brennstoff-Extrakt	%	7,04	49,1	87,6	60,5	30,6	3,9	6,9
Wahl-Asphalte in Extrakt	%		32,0	60,2	44,9			
Alkohol-Asphalte in Extrakt	%			5,1	19,1			
in Original	%	75,47	74,34	83,65	76,64	72,06	72,23	74,4
M	%	85,2	2,07	6,73	4,0	4,30	4,42	4,5
S gesamt	%	1,17						1,0
Asche	%	20,94	20,12	0,60	11,42	13,33	12,78	11,6
H <sub>2</sub>	%	7,87	6,93	0,31	7,24	7,02	7,13	7,17
H <sub>2</sub>	%	6,02	6,93	8,69	7,53	6,77	6,83	6,81
Flüchtige Bestandteile	%	31,5				30,4	35,1	35,9
Zerfallspunkt	°C		80	79	01			
Schmelzkohle	%	81,72	66,39	51,03	54,16	72,14	75,02	74,8
Schmelzkohle	%	9,13	27,50	59,49	59,72	14,08	14,32	13,8
Schmelzkohle	%	1,00	0,72	3,00	1,64	2,97	4,42	4,0
Ges. und Vorkurs	%	3,24	3,09	6,48	5,48	6,09	6,24	6,4
Schmelzen	g/Ltr	38	49	38	40	55	58	60
CO <sub>2</sub>	%	1,01	4,7	7,02	6,6	10,0	17,0	17,5
H <sub>2</sub> O	%	0,7	0,2	0,7	0,6	1,3	2,4	1,9
ONKa	%	0,7	1,0	4,7	2,6	7,2	7,5	7,9
CO	%	0,1	0,6	2,4	1,7	3,9	4,7	4,1
H <sub>2</sub>	%	1,0	7,3	10,1	10,4	19,3	19,3	19,1
OH <sub>2</sub>	%	5,1	13,0	32,3	27,2	49,7	49,7	50,1
Ausdehnung	%	24,9	23,0	36,0	34,6	29,6	24,7	25,9
G in Kohlenkoks	%	72,04	65,77	98,81	70,33	72,83	74,63	76,43
M	%	3,02	2,11	3,33	2,30	2,81	2,40	2,60
S Gehalt	%							
Asche	%	713,32	30,23	6,72	22,13	37,62	18,12	24,63
H <sub>2</sub>	W/Ltr	7054	5721	7616	8515	6624	6829	6907
H <sub>2</sub>	W/Ltr	6892	967	7424	6423	4477	6657	6850
Wahlspunkt der Asche	°C	1250	1100		1140	1200	1220	1230

00083

00088

00038

ANALYSEN DER VERKÄUFER-RECHT FÜR DIE VERKÄUFER (WÄNDERT)

16.3.11				18. bis 23.5.41						9. bis 11. 1940				
110 t				Kissenbrücken mit Anko						15 t Kissenbrücken mit Anko				
Kohle	Anko	Wandert	Kohle	Wandert		Wandert		Wandert		Kohle	Wandert		Kohle	Wandert
				WUR	Wandert	Wandert	Wandert	Wandert	Wandert		Wandert	Wandert		
10	0,1	0,1	10	0,1	0,1	0,1	0,1	0,1	0,1	0,1	0,1	0,1	0,1	0,1
4,0	5,5	3,1	10	4,0	0,1	0,1	0,1	0,1	0,1	12	6,6	0,6	0,6	3,0
10,0	9,9	8,9	0,4	59,2	87,6	65,1	71,6	7,9	0,4	67,1	80,1	60,4	40,2	7,0
72,06	71,22	74,41	72,67	84,75	83,65	84,48	77,38	70,19	75,02	83,78	90,69	85,9	73,22	4,66
4,90	4,12	4,24	7,49	5,82	6,78	6,01	6,64	6,61	4,33	7,73	5,01	5,65	4,66	4,66
12,97	12,78	11,62	11,13	3,99	0,60	3,23	6,82	6,86	10,80	3,68	0,57	2,06	60,89	7,22
1028	7101	7177	7187	8593	8731	8682	7144	7878	7817	8574	8919	8130	7322	7,22
6757	6339	6928	7370	8202	8369	8398	7100	7123	7072	8265	8618	8390	7071	7,22
		33,8	31,9	283	79	112	31,6	31,4	31,4	214	99	90	34,3	34,3
		74,09	74,03	59,69	51,03	53,03	76,40	73,81	73,68	50,70	36,87	16,5	6,72	6,72
		13,01	10,82	34,49	39,49	39,24	12,41	12,26	9,28	48,73	61,87	48,3	2,67	2,67
		14,07	10,73	2,47	3,00	2,63	1,59	1,28	4,48	2,03	0,83	1,2	2,08	2,08
		6,02	6,43	3,41	6,40	4,80	6,00	7,75	6,50	4,02	1,53	3,07	5,07	5,07
22	58	50	48	72	18	62	31	61	61	52	26	24	2	2
18,0	17,8	17,5	17,6	6,2	7,2	5,2	12,5	12,1	12,3	11,0	13,3	11,4	2,4	2,4
1,3	2,4	1,3	1,7	0,7	0,7	0,7	1,7	1,7	1,7	1,7	1,7	1,7	1,7	1,7
1,9	2,2	1,9	2,2	4,7	5,7	4,7	10,8	10,4	10,4	10,8	10,8	10,8	10,8	10,8
1,4	1,7	1,4	1,7	1,2	1,4	1,2	1,7	1,7	1,7	1,7	1,7	1,7	1,7	1,7
1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0
0,7	0,7	0,7	0,7	0,7	0,7	0,7	0,7	0,7	0,7	0,7	0,7	0,7	0,7	0,7
1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0	1,0
7,01	74,03	70,43	70,93	81,12	89,01	86,13	81,33	81,07	77,92	75,57	88,03	76,9	76,31	76,31
1,01	2,10	2,10	2,10	2,10	2,10	2,10	2,10	2,10	2,10	2,10	2,10	2,10	2,10	2,10
1,62	15,12	14,63	10,33	8,59	6,78	5,32	9,87	11,20	12,24	11,33	7,40	14,4	12,92	12,92
6,34	6880	6987	7254	7341	7315	7265	7323	7112	7224	6149	7323	6641	7110	7110
6,77	6657	6886	7074	7199	7424	7170	7247	7281	7037	6193	7172	6310	6840	6840
1,60	1220	1230	1220	1220	1220	1220	1220	1220	1220	1220	1220	1220	1220	1220

00038

00038

116)

II



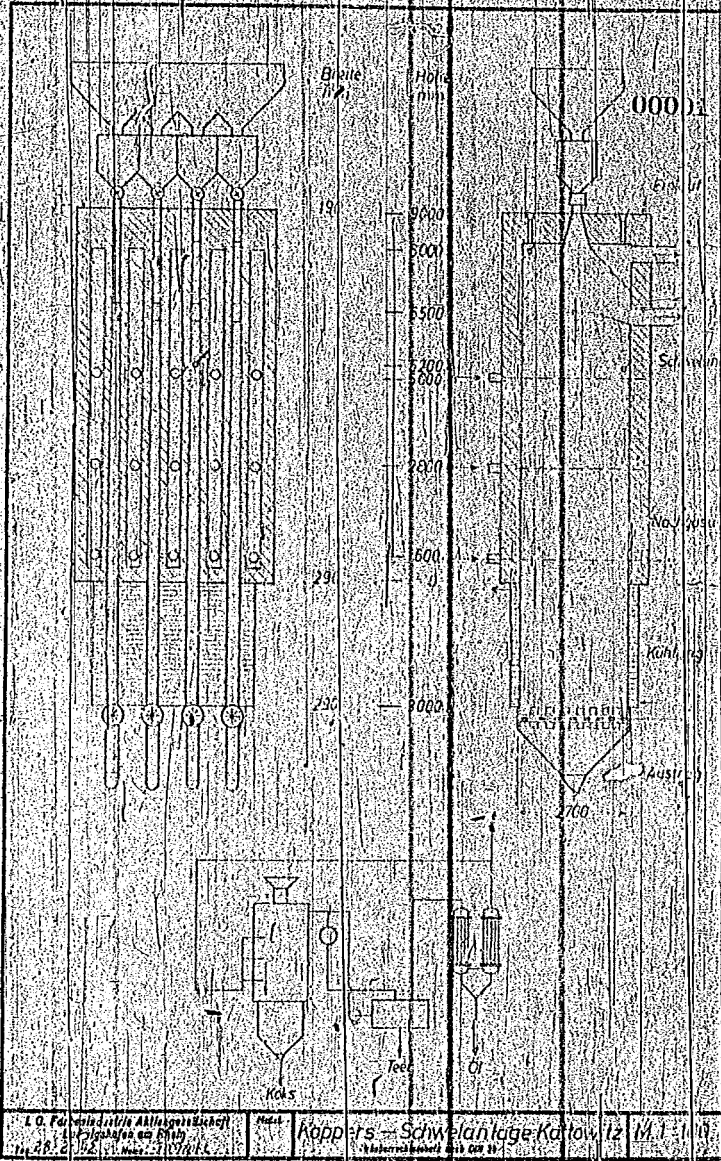
K. O. Farb-Industrie / Aktiengesellschaft Lebnitzhofen am Rhein Tel. 22231	Mod. 1	Kofler - Versuchsschweifen Berlin M 1-50 1. Nachdruck verboten
--	--------	---





L. O. Patz Industrietechnik GmbH  
 L. O. Patz Industrietechnik GmbH  
 L. O. Patz Industrietechnik GmbH

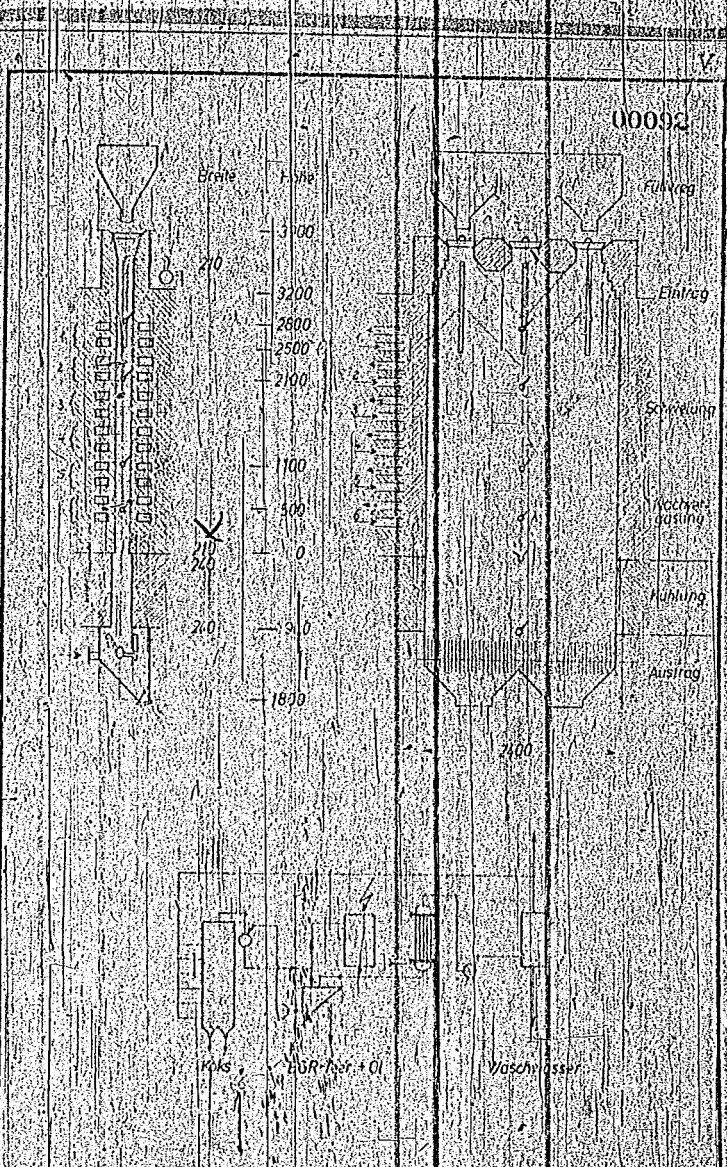
Lurgi Spillgasfilter Filter M 1150  
 Industrietechnik GmbH



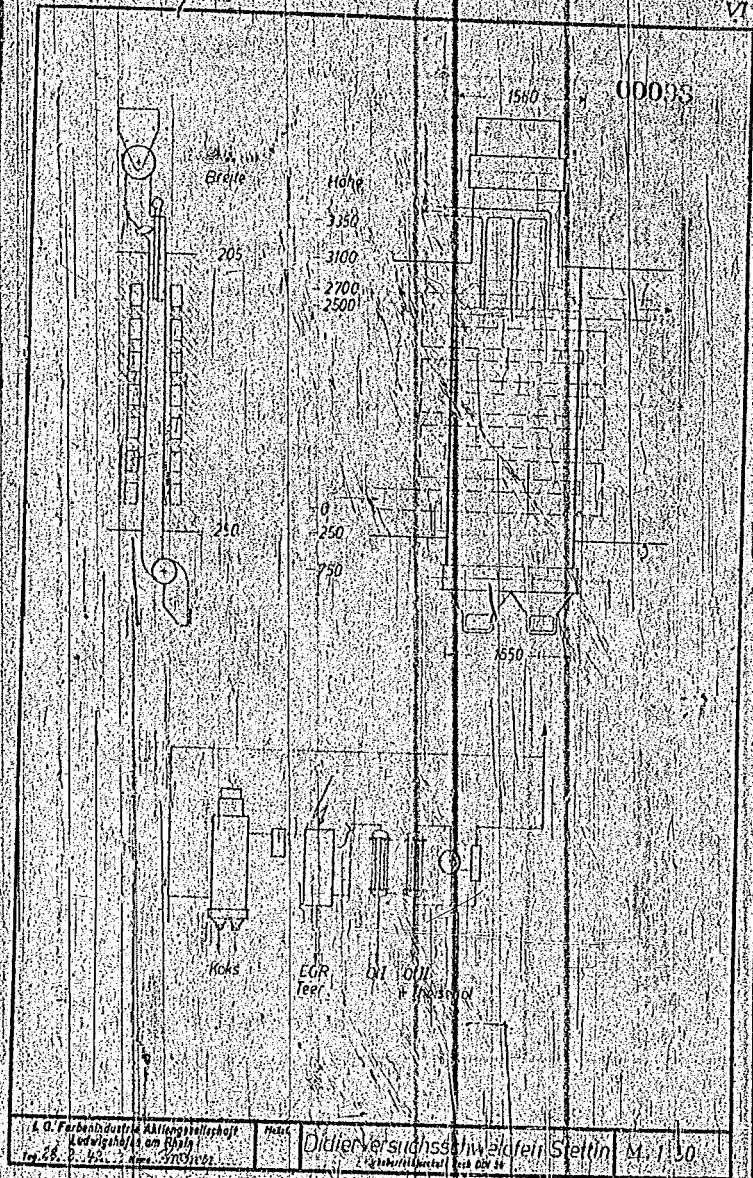
L. O. Fabrik für die Allgemeine Maschinen- und Apparatenbau in Pilsen  
 Tel. 26. 2. 192. Wroc. 17/191.

**Kopperschwelanlage Katowice M. 1. 1911**

00092



O. Fabrikationsfirma Aktiengesellschaft Leopoldsdamm an der Elbe (in 2 1873)	No. 2	Dr. E. Otto - Versuchsstation (Bochum) M. 50 Darmstadt
--	-------	---



A. G. Fabrikindustrie Kattowitzerhütte  
 Leitzschewitz  
 Tel. 28, 29, 30, 31, 32, 33, 34, 35, 36, 37, 38, 39, 40, 41, 42, 43, 44, 45, 46, 47, 48, 49, 50, 51, 52, 53, 54, 55, 56, 57, 58, 59, 60, 61, 62, 63, 64, 65, 66, 67, 68, 69, 70, 71, 72, 73, 74, 75, 76, 77, 78, 79, 80, 81, 82, 83, 84, 85, 86, 87, 88, 89, 90, 91, 92, 93, 94, 95, 96, 97, 98, 99, 100

**Didier Versuchs-Schweißerei** Stettin  
 Patentamt Berlin, Tel. 207 34

Alle Messungen sind in Millimetern anzugeben

Schmelzen und Kristallisation 0000

Schmelzen	Kollon Spilgas		Zerfall	
Ort	Berlin-Spandau		Pfl.-Red	
Zeit	18.4.41 - 2.5.41		6.9.41	
Abmessungen (mitäbere)				
Ofenhöhe (Schmelz u. Nachraum) cm		3800		
Ofenbreite cm		400		
Ofenlänge m		0,15		
Ofenquerschnitt m <sup>2</sup>		0,65		
Schmelzraum incl. Nachraum m <sup>3</sup>		0,65		
Kühlfraum m <sup>3</sup>		0,65		
Einsatzschicht gebunden mit				
Brickelform		TSR	Ank	TSR
Höchste Temperatur °C	615	Klösen	800	Klösen
Verweildauer Std.	26		800	450
Brickelmenge ton	1,0		84	48
Wassergehalt %	4,0	10,5	7,8	0,5
Wärmeinhalt kcal/kg Erzkott	1,95	4,0	3,6	0,3
Spilgas m <sup>3</sup> /kg Erzkott	4,10	1,67	2,43	0,14
		2,63	3,20	0,04
Temperaturen bei a. Schmelzraum				
Spilgasaustritt (unterster Kohlung) °C	390	0,10	300	330
14-21 % d. Erzkott	634	79,5	752	
(Feinruß) 28-32 % d. Erzkott	573	69,7	562	
in Klütern) 55-62 % d. Erzkott	550	57,3	535	
65-75 % d. Erzkott	470	46,7	402	
Spilgasaustritt bzw. Schüttungsdecke	332	23,9	210	340
Spezifische Zahlen				
Erzkott/Schmelzquerschnitt u. Tag m <sup>2</sup> /a <sup>2</sup> /24 h	3,2	24,9	37,7	5,0
" / Schmelzraum u. Tag t <sup>2</sup> /m <sup>2</sup> /24 h	3,14	3,90	4,65	3,23
" / Kühlraum u. Tag	3,65	4,15	4,98	5,25
Verweilzeit im Schmelzraum Stunden	5,4	4,2	3,4	4,2
Verweilzeit im Kühlraum "	4,4	4,4	3,2	3,2
Spilgas, mit auf trocken Quarzschutt bezogen on/sek.	65	46	66	24
Ausbeuten a. Erzkottschmelze geschmet				
Koks (trocken) % der Erzkott	66,5	69,5	68,5	61,4
" d. Wasserzucht	68	52	69	90
Gesamtkoks (wasserfrei) % der Erzkott	34,9	34,6	31,4	38,4
" d. Wasserzucht	1,00	93	98	89
Gas				
CO + CO <sub>2</sub> %	11,0	9,5	9,8	5,6
H <sub>2</sub> "	0,3	0,2	0,2	0,3
CO "	0,0	2,2	4,7	7,4
H <sub>2</sub> "	2,5	0,5	0,9	16,9
CH <sub>4</sub> "	0,4	0,8	1,7	8,4
H <sub>2</sub> (+ O <sub>2</sub> ) %	39,0	60,0	74,0	61,4
H <sub>2</sub> m <sup>3</sup> /a <sup>2</sup>				
H <sub>2</sub> m <sup>3</sup> /a <sup>2</sup>				14,3
Dichte kg/a <sup>2</sup>				1,09
Gasbi (in Schmelz- und Kühlraum) a/a <sup>2</sup>	2,03	2,06	3,2	3,6

0000

000

0004

0004

Tabelle VII.

nr 1941	Inventur v. d. Händlern 6.9.41 - 10.9.41	Kopier-Verkehr Kontroll-Übersicht 2.9.41 - 10.9.41	Ustp-Verkehr Bochum-Bahlmann 21.10.41 - 24.10.41	DIA-Geräte Bochum-Flaschner 2.12.41 - 5.12.41
	1500 600 900 0,54 0,04 0,6	8000 4 x 190/290 + 4 x 210 2700 2505/3025 = 2,54 20,9 9,2	2000 210 2400 0,54 1,41 0,67	2700 205/300 = 2,27 1700/1640 = 1,615 0,33/0,12 = 0,275 0,99 0,5
Ankz Klasse 94 7,0 3,5 3,83 3,20	Klasse 870 40 0,1 0,3 0,14 0,54	Ankz Klasse 920 42 4,0 3,2 2,37 3,70	Ankz Klasse 930 35 6 10,0 3,1 3,37 9,28	Ankz Klasse 940 78 7,8 0,8 0,4 2,94 0,37
800 722 62	890	920	603	732
		(1050)	711 (1170)	(732)
		(945)	(470)	
		(870)	(765)	
		420	222	
		343	102	
		193 (502)		019
4,1 4,65 4,25 3,74 9,2	3,90 2,32 4,12 3,2	4,2 2,81 2,77 2,7 4,74	9,7 2,22 2,16 3,0 0,74	7,1 2,33 5,67 7,1 7,4
65	24	39		1,0
69,3 59 13,4 50	67,4 89 11,4 60	66,4 83 9,6 78	(72,7) (101) 7,3 59 530	(72,7) (97,0) 7,01 99 832 (210)
9,9 0,8 4,7 0,0 1,7 74,0	9,5 0,9 7,8 16,0 0,4 6,6	9,2 0,3 0,9 17,0 0,7 61,6	4,3 1,3 11,5 41,6 21,6 19,7 4700	3,2 1,1 13,8 33,6 3,6 7,0 103 145
3,8	3,0	3,2	420 0,59	4030 0,76
		87,2	22,4	21,4

0004

0004

0004

Haltlobersteins Kalk.

00095

oben		Keller-Stein-Ofen		
Gebunden mit		778	571	Anker
Gesamtwert bei		695	810	000
<b>Koks I</b>				
Feuchtigkeit (Luftfeuchtigkeit)	1/43	8,5	4,0	2,5
Schüttgewicht				
Scheinbare Dichte	13/100	2,514		1,500
Wahre Dichte	13/100	2,446		1,552
Porosität		20,0		14,0
G		78,07	75,80	61,00
H		8,51	1,95	1,55
S (Gesamt)		1,22	1,93	0,97
Asche		1,07	1,16	1,07
Ho	13/100	2300	6600	7025
Hu	13/100	873	632	7025
Fluchtig.				
Restkohle (Pipohor)		10,0	6,6	4,6
		0,1	0,1	0,2
Anfall				
> 40 mm (≥ 30 mm)		80	82	80
40/20 mm (30/20 mm)		1	4	1
20/10 mm		1	3	2
< 10 mm		10	11	9
Feinheitsgrade nach				
Rayner (R). Byndakat (B)		K	K	K
> 10 mm		0,5	0,0	3,0
40/20 mm		3,9	14,0	4,7
20/10 mm		0,1	0,3	0,6
10/5 mm		0,2	0,1	0,2
< 5 mm		7,3	3,0	4,9
Restkohle (Mittelwert)				
000 g		29,3	31,3	20,6
050 g		47,9	55,4	28,1
060 g		11,7	69,9	40,1
090 g		07,3	26,7	72,7
1000 g		77,5	25,9	22,3
1050 g		92,2	92,2	92,1
1100 g		92,1	92,1	100,0
Effizienz bei		15	30	41

00095

00095

00095

Tabella VIII.

Lokal-Schulgeb.-Ofen		Kopferw.-Kammer-Ofen		Otto-Kammer		Dillig-Kammer	
TWR	Anko	TWR	Anko	TWR	Anko	TWR	Anko
870	090	610	920	34, 000	70, 000	74, 775	45, 700
	2,5	4,1	1,3	(1,7)	(1,9)	3,4	1,4
	2,303	1,869	1,219	0,599		0,451	0,489
	2,332	2,040	1,448	1,064	1,388		1,177
	16,6	23,2	18,6	1,662	2,674		1,093
				10,0	17,3		20,1
9,00	01,91	79,62	87,90	82,16		89,43	79,09
9,25	1,92	1,04	0,63	0,77		1,16	1,10
9,50	0,97	1,06	0,64	1,01		0,63	1,11
9,75	2,076	17,02	9,61	15,03		7,80	16,74
10,00	7,025	67,39	73,06	67,70		73,90	68,00
10,25	7,025	45,82	72,73	67,28		73,28	67,91
10,50	4,6	5,07	3,2	0,3			
10,75	0,28			0,83		0,3	0,33
11,00		(74)	(68)	74		0,10	
11,25	1	(10)	(10)	13		59	50
11,50	3	3	3	3		11	13
11,75	9	13	17	5		6	8
12,00				13		13	27
12,25	x	x	x				
12,50	90,1	86,4	87,9				
12,75	8,7	1,3	1,3			79,5	62,2
13,00	0,88	0,2	0,2			16,0	9,8
13,25	0,3	0,2	0,2			0,3	0,3
13,50	1,1	6,0	4,4			2,1	7,8
13,75		10,6	11,3	10,7			
14,00		23,4	25,6	23,1		16,3	13,7
14,25		24,0	50,0	45,6		31,6	41,1
14,50		73,4	78,9	78,7		48,7	61,1
14,75		32,3	94,3	91,8		75,6	87,1
15,00		99,0	93,0	92,0		92,0	95,7
15,25		99,0	93,0	92,0		92,0	97,1
15,50			97,8	92,0		100,0	99,1
15,75							
16,00	41	32	90	44	90	61	28

00095

00095





00006

00006

Table 1, 13.

Area		Target-Signals						Kopras				Date		Dist	
Year	Area 400	Year	Area 400	Year	Area 400	Year	Area 400	Year	Area 400	Year	Area 400	Year	Area 400	Year	Area 400
1947	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
1948	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
1949	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
1950	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
1951	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
1952	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
1953	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
1954	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
1955	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
1956	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
1957	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
1958	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
1959	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
1960	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100

00006

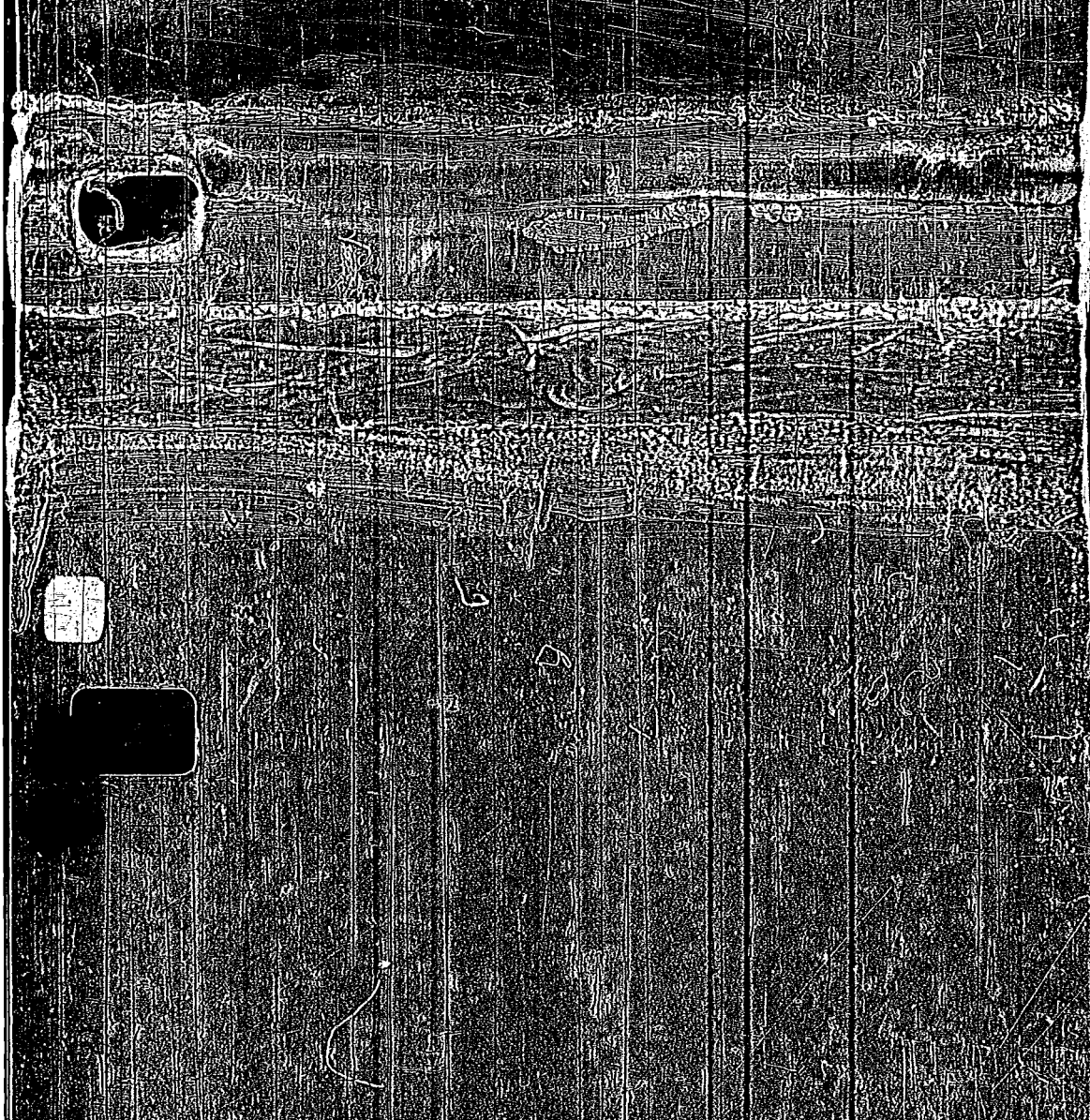
00006


00007

Verbleib von Heizwert, Kohlenstoff und Wasserstoff

Tabelle XI

Erzeugungsverfahren angehört bei	cu	Kalorien 615	Kalorien 640	Wasser 990	Wasserstoff 600	Wasser 700
<b>von Holzkohle</b>						
von Heizwert verbleiben						
in Koks		64	77	64	73	73
in Teer		19	18	14	9	13
in Gas						5 (12)
Verlust		17	13	20	0	4 (10)
von H-Sinanz verbleiben						
in Koks		67	73	73	64	79
in Teer		14	17	14	8	13
in Gas					9	5 (10)
Verlust		13	20	19	1	3 (9)
von H-Sinanz verbleiben						
in Koks		39	35	16	13	20
in Teer		26	23	19	12	19
in Gas					22	20 (30)
Verlust		33	10	65	20	33 (23)
<b>von Holzgas</b>						
von Heizwert verbleiben			Kalorien 600	Wasser 920	Wasserstoff 600	Wasser 750
in Koks			60	66	73	74
in Teer			15	11	8	12
in Gas					19	15 (33)
Verlust			11	13	0	2 (6)
von G-Sinanz verbleiben						
in Koks			74	79	85	81
in Teer			19	11	0	12 (17)
in Gas					8	6 (11)
Verlust			11	14	00	4 (10)
von H-Sinanz verbleiben						
in Koks			20	9	13	18
in Teer			21	15	11	19
in Gas					61	48 (60)
Verlust			38	76	19	17 (22)




**Hykoka-Verfahren**  
**Recht VII. 00098**  
 Technische Vorrichtung zur Gewinnung von  
 Schmelze und Schmelzkoks (Hykoka) aus  
 Kohlen von unterschiedlicher Breibarkeit  
 in Verbindung mit Hydrispräzision (Hy-  
 drispräzision) und anhydrierter Kohle  
 durch Briquetierung und Verkohlung in  
 der D. R. G.  
 Erfindung von **Carl Schalkowski**  
 10.12.1904. **Dr. Waldmann/Dr. Bunte**

00099

Hykox-Verfahren.

Bericht VII.

Technische Versuche zur Gewinnung von Schmelz- und Schmelzkohle (Hykox) aus Kohlen von unzureichender Festfaserigkeit in Verbindung mit Hydroxyprodukten (Hydroxykohlenäther und anhydrierter Kohle) durch Brikettierung und Verkohlung der Briketts.  
Vergleich der Schmelzkohle.

Zusammenfassung.

Auf Grund zahlreicher Versuche, deren Ergebnisse in früheren Berichten niedergelegt sind, wurden für die praktische Verwertung in Pilotanlage mehrere Versuche noch halbtechnisch durchgeführt. Die Briketts wurden aus nichtbackenden oberschlesischen Kohlen und aus verschiedenen Hydroxyprodukten hergestellt und verkohlt.

Für die Brikettierung wurden die Ringpressen der Lurgi-Versuchsanlage in Unterraichenau (Eger), die Kissen- und Couffinalpressen in der Versuchsanlage der Firma Schlichterzahn & Kreuzer-Baum A.G. in Herne (Westfalen) und die Kissenform- und Couffinalpresse in der Brikettfabrik der Hohensillingergrube in Beuthen (Oberschlesien) benutzt.

Für die Verkohlung kamen der Versuchs-Spülgasofen der Lurgi in Heildornheim (Tannus), der Krupp-Lurgi-Ofen bei der Firma Krupp in Essen, der Ofen der Leinwandfabrik G. Hebbels in Essen und die Versuchskammer der Firma Dr. G. Otto & Co. in Dahlhausen (Ruhr) zur Anwendung.

Der Vergleichsversuch wurde im Pattenhausgenerator in Lemna durchgeführt.

Folgende Mischungen und Briketts wurden im halbtechnischen Maßstab hergestellt:

Lurgi-Versuchsbrikettfabrik:

- Königin-Luise-Kohle und Heinitzkohle mit anhydrierter Kohle (12 - 21 %) ca. 30 %
- Königin-Luise-Kohle und Heinitzkohle mit getropften Schmelzrückstand (12 bis 17 %) ca. 20 %
- Brikettieranlage von Schlichterzahn & Kreuzer-Baum A.G.
- Königin-Luise- und Heinitz-Kohle mit get. Schmelzrückstand (17-18 %) ca. 26 %
- Königin-Luise- und Heinitz-Kohle mit anhydrierter Kohle und Weichschmelz (10 %) ca. 25 %

00100

Brikettfabrik der Hohensollerngrube	
Hohensollernkohle mit getropften Schlenderrückstand (28 %)	ca. 5%
Hohensollernkohle mit get. Schlenderrückst. u. Schlenderrückst. (14 %)	ca. 13%
Zur Vorsehwelung auch bei:	
Krupplager, außenbeheizter Ofen	ca. 7%
Kurz-Frankfurt, Spüllager	ca. 10%
Hr. O. Otte & Co., außenbeheizter Gasmass-Karler	ca. 13%
Brennstofftechnik G.m.b.H., außenbeheizter Eisenerden	ca. 10%

Dabei wurden folgende grundsätzliche Erklärungen gegeben:

- 1). Zur Herstellung von Briketts aus oberachsländischer Kohle über Brikettierung eignen sich sowohl getropfter Schlenderrückstand (Hydratorwerk Scholven) als auch anhydrierte Kohle (FD-Verfahren) als Bänder- und Schnelldritte, dabei sind 2 Teile anhydrierte Kohle etwa 3 Teilen getropften Schlenderrückstand gleichwertig.
- 2). Als Brikettkohle eignen sich oberachsländische Feinkohlen mit Backzahlen von 5 bis 15 (D.S.-Methode), die günstigste Backzahl kann auch eingestellt werden durch Mischen von zwei Kohlen von z.B. den Backzahlen 15 und 4.
- 3). Der Anteil an Zusatz ist in erster Linie durch die zu erzielende Kohlequalität bestimmt und ist bei einer Backzahl der Kohle von 5 etwa  $1\frac{1}{2}$  bis 2 mal so groß wie bei einer Backzahl von 12, wenn gleiche Kohlequalitäten erhalten werden sollen.
- 4). Um bei der Brikettierung den zur Vorsehwelung richtigen Zusatzgehalt unterzubringen und gute Briketts zu bekommen, soll die Kohle immer feiner gemahlen werden, je backrezer sie ist.
- 5). Der Zusatz kann sowohl gemahlen als auch verdünnt mit der Kohle gemischt werden; Voraussetzung für das Verdünnen ist genügende Dünnflüssigkeit, die bei getropften Schlenderrückstand durch Einschlüssen mit Gehwölpsch erreicht wird.
- 6). Die Brikettierung solcher Mischungen erfordert keinen höheren Druck als etwa 200 bis 400  $\text{kg/cm}^2$ , eine Temperatur von 60 bis 80  $^{\circ}\text{C}$  und eine Feuchtigkeitsgehalt von 5 bis 5 % in der Mischung.
- 7). Die übliche Brikettierpresse für Eisern oder Eisenform hat die beste Leistung. Die Querschnittswerte ergibt auch brauchbare Briketts. Die Ringmischpresse mit ihrem hohen Probedruck von 1000 bis 2000  $\text{kg/cm}^2$  ist nicht geeignet und bereitet in der richtigen Form noch Schwierigkeiten durch das Abkühlen der Mischung bei der Rückführung des Pressenüberzusses, der hierbei erforderlich ist.
- 8). Briketts, die aus feinen Feinfraktionen oder aus einem großen Zusatz von

- Einseitig hergestellt sind, werden zur Verfeinerung des Verbrenners bei der Verfeinerung mackenzie mit beizbarer obergeschichteter Kohle gepulvert.
- 9). Die Verfeinerung der Bricketts, die mit bituminösen Bindemitteln hergestellt sind, gelingt nicht in kontinuierlichen Spitzöfen der Lurgi, da diese in außenbeheizten Öfen, wie Krupp-Lurgi, u. a. (Brennstofftechnik), Dr. G. Otto & Co.; für den Spitzofen Braunkohle Bricketts neben dem bituminösen Bindemittel nach Guzik, Blumig enthält.
  - 10). Gutes Beispiel wird in außenbeheizten Öfen erhalten aus Bricketts von 50 g mit 120 % Gewicht, die gegen leicht Koks aus 430 g Bricketts (Kurfel) Gehalts sind, wozu die Mischung in 2 bis 4 Stufen zerfallen, die durch Krupp-Lurgi mit die Braunkohle Bricketts entsprechen denen einer hochtemperaturkammer für Hochöfen, wenn die geringe Größe der Bricketts berücksichtigt.
  - 11). Die Verfeinerung von Braunkohle in Dampfkammer-Generator gelingt nicht nur dank der leicht Zerkleinerbarkeit der Braunkohle und ist der von Braunkohle Bricketts ähnlich.

**Reaktionsergebnisse bei der Lurgi-Verfeinerung von Unterkohle**

Die Darstellung von Bricketts aus Mischungen von Hydrierkohlen mit Braunkohle wurde in der Lurgi-Verfeinerung (vgl. Bericht Nr. 4) habe wurde sowohl feine als auch grobe Mischungen (in der Kubikzahl auf 40 % < 20 000 mm Durchmesser) als auch grobe Mischungen (20 % < 10 000 mm Durchmesser) 25 % Braunkohle 0,5 und 1,2) verarbeitet. Die Lurgi-Verfeinerung von Braunkohle in einer Lurgi-Verfeinerung geschickter und schneller als dem Holz in einer Lurgi-Verfeinerung mit den aufgeschichteten Hydrierkohlen vermischt worden. Eine Versuchsanlage für diese war im Jahr im Oktober 1929 auf der Lurgi-Verfeinerungsanlage in Unterböhlen aufgestellt und mit Braunkohle betrieben worden. Diese Lurgi-Verfeinerung wurde auch genutzt, um Steinkohle mit Hydrierkohlen zu mischen und zu verfeinern.

Obwohl die Steinkohle mit Hydrierkohle von 120 °C Druckungspunkt konnte, in der Lurgi-Verfeinerung feineren und auf der Lurgi-Verfeinerung verfeinert worden. Die Bricketts waren jedoch durch den hohen Feuchtigkeitsgehalt feineren und die Kohle, die ein dichtes feines Pulver bilden, waren nicht so anders fest. Nicht erkennbar durch Spinnweben und Verwehren an den Kanten und Folien nach abwärts und nach aufwärts. Bei der Lurgi-Verfeinerung des Gehaltes an anhydrierter Kohle verfeinert sich die Durchschmelzung bei der Lurgi-Verfeinerung, aber die Formbarkeit bei der Verfeinerung ist stark vermindert, die Bricketts verfeinern sich und die Lurgi-Verfeinerung.



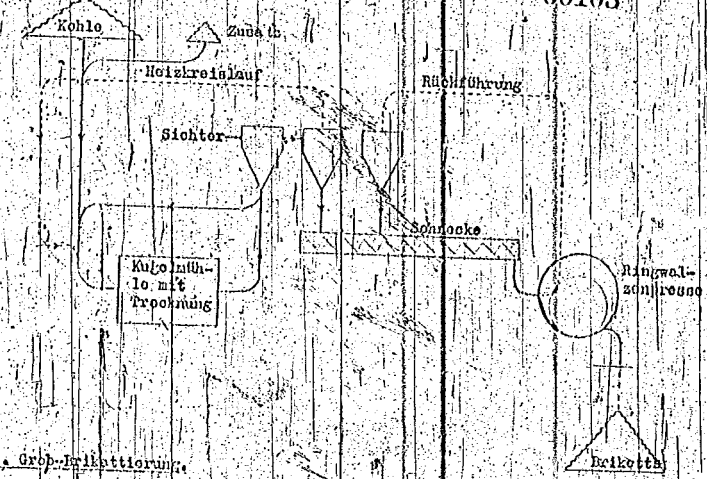


Tafel I

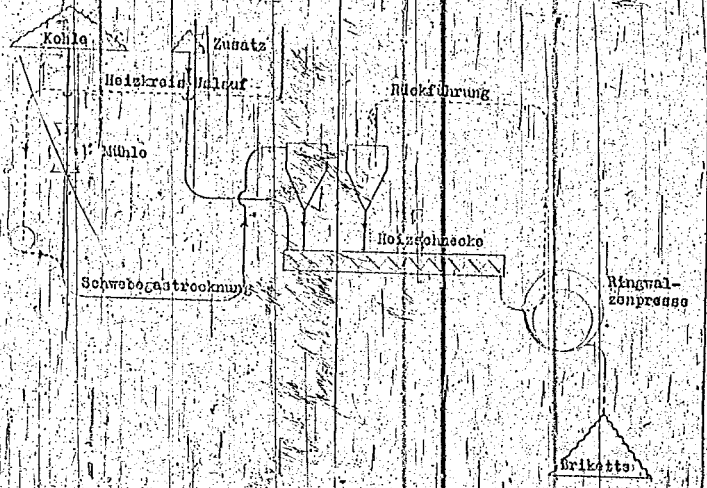
Ringwalzenbrikettiermaschine

a. Fein-Brikettierung

00103



b. Grob-Brikettierung



... von 500 bis 1000 ... der ...

1. ... 2. ...

1. ... 2. ...

Die ... 30 bis 35 ...

... 250 ... 100 ...

Tafel II.

00105

Anordnung der Versuchsbrikettierung von  
Schubertorzan & Kropf-Baum A.G., Borna.

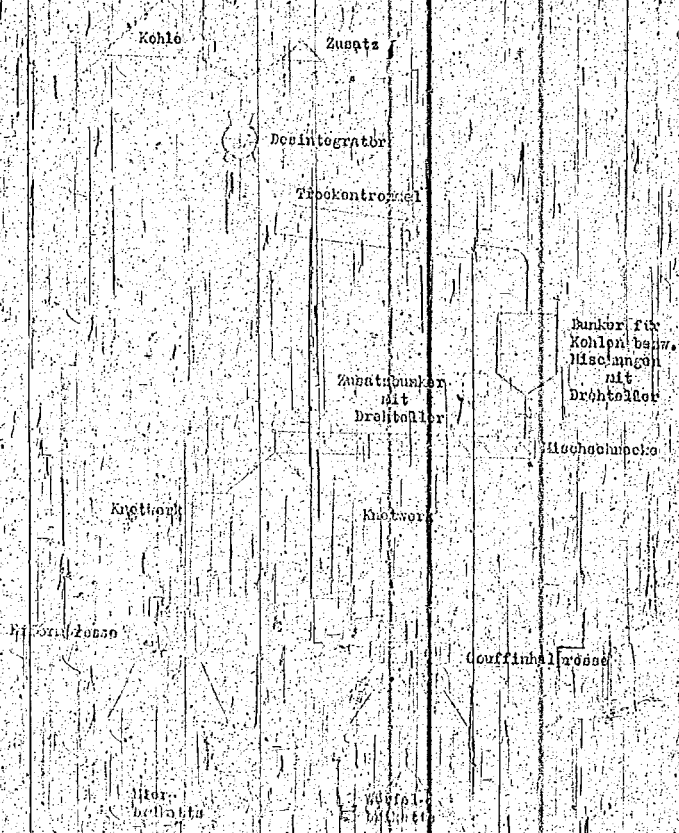




Table 3

Art

Arts

00107

Kolonien

Indien

Indien

Erklärung von

Das. 32

April 40

Nov. 42

Bezeichnung

Maßnahmen

Ergebnis

K I

K II

B

6,13

5,00

6,36

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

Bezeichnung der Untersuchung

Art

00107

00107

Einzelrechnungen der Stoffe für Versuchsaufgaben

Nr.	00107			00107			00107		
	Material	Menge	Preis	Material	Menge	Preis	Material	Menge	Preis
1	K I	50	1,50	K II	50	1,50	K III	50	1,50
2	...	...	...	...	...	...	...	...	...
3	...	...	...	...	...	...	...	...	...
4	...	...	...	...	...	...	...	...	...
5	...	...	...	...	...	...	...	...	...
6	...	...	...	...	...	...	...	...	...
7	...	...	...	...	...	...	...	...	...
8	...	...	...	...	...	...	...	...	...
9	...	...	...	...	...	...	...	...	...
10	...	...	...	...	...	...	...	...	...
11	...	...	...	...	...	...	...	...	...
12	...	...	...	...	...	...	...	...	...
13	...	...	...	...	...	...	...	...	...
14	...	...	...	...	...	...	...	...	...
15	...	...	...	...	...	...	...	...	...
16	...	...	...	...	...	...	...	...	...
17	...	...	...	...	...	...	...	...	...
18	...	...	...	...	...	...	...	...	...
19	...	...	...	...	...	...	...	...	...
20	...	...	...	...	...	...	...	...	...
21	...	...	...	...	...	...	...	...	...
22	...	...	...	...	...	...	...	...	...
23	...	...	...	...	...	...	...	...	...
24	...	...	...	...	...	...	...	...	...
25	...	...	...	...	...	...	...	...	...
26	...	...	...	...	...	...	...	...	...
27	...	...	...	...	...	...	...	...	...
28	...	...	...	...	...	...	...	...	...
29	...	...	...	...	...	...	...	...	...
30	...	...	...	...	...	...	...	...	...
31	...	...	...	...	...	...	...	...	...
32	...	...	...	...	...	...	...	...	...
33	...	...	...	...	...	...	...	...	...
34	...	...	...	...	...	...	...	...	...
35	...	...	...	...	...	...	...	...	...
36	...	...	...	...	...	...	...	...	...
37	...	...	...	...	...	...	...	...	...
38	...	...	...	...	...	...	...	...	...
39	...	...	...	...	...	...	...	...	...
40	...	...	...	...	...	...	...	...	...
41	...	...	...	...	...	...	...	...	...
42	...	...	...	...	...	...	...	...	...
43	...	...	...	...	...	...	...	...	...
44	...	...	...	...	...	...	...	...	...
45	...	...	...	...	...	...	...	...	...
46	...	...	...	...	...	...	...	...	...
47	...	...	...	...	...	...	...	...	...
48	...	...	...	...	...	...	...	...	...
49	...	...	...	...	...	...	...	...	...
50	...	...	...	...	...	...	...	...	...

0107

00107

00

braucht, so wurden etwa 1,5 t eines, nun anhydrierten Kohle (Berechnung = HF) gereinigten Materials erhalten, das aber in der noch in der Kälte - ägypti Kohle liefert. Zur Beseitigung der Kältezeit wurde der Mischung teilweise noch ein 1 % von dem Benzolgemisch als zweite Hauptkomponente, also ohne Ethanol, beigefügt. Dieser und auch technisch richtig der erzielte sich im Kleinvorbuch die Verwendung des bis zum Schmelzpunkt als zweite Zusatzkomponente. In solchem Schmelzpunkt nur Verfügung stand, wurde versucht ein teilsolventenmischungs mit etwa 35 % Erweichungspunkt gegeben (Benzolmischungsreihe), wobei das HF teilweise durch Zuck-P ersetzt wurde.

Die analytischen Konstanten sind in der Tabelle I zusammengestellt.

#### Arbeitsweise

Die Exkursionsversuche erlitten solche Unfälle, teils durch die außerordentlich hohe Kälte, während der es nicht möglich war, die Kohle genügend zu trocknen und zu erwärmen, teils durch Reibungen der Apparatur an der verwendeten Apparatur.

Zur Messung von Kohle und Zusatz sind zwei Banker mit Drehteller vorhanden, die in eine gemeinsame Mischschmelze arbeiten. Die Dosierung war jedoch jederzeit unregelmäßig, das es vorgesehen wurde, die Messungen durch Abwiegen vor dem Verreiben einzustellen und dann gemeinsam zu wiegen. Die Kohlen lagen als feinstes Pulver (0 bis 10 mm) vor, das HF wurde auf ein Dosimeter einzeln vorgetrieben, das HF auf einem Stehblech zerbrach, ein Vorgetrieben, das Kohlepulver von Hand (altes) versickelt.

Das Mischen der Mischungen erfolgte im Leinwand mit zwei Mäxer-Mörsern, nachdem sich gezeigt hatte, daß ein Mäxerkorb nicht ausreichte, um eine genügende Feinheit zu erzielen. Die Feinreibung auf ein Sieb aus Teller der Gegenüberstellung ersichtlich:

Mengen/ea	2	36	144	360	900	1800
in feinsten Mischungen						
Feuchte	2,0	1,0	0,8	0,2	0,09	0,06
Ein Mäxer	20	35	20	2	0	3
Zwei Mäxer	10	15	27	0	12	0

Die Vermahlung nebst dem Weichmacher gelang mit Kohle nur in einer jeden Vorrichtung des Dosimeters. Versuchsweise wurde auch eine Mischung von 75 % und 15 % Weich-P gemahlen bei etwa 15 ° Außentemperatur, ohne daß die Mischungen beachtet wurden; lediglich der Grad der Zerkleinerung der Kohle geht



... und die ...  
 ...  
 ...  
 ...

...  
 ...  
 ...

...  
 ...  
 ...

...  
 ...  
 ...

...  
 ...  
 ...

...  
 ...  
 ...

kaufte, um keine weitere Kornverfeinerung zu erhalten. Die Brickette des ersten Durchlaufs resistierte stark aus Spalten der Hiebrickette und aus Klößen in der Mühle. Es wurde festgestellt, daß die Brickette im ersten Durchgang noch nicht ganz durch war und trocken wurde und damit nicht standhielt. Nach einigen Feuertriebrühen (etwa 2 bis 3 Stunden) entstanden nun auch schon im dritten Durchlauf mehrere Bricketten; wahrscheinlich wurde durch die Milttrichter und die Probe auf ihrer Brickettemperatur angeklungen. Spätere Versuche (bei höherer Föhrlage) zeigten es auch möglich erschienen, daß die Mischungen durch den vorerwähnten Durchlauf verdichtet werden und sich dann beim zweiten Durchlauf besser bricketieren lassen.

Von diesen Hiebricketten aus B2, K I und 10 T3, wurden folgende Mengen für Schmelzversuche versandt:

Fabrikant	t	Form	Preis	Abnehmer
Krupp, Essen	21,5	Hier	62,40	Krupp-Lurgi-Ofen
Mühl, Hildesheim	17,2	Hier	17,2,40	Lurgi-Pulverofen
Dr. C. Otto & Co., Bochum	2,7	Hier	35,27,40	Gebaurte Kammor
Dr. C. Otto & Co., Bochum	7,5	Hier	0,3,40	Gebaurte Kammor
Brannschweigische, Eisen	0,6	Hier	7,2,40	D. Z. - Ofen
Insgesamt	47,5	6 Hiebricketten		

Mengen wurden aus der gleichen Mischung noch Graufhalsluff I und auch unbricketierte (lose) Mischungen hergestellt und im Versuchsofen ausprobiert.

Krupp, Essen	7,6	10 Hiebr.	16,2,40	Krupp-Lurgi-Ofen
Krupp, Essen	5,6	10 Hiebr.	16,2,40	Krupp-Lurgi-Ofen
Dr. C. Otto & Co., Bochum	1,0	10 Hiebr.	27,1,40	Gebaurte Kammor
Insgesamt	14,2			

Eine kleinere Menge (etwa 1 t) Hiebrickette wurde auch aus einer Kalkmischung K I + II (50 + 50) und TSH I hergestellt, von der Zusammensetzung 33 K I + 10 K II + 24 TSH. Die Bricketierung ging gut, der Koks war recht gut, der TSH-Gehalt konnte um etwa 2 % niedriger sein. Es wurden nur Versuchslinge gegeben an

Dr. C. Otto & Co., Bochum, 0,5 t Hier an 17,2,40 zur Schmelzung in der Gebaurten Kammor.

Somit wurden noch 29 t Hiebrickette aus TSH und den frischen Lieferungen von Königin-Luise-Kohle (K II), die sich durch geringe Jackfähigkeit auszeichnete, hergestellt. Da diese Brickette als letzte aus der frischen Kohle

angefertigt wurden, d.h. nachdem auch diese Kohlelieferung schon mehr als einen Monat gelaufen hatte, wurde zur Einstellung der besten Brikkettierbarkeit und Schmelzbarkeit wie bei der seitlich vorgegangenen Ilkottierung mit anhydrierter Kohle (HP) (siehe Seite 12), ebenfalls Kainitschle zugewandt; jedoch in dem Verhältnis K II + II wie 90 + 10; dazu waren 15 % TAR erforderlich, so daß die konkrete Mischung aus 70 K II + 9 II + 15 TAR bestand. Die Brikkettierung bot keine Schwierigkeiten und die Proboschmelzen (Einkellerterte)/ergaben (A), durchgeschmolzene Kohle. Die Tagesleistung betrug etwa 4 t. Zur Schmelze wurden geliefert an

Krupp, Essen 39,1 t Fax am 10./11.7.40 für Schmelze in Krupp-Lurgi-Ofen.

Die Analysen der Mischungen (Briketts) mit TAR sind in Tabelle II zusammengefaßt; jeweils in der linken Reihe stehen die aus den Duploanalysenproben gefundenen Werte, in der rechten Reihe die aus den Komponenten berechneten Werte. Der Berechnung liegt nicht der Soll-Gehalt an Zusatz zugrunde, sondern der aus der Densitextraktion der Mischung und der Komponenten ermittelte Ist-Gehalt (siehe hierzu Ergebnisse). Die Gegenüberstellung zeigt, daß sich die Schmelzergebnisse der Mischungen mit großer Annäherung aus denen der Komponenten herleiten lassen; die Mischungen ergaben etwas mehr Koks und etwas weniger Teer als aus der Berechnung hervorgeht. Dazu ist an Fuß der Tabellen angegeben:

- a) Das Verhältnis des analytisch gefundenen Teergehaltes zum berechneten.
- b) Das Verhältnis des auf den Zusatz (TAR) entfallenden Teeres zu dem daraus zu erwartenden Teer und
- c) das Verhältnis des auf den Zusatz entfallenden Teeres zu dem Densitextrakt des Zements.

Die Werte zeigen, daß rund 95 % des Teeres aus TAR bzw. rund 51 % des Densitextraktes aus TAR in der Brikkettmischung gewonnen werden können, wenn der Teeranteil aus dem Kohlegehalt zu 100 % angenommen würde. In ganzen gesehen erreichten etwa 90 % des aus beiden Bestandteilen zu erwartenden Teeres.

Brikkettierung mit HP (vgl. Tabelle II).

Die Herstellung von Briketts aus Mischungen von K und HP bewies sich als sehr schwierig. Bei einem Gehalt von 0 % HP konnten Briketts auf den Brikettpressen überhaupt nicht erhalten werden; mit 10 % HP gelang es nur schwer, Briketts herzustellen. Der Zusatzgehalt durfte nicht höher gewählt werden, weil sonst die Fokas bei der Schmelze nicht standhaft wären. Bei diesen Versuchen zeigte sich die geringe Koksleistung des Knetzuges (der Brikett-pressen) als besonders nachteilig. Trotz Verklebung der Mischung auf etwa 40 bis

RELEASER

Abteilung 100

00112

		TAB I		
		K I		
Angewandte Mathematik				
Angewandte Physik				
Mathematik			1007	24
Physik			1008	24
Chemie			1009	24
Biologie			1010	24
Geographie			1011	24
Historie			1012	24
Philosophie			1013	24
Religion			1014	24
Arztmedizin			1015	24
Pharmazie			1016	24
Rechtswissenschaften			1017	24
Wirtschaftswissenschaften			1018	24
Technische Wissenschaften			1019	24
sonstige			1020	24
Summe			1021	24
<p>1) Summe aller Studenten (Gesamtsumme berechnen)</p> <p>2) Summe aller Studenten (ausgewählte Bereiche)</p> <p>3) Summe aller Studenten (zusätzliche Bereiche 1)</p> <p>4) Summe aller Studenten (zusätzliche Bereiche 2)</p>				
Summe der Meldung			1022	24

00112

0012

00112

4	5	6	AGR I	ESR I	K I	ESR + FRI - P	ESR + FRI	K I
			70 + 20	90 + 10		70 + 30	90 + 20	
1	2	3	4	5	6	7	8	9
15	20	25	30	35	40	45	50	55
60	65	70	75	80	85	90	95	100
105	110	115	120	125	130	135	140	145
150	155	160	165	170	175	180	185	190
195	200	205	210	215	220	225	230	235
240	245	250	255	260	265	270	275	280
285	290	295	300	305	310	315	320	325
330	335	340	345	350	355	360	365	370
375	380	385	390	395	400	405	410	415
420	425	430	435	440	445	450	455	460
465	470	475	480	485	490	495	500	505
510	515	520	525	530	535	540	545	550
555	560	565	570	575	580	585	590	595
600	605	610	615	620	625	630	635	640
645	650	655	660	665	670	675	680	685
690	695	700	705	710	715	720	725	730
735	740	745	750	755	760	765	770	775
780	785	790	795	800	805	810	815	820
825	830	835	840	845	850	855	860	865
870	875	880	885	890	895	900	905	910
915	920	925	930	935	940	945	950	955
960	965	970	975	980	985	990	995	1000

0012

00112

5110

50 °C in der Trochylkammer, wurde die Auslauftemperatur des Knetwerks bei normaler Vorwärmzeit (von etwa 6 bis 10 Minuten) nicht über 70 °C gebracht; das zeigte aber für das HP mit seinem Erweichungspunkt von 96 °C bei weitem nichts. Um die Auslauftemperatur auf 90 bis 100 °C zu bringen, mußte die Vorwärmzeit auf 20 bis 30 Minuten ausgedehnt werden. Trotzdem wurden keine brauchbaren Briquets erhalten; es scheint, daß diese lange Einwirkung des direkten Heißdampfes ein solches Verdampfen von Ölanteilen des HP und damit ein Steigen des Erweichungspunktes auf mehr als 100 °C zur Folge hat. Jedenfalls war mit einer Vorwärmzeit von 8 bis 10 Minuten (entsprechend etwa 70 °C im Auslaß) die Bröttierung noch besser durchzuführen. Somit dabei Briquets erhalten wurden, waren sie in der Kälte noch brauchbar, in der Hitze dagegen so spröde, daß sie bei einem Bahntransport stark zerkrümelt wurden.

Auf der Gießprobe wurden Briquets aus einer Mischung von 91 K und 9 HP hergestellt. Infolge der besseren Aufheizung (90 bis 100 °C) entstanden brauchbare Würfel. Aber auch diese waren in der Hitze sehr kantenspröde. Im gleichen Verhältnis (91 K + 9 H) wurde auch jene Mischung hergestellt und verwendet, es gingen aus:

- Krupp, Eisen, 5 to Würfel ab 2,5.40 für Schmelzung in Krupp-Lurgi-Ofen.
- Krupp, Eisen, 5 to lose Mischung ab 2,5.40 für Schmelzung in Krupp-Lurgi-Ofen.

Aus dem unterschiedlichen Verhalten bei den beiden Briquetvorrichtungen geht jedenfalls hervor, daß bei genügend rascher und hoher Aufheizung Briquets mit etwa 8 bis 10 % HP hergestellt werden können und daß bei richtiger (und auch erhöhter) Prostemperatur auch die Kaltpröckigkeit nicht so in Rechnung tritt. Um aber mit der vorhandenen Vorrichtung Briquets herstellen zu können, mußten Hilfen angewandt werden.

Um zwischen dem hoherweichenden HP und der Kohle auch in der Kälte eine Bindung zu erzielen, wurde die Kohle bzw. die fertige gemahlene Mischung von K und H mit 0,5 bis 2 % Öl benetzt; dazu wurde die gleiche Benzolmenge benutzt wie zur HP-Verdünnung. Die daraus hergestellten Briquets waren sehr gut und auch in der Kälte nicht mehr spröde. Bei längerer Einwirkung der Mischung in Knetwerk verschwand dieser Vorteil schnell, so daß das Öl verdunstet oder sich das Öl in die Luft, wobei dann dessen Erweichungspunkt nur unwesentlich (etwa um 10 °C) erniedrigt wird. Briquets mit Ölzusatz verlieren aber ihre Kaltfestigkeit und ihre Abholbarkeit während der Lagerung; man muß annehmen, daß die Ölkomponente durch Lösen in HP allgemein verlorengeht, also aus der Mischung mit zwei Hauptkomponenten mit verschiedenen Erweichungspunkten eine solche mit nur einer Zusatzkomponente von hohem Erweichungspunkt nicht zu erhalten ist.

00114

nahm aus einer Mischung von 90 K + 10 HP + 1 Öl, verschickt an :

Krupp, Essen, 3,7 to Hierbriketts an 4.5.40 zur Bohlung im Krupp-Lurgi-Ofen.

Laboratoriumsversuche zeigten, das das HP teilweise durch Holzspech ersetzt werden kann, dadurch kommt ebenfalls ein Zusatz aus zwei Komponenten mit einem analogen Wirkung. Da Holzspech nicht in der nötigen Menge zu bekommen war, und da in den Laboratoriumsversuchen Steinkohlenspech sich ähnlich verhielt, wurden dänisch einige so Hierbriketts hergestellt, aus einem Zusatz, der aus 70 HP und 30 Weich-P besteht - jedoch nicht verschmelzen - war.

Zugleich wurde eine Probe Herstellung von Königin-Luisa-Kohle (Bezeichnung K II) in Angriff genommen, während für alle vorhergehenden Versuche die Königin-Luisa-Kohle (Bezeichnung K I) durch höheren Lager reaktiert und in ihrer Backfähigkeit herabgesetzt war, was dies bei der frischen Herstellung nicht der Fall. Um zu gleichen Kosten zu kommen, durfte bei K II nur halb so viel Zusatz angewandt werden wie bei K I, d.h. nur etwa 5% HP bei K II, gegenüber 9% HP bei K I. Mit so geringen Zusatzmengen gelingt die Brückbildung nicht mehr. Um das zu beheben, wurden die weiteren Versuche mit K II unter Zusatz von Hainitzkohle (H) durchgeführt; dadurch ist es möglich, der weiteren Abkühlung der K II durch Vorrückung des Anlaufes H zu begünstigen, ohne den Zusatzgehalt ändern zu müssen während der Verarbeitung der Kohle mit HP und Weich-P war eine Mischung der Kohlenmischung nicht nötig, aber zur nachfolgenden Herstellung von TSP-Mischung wurde das K II + H-Verhältnis auf 90 : 10 eingestellt und dementsprechend während der Dauer der Verarbeitung konstant gehalten (vgl. Seite 10).

Mit einer Kohlenmischung K II + H = 80 : 20 wurde die Brückbildung mit 10% Zusatz aus HP + Weich-P = 70 + 30 durchgeführt und ergab sehr gute Briketts, die Mischung in Brikett bestand demnach aus 72 K II + 18 H + 7 HP + 3 Weich-P. Die Erprobungen (frische Metorte) ergaben einen sehr guten Koks, nur Verbesserung lassen an.

Krupp, Essen, 10 to Hierbriketts an 20.5.40 zur Bohlung im Krupp-Lurgi-Ofen.

Die Analysen der Mischungen mit HP sind ebenfalls in Tabelle II in gleicher Weise wie für TSP-Mischungen zusammengestellt, nach hier zeigt die Gegenüberstellung gefunden und der auf den Komponenten errechneten Werte nur geringfügige Unterschiede. Die erhaltenen Teerabbeuten betragen hier 95 bis 96% der aus der Mischung zu erwartenden, bzw. 66 bis 67% der aus dem Zusatz zu erwartenden bzw. 59% des Benzolextraktes aus Zusatz.

Bohlungen bei Dr. G. Otto & Co., Bochum.

Die Bohlungen in der gezeichneten Bohlung von Dr. G. Otto & Co.

(In der Art des Koksofens (obst) wurden mit kleineren Mengen von 100 kg bzw. 200 kg Eisente durchgeföhrt, um so rasch ein Bild von der Schmelzbarkeit und dem Koksofenschmelzen zu bekommen. Hier ist es auch möglich bei Mitteltemperatur zu verschmelzen. Eine Einrichtung, den Teoranfall und die Gasbildung zu analysieren, besteht nicht, Lediglich bei einer Mischung (1), die nur an Dr. G. Otto & Co. geliefert wurde (38 X + 50 H + 24 TBR), wurde auch der Teor aufgegeben und solche wesentlichen Daten bestimmt.

Die bei Dr. G. Otto & Co. ermittelten Werte sind in der Tabelle III zusammengefaßt. Mit Ausnahme eines Versuchs (k und l), wurden durchweg Eisbriketts aus 02 Teilen K I und 16 TBR verschmolzen. Die Untersuchungen bestanden diesmal in der verschiedenen Kohleart der Kohle; bei einigen Versuchen wurde nur mit einem Versuchskörper gearbeitet, um ein besseres Kohlebild und seinen Einfluß zu sehen (Versuche n bis o), nicht nur wurde allerdings die Arbeit erleichtert, nachdem sich zeigte (a und o), daß bei fast allen die Kohleart gleich und die Abriebsfestigkeit (Kibus) (z. B. waren 5-6 Ubers Kohle gibt leicht durch Eindringen des Ubers die Kohle von manchen der besten Kohle die man kennt, die als Korn für die Produktion wirken, wie auch die Bestrahlung von Kernen im Innern zeigte.

Zur ändern wurden die Schmelzen teils in 400 mm breiten Ofen durchgeführt (a, b, c), größtenteils aber in 400 mm breiten Ofen, der dreierlei Ofen hat den Nachteil einer Kugel als doppelt so langen Laufzeit, wobei darüber die Kernschicht der Füllung gegenüber den Wandschichten schlechter sein. Bei niedrigerer Temperatur geschmolzen ist, entsprechend geringer sind die Abriebsfestigkeiten (vgl. a und o, b und c). Mit zunehmender Schmelztemperatur wachsen Druck- und Abriebsfestigkeit (vgl. n = b, s = f, g = i). Während normalerweise bei Hochtemperaturkoken die 40 mm-Größe als Grenze der Abriebsfestigkeit anzunehmen ist, muß hier die 20 mm-Größe als Grenze genommen werden, weil durch das 40 mm-Sieb auch die ganz abgebrannten Koken (Eier) durchfallen können. Die Schmelzung von Graufinholzkohle (k) brachte ein beträchtliches Spalten der gegliederten Würfel (in den drei Mittelabteilungen), so daß rohe Würfel von halber Kantenlänge entstanden, die eben erst auf den 20 mm-Sieb liegen blieben. Es ist daher fraglich, ob nicht die Kerkgröße gesteigert werden kann, ohne einen solchen Zerfall zu befechten zu müssen. Aus Versuchen an anderer Stelle (Kiesensbriketts der Hohenschliergrube) kann es entnommen werden, daß diese Spaltung der Stängeligkeit, die viele Hochtemperaturkoken zeigen, analog zu sein scheint. Sie kann durch Lagerungsmittel vielleicht herabgesetzt werden.

Bei einer Schmelzung (h), waren in der Schmelzkammer sechsachtel Eisen eingesetzt, wodurch die breite Schmelzkammer in eine geschlossene Anzahl von Kernen





00116

Ergebnis der Wirtschaftsprüfung der Dr. Oetli & Co.

Mile	Ergebnis der Wirtschaftsprüfung der Dr. Oetli & Co.								
	Druckkosten	Druckkosten	Druckkosten	Druckkosten	Druckkosten	Druckkosten	Druckkosten	Druckkosten	Druckkosten
74	44	400	700	200	200	200	200	200	200
86	37	370	700	200	200	200	200	200	200
95	9	100	700	200	200	200	200	200	200
200	40	400	700	200	200	200	200	200	200
5	7	7	7	7	7	7	7	7	7
15	700	600	720	700	700	700	700	700	700
60	740	643	729	749	749	749	749	749	749
66	990	964	678	603	603	603	603	603	603
69	925	919	919	921	921	921	921	921	921
200	62	600	700	200	200	200	200	200	200
310	10	159	107	107	107	107	107	107	107
74	58	51,2	66,8	58,0	43,3	61,0	50,0	60,5	60,5
86	60	70,4	82,4	82,0	70,5	81,0	61,7	81,7	81,7
95	20	29,6	17,6	17,0	29,7	23,0	26,0	26,0	26,0
200	20	20,8	16,4	16,0	20,1	20,0	20,1	20,1	20,1
60	16	11,71	0,30	0,30	16,1	16,0	16,1	16,1	16,1
66	23	22,97	13,50	13,50	23,1	23,0	23,1	23,1	23,1

00116

00116

240  
 215  
 210  
 200  
 180  
 170  
 160  
 150  
 140  
 130  
 120  
 110  
 100  
 90  
 80  
 70  
 60  
 50  
 40  
 30  
 20  
 10  
 0

abgemittelt mit rechteckigen Querschnitt (in der Wangenposition) angelegt wird. Die Eisen sollen als wärmeleitende Röhre die Heizeröhre verdrängen und die zu durchdringenden Schweißschichten verdrängen, eine Maßnahme, die sich bereits bei Füllung mit Feinkohle bewährt haben soll. Auch die vorliegenden Beobachtungen (h) ist zu erwarten, daß trotz der niedrigen Schweißtemperatur von 550 °C, die sich wegen der Röhreneinbauten kaum über 600 °C erhöhen läßt, die Abriebsfestigkeit etwa gleich ist wie bei einer Schmelzung bei 600 °C (c). Der Vorteil der Röhreneinbauten ist mit Rücksicht auf den Röhrenbedarf und die Begrenzung der Schweißtemperatur gering, muss in dieser Schmelzung (h) die Schweißzeit 10 Stunden betragen, ist vielleicht möglich, mit geringerer Schweißzeit auszukommen.

Die Analyse des aus einem Versuch (a) bei 700 °C gewonnenen Teeres und des Destillates bis 360 °C zeigt die Tabelle III unten. Der Rest hat Ähnlichkeit mit dem bei 600 °C im Krupp-Lurgi-Ofen gefundenen und unterscheidet sich von diesem durch das höhere spezifische Gewicht, die höhere Viskosität (50 %) und den niedrigeren Siedepunkt. Es ist nicht zu entscheiden, ob dieser Teil der 15%igen Verschwelungsabgabe (700 °C) oder von höherem HI-Gehalt herrührt.

Da die oberhalbische Kohle nicht genügend Backfähigkeit besitzt, um einen guten Koks bei der Hochtemperaturverkokung zu liefern, und da die Backfähigkeit insbesondere durch Zusatz von HP verbessert wird, wurde auch eine Probemischung aus K II und HP als lose Mischung hergestellt mit 10 % HP-Gehalt, um diese in einem Koksöfen üblicher Bauart bei Hochtemperatur zu verkokieren. Zur Erzielung einer guten Durchmischung wurde die K II in der üblichen Weise mit HP gemischt und vermahlen; die Mischung ist seit feinkörniger als bei gewöhnlicher Kokekohle. Zur Hochtemperaturverkokung wurden geliefert an

Dr. G. Otto & Co., 1,5 % lose Mischung (10 % HP) am 9.3.1940.

Die Untersuchung dieser losen Mischung geschah durch Dr. G. Otto & Co. einmal analytisch unter Erfassung der Ausbeuten, wobei Schmelzung nach Fischer (500 °C) und Verkokung nach Bauer (1000 °C) verglichen sind, und dem in einem kleintechnischen Koksöfen und zwar bei loser geschütteter Einfüllung und bei Einstampfung der vorher befeuchteten Mischung (vgl. Tabelle IV), während die Backfähigkeit (Methode der Forschungsstelle) bei der Kohle allein keine Backfähigkeit anzeigt, bei der Mischung eine Backfähigkeit, die durch den HP-Gehalt hervorgerufen ist; auch der Gehalt an flüchtigen Bestandteilen steigt dementsprechend. Bei allen anderen Werten ist dagegen eine Abhängigkeit von HP-Gehalt nicht erkennbar. Der Vergleich von Verschwelung und Verkokung zeigt, wie zu erwarten, bei der Verkokung etwa halbsoviel Teer und das fünf- bis sechsfache Gasvolumen bzw. das dreifache Gasgewicht; die Koksabgabe ist etwa 7 % niedriger. Die

Paulsen, Otto, 1906

Katze  
 Füllzeit (100 ml Wasser)  
 Garungszeit  
 Temperatur des Zuckers  
 Temperatur des Heißwassers  
 Erntee  
 Schüttelzeit  
 Feuchtigkeit  
 Kohlenstoff  
 Milchsäure  
 10 min  
 20 min  
 40 min  
 60 min  
 120 min

00118

Küchlin-Kurs

20	70
240	1195
115	85
	1100
77.5	1340
	73.0
3.0	4.6
27.5	2.11
29.6	5.12
60.4	7.12
91.0	25.8
	24.3

Reihe  
 Milchzeit  
 Feuchtigkeit  
 Filtrations  
 Kolo  
 Asche  
 Anzahl (Brennzeit) (ml)  
 Analysemethode  
 nicht

00118

Küchlin-Lurob

3.05	3.16
23.7	21.72
66.9	66.26
11.3	8.20
Versuchszeit (min)	Versuchszeit (min)
1.30	1.16
0.53	1.16
23.0	1.16
79.77	14.5
0.05	0.5
0.14	0.1
1.24	5.0
73.26	22.7
49	24.5
110.63	0.51
76.4	22.4
6.1	0.40
9.9	0.9
16.8	6.67
67.8	20.7
	2.7

00118

00118

SECRETARY OF THE ARMY

10		11		12	
30 K + 10 Hy-P		30 K + 10 Hy-P		30 K + 10 Hy-P (+ 10 K)	
Concentration	Cost	Concentration	Cost	Concentration	Cost
20	80	20	80	20	80
245	945	245	945	245	945
1150	1205	1150	1205	1150	1205
1150	1150	1150	1150	1150	1150
1350	1207	1350	1207	1350	1207
1350	605	1350	605	1350	605
1350	505	1350	505	1350	505
1350	429	1350	429	1350	429
1350	19.7	1350	19.7	1350	19.7
1350	20.3	1350	20.3	1350	20.3
1350	13.8	1350	13.8	1350	13.8

00119

10		11		12	
30 K + 10 Hy-P		30 K + 10 Hy-P		30 K + 10 Hy-P (+ 10 K)	
Concentration	Cost	Concentration	Cost	Concentration	Cost
20	80	20	80	20	80
245	945	245	945	245	945
1150	1205	1150	1205	1150	1205
1150	1150	1150	1150	1150	1150
1350	1207	1350	1207	1350	1207
1350	605	1350	605	1350	605
1350	505	1350	505	1350	505
1350	429	1350	429	1350	429
1350	19.7	1350	19.7	1350	19.7
1350	20.3	1350	20.3	1350	20.3
1350	13.8	1350	13.8	1350	13.8

00118

00119

Wasser- und Schwefelwasserstoff-Bildung nehmen um etwa 10% zu. Die Kohlenwasserstoff-Dampfung wird fast verdoppelt, die Wasserstoff-Gehalte vornehmlich fast. Durch kehrt sich der prozentuale Gehalt des Gases an Wasserstoff beim an Kohlenwasserstoffen gerade um (6% bzw. 24%) und damit um die Hälfte des Heizwert des Kokes. Gases auf 60% des Heizwertes des Schmelzgas und ebenso das spezifische Gewicht. Bei den kleintechnischen Verkokungen ist ein bemerkenswerter Unterschied durch den H<sub>2</sub>-Gehalt zu erkennen in der Trockfestigkeit. Der nachstehende Vergleich der H<sub>2</sub>-festigkeit zeigt das:

Stoßweite in mm		60	40	20	10
Kohle allein					
geschüttet	%	6,0	21,2	12,4	2,4
gestampft	%	22,4	29,8	20,0	4,0
Kohle + 10% anhydrierte Kohle					
geschüttet	%	21,9	34,5	4,8	4,4
gestampft	%	8,0	34,9	36,9	6,3
Kohle + 10% anhydrierte Kohle + 10% Kokenzehl					
geschüttet	%	31,2	20,5	16,3	4,0
gestampft	%	37,5	24,2	15,8	4,3

Das Verhalten, das ja auch den einfachen Betrieb darstellt, gibt den besseren Kokes. Im Ganzen ist der Kokes stonig und rissig, bei Stoßfesten sehr als bei Schütteln, wodurch die Zerkleinerung bei der Herausgabe verständlich wird. Man sieht, daß die Trockfestigkeit der Mischung mit 10% anhydrierter Kohle bei Schütteln besser ist als die der Kohle allein sogar bei Stampfbetrieb. Wenn der Mischung Kokenzehl als Lagerungsmittel beifügt wird, nimmt die Trockfestigkeit weiter zu und erreicht eben die in Oberstößen für Kokes zugelassene Untergrenze. Als Mägenzahl gilt der Anteil über 40 mm Größe, für Eierbriketts von 30 g bis die 20 mm-Grenze als Kenngröße angenommen werden, weil solche Eier durch das 40 mm-Sieb an sich noch hindurchgehen können. Vergleich man nun bei der 20 mm-Grenze diesen Hochtemperaturkokes mit dem Schmelzkokes aus Eierbriketts (vgl. Tabelle III), dann gibt die Verkokung von loser Mischung, wie hier, gegenüber der Schmelzung von Eierbriketts aus (qualiteter) Kohle und TSR keinen besseren Kokes, wenn die Schmelztemperatur um 700 °C oder höher, z.B. Etwas so sind die bei Krupp geschellten Brühkokes (vgl. Tabelle V) gleichwertig, obwohl die bei 600 °C geschmolzen wurden.

00120

Schmelzen in Luft-Spülgeräten

In Hinblick auf die für Hochtemperatur-Expositionen bestimmten Luft-Spülgeräten wurden die technischen Schmelzen zunächst in den Versuchsofen der Luft in Haldenholm (Halle) durchgeführt. Nach den vorläufigen Schmelzversuchen (vgl. Bericht Dr. Ehrl vom 2.10.39) erschien es möglich, die Luft mit ESR-Zufluss in Spülgeräten vorzubereiten zu können, wenn die Schmelzen warm genug gelassen wird und damit der Festkörperspülgeräten Bereich zwischen 100 und 200 °C rasch durchlaufen, d.h. die empfindliche Schmelztemperatur gehalten wird. Das war von der Luft nicht erreicht worden, sei es, daß die Temperaturbestellung nicht in gewünschten Maße möglich ist, oder daß die Luft aus prinzipiellen Gründen an der oberen Trockenzone (die für Haldenholm-Briketts ihren Sinn hat) festhält. Als Folge davon waren die Briketts bei Übergang aus der Trockenzone in die feuchte Zone noch plastisch. Durch die hohe Lufttemperatur und die Verunreinigungen an dieser Übergang wurde ein großer Teil der Briketts verformt oder zerstört. Dadurch wurden Gänge in der Schmelze erzeugt und die Briketts, ganz geliebten Briketts nicht zugeordnet. Die Luft hat ein Gewicht von 20 kg. Weiterhin die Briketts leicht als möglich in einem Zustand.

Die demgegenüber günstigen Ergebnisse mit kleinen Mengen an Schmelzen von Dr. G. Otto & Co. führen dazu, die weiteren Schmelzversuche in aufbewahren und weiter zu sehen. Neue Versuche, die noch in Gang sind, lassen es möglich erscheinen, auch für den kontinuierlichen Spülgeräten starkste Briketts unter Zuhilfenahme von Sulfitabgabe herzustellen. Nach Bestätigung der Versuche wird darüber noch berichtet.

Schmelzen bei Krupp-Ofen

Die Schmelzen bei Krupp-Ofen, Eisen, werden in den bekannten eisernen, nach unten, außerordentlich Zellen vorgenommen<sup>1)</sup>. Zunächst wurden (analytische) Versuchsschmelzen in der Götter-Ofen durchgeführt (Tabelle V, U, O, C). Dies ist lediglich ein kleiner Ausschnitt aus einer normalen Zelle und mit 20 bis 25 cm Breite bei einem 3 m Fassungsvermögen. Der Versuchsschmelzapparat besitzt eine vollständige Kondensationsvorrichtung (einschließlich ESR), so daß damit die Ergebnisse in der nächsten Versuchsanlage auf der Höhe Halens, wenn gut vorbereitet werden können<sup>2)</sup>.

In Krupp-Luft-Ofen werden sowohl Briketts als auch 100, nicht Briketts-Schmelze, beide aus 20 kg ESR, vorbereitet. Die Schmelzergüsse aus den Versuchsanlagen der Höhe Halens sind in Tabelle V (a bis k) angegeben. In Tabelle V (a und b) ist ein Vergleich mit der Schmelze in der Götter-Ofen.

- 1) Technische Berichte 6, 1939, Heft 1, Seite 30 bis 31.
- 2) Technische Mitteilungen Krupp-Verfahrensbereichs 3, 1940, Seite 39 bis 44.







nach die in 5 Stunden bei 550 °C in der Fischer-Retorte angeführte  
 Aufstellung mit durchgeführt. Die beiden Schmelztemperaturen (Geller-Retorte-Schmelz-  
 temperaturen) unterscheiden sich hauptsächlich durch die Größe, wie auch die Schmelz-  
 temperatur, bei der Fällung bereits auf Temperatur gebracht ist, während die letz-  
 tere bis schmilzt und dann erst auf Schmelztemperatur gebracht wird, infolgedessen  
 ist die Schmelzdauer in der Fischer-Retorte von 1 bis 2 Stunden, die wesentliche Unter-  
 schied zeigt sich daher auch in der Densität der Masse (1,44 % gegen 14,10 %),  
 der nicht, die Einstellung in die 1000 g-Masse des Rohmaterials (Fischer-Retorte-  
 lysat) die Schmelztemperatur (N<sub>2</sub>-Trenn) ergibt 59,11 g/kg, die Schmelztemperatur  
 ist also um 35 % größer als in der Fischer-Retorte. Bei einer Schmelztemperatur  
 von 550 °C auf 600 °C vermindert die Densität der Masse (N<sub>2</sub>-Trenn) von  
 11,44 % auf 12,34 % um ein geringes, steigert die Densität der Masse (N<sub>2</sub>-Trenn) von  
 59,11 g/kg auf 61,3 g/kg um ein geringes, steigert die Densität der Masse (N<sub>2</sub>-Trenn)  
 von 76,22 % auf 74,33 %. Die Schmelztemperatur der Masse (N<sub>2</sub>-Trenn) ergibt ab-  
 wechslungsweise die Schmelztemperatur an Gas und hoch ballastant gegen die Schmelztemperatur  
 der Schmelztemperatur von 1 bis 2 Stunden, die erhaltene Aufschmelzung des Kohlen-  
 stoffes aus dem Gehalt an Kohlenstoff in Kohlenstoff, die Schmelztemperatur ist trotz  
 der Mindererzeugung Kohlenstoff aus Kohlenstoff, die Schmelztemperatur der Schmelztemperatur  
 verbessert die Aufschmelzung der Kohlenstoff aus Kohlenstoff, die Schmelztemperatur  
 (Tab. V, 9, 1, 2, 3).

Auf Grund dieser Versuchsreihe in der Geller-Retorte wurde die Schmelztemperatur  
 respektive in der Versuchsanlage auf etwa 600 °C eingestellt und die Schmelztemperatur für  
 Brickette auf 3 1/2 und 5 Stunden, für 1000 g-Menge, auf 2 Stunden festgesetzt.  
 (Tab. V, 9, 1, 2, 3). Außerdem wurden zwei Versuche gemacht, die die Ausbeute von  
 Spülmittel angeht, bei denen die Schmelztemperatur entsprechend dem Dampfdruck ver-  
 kürzt wurde. (Tab. V, 4 und 5).

Ferner ergibt sich, daß für die Erhaltung bei 600 °C Schmelztemperatur  
 die Schmelztemperatur um 3 1/4 bis 3 1/2 Stunden betragen muß, wobei etwa 85 % des in der  
 Geller-Retorte bei 600 °C erhaltenen und etwa 70 % (Tab. V, 9 und 1) des in  
 der Fischer-Retorte bei 550 °C erhaltenen Kohlenstoff erhalten werden. Die Kohlenstoff- und  
 Gasausbeuten liegen etwa gleich wie bei der Geller-Retorte. Der Gas- und der  
 Versuchsanlage enthält einen größeren Anteil unter 500 °C, so daß die unter  
 500 °C stehenden Anteile bei Geller-Retorte und Versuchsanlage etwa gleich groß  
 sind.

Der Dampfdruck (Tab. V, 4 und 5) steigt die Temperatur- und damit die  
 Gasbildung, so daß 92 bis 93 % des in der Geller-Retorte und rund 80 % des in  
 der Fischer-Retorte enthaltenen Kohlenstoff erhalten, ein Hinweis auf die Kohlenstoff-

bouts ist kaum zu erkennen. Die Koksoberfläche ist durch den Sandzusatz abgegriffen und rissig, entsprechend ist die Abriebfestigkeit etwas geringer. Es ist richtiger, die Dampfpfllung durch lierte Spülgase zu ersetzen.

Schließlich wurden in Krupp-Lurgi-Maschinen auch Mischungen mit HP Zusatz verwendet (vgl. Tabelle VI). Es wurden dabei die Mischungen aus 90 K I und 10 HP sowohl als Kiebricketts (a, b, c) als auch als Isar-Mischung (d, e), sowie Kiebricketts aus 72 K II + 18 K + 7 HP + 3 Reich-P (f, g, h) eingesetzt. Auch hier sind die Schwelungen in der Fischersorte (a bzw. f), in der Goller-Metorte (b bzw. g, bzw. h) und in der Versuchsanlage (d, e, h) einander genau übergestellt. Versuche mit Spülgas wurden damit nicht durchgeführt.

Diese HP-haltigen Mischungen verhielten sich im Ganzen wie die TBR-haltigen, doch sind gegenüber den Teerzusatzmischungen noch einmal die Teerzusätze bei Kiebricketts in der Goller-Metorte (92 %) und in der technischen Anlage (78 bis 79 %) höher als bei TBR-Mischungen. Die Teere haben bei Teerzusatz bei höherem Gehalt an sauren Ölen ein etwas niedrigeres spezifisches Gewicht, die Koks sind etwas besser geschmelzen und besitzen damit höhere Abriebfestigkeit.

Beladungen bei der Gesellschaft für Brennstofftechnik

Bei der BK (= Gesellschaft für Brennstofftechnik G.m.b.H., Essen) konnten bisher halbscheinische oder technische Versuche nicht durchgeführt werden, weil durch Eintragsvorrichtungen nur Kiebricketts von 25 g verarbeitet werden. Laboratoriumsmischungen, die von der BK durchgeföhrt wurden und die experimentelle Werte zeigen sollten, ergaben folgendes Bild:

Es wurden Kiebricketts aus 82 K I + 18 TBR verschmelzt mit einer Brickettsfestigkeit von 116 kg/cm<sup>2</sup>. Der erhaltene Koks hatte eine Festigkeit von 142 kg/cm<sup>2</sup>, der Aschengehalt des Kokses betrug 15,0 %. Der Koks lieferte noch 1,4 % Teer bei der Fischerschwelung, d.h. er war nur zu etwa 90 % eingeschmolzen.

Brickettförderung in der Brickettfabrik Hohenollerngrube in Benthon O.S.

An die Brickettversuche in der Benthon und vielfach beschleunigten Kiebrick Versuchsanlage schloß sich noch eine technische Durchführung der Brickett-herstellung auf der Hohenollerngrube in Benthon O.S. im Mai und Juni 1940 an. Die dortige Brickettfabrik - die größte Obererschlesens - hat neben einer Reihe von Schaffhalden verschiedensten Formats noch eine Anlage für Kiebricketts. Diese gleicht im Aufbau völlig einer Kiebricketts-Anlage, liefert aber größere Bricketts in Form von Klößen mit 70 cm Kantenlänge, 65 cm Breite und 35 cm Dicke. Der Gewicht der Klößenbricketts beträgt 120 kg. Außerdem wird die Brickettung des (üblicherweise verputzten) Steinkohlenteerwerks nicht in gewöhnlicher Form, sondern durch Aufspritzen in geschmolzenen Form mit in Ölbenzin sehr klein

Bezeichnung	Einheit	90 K 7 + 10 W			90 K 5 + 10 W		
		kg	kg	kg	kg	kg	kg
Bezeichnung		Eier			Eier		
Normaltemperatur		550			540		
Qualität		472			274		
Wasser		8,51			2,25		
Asche		7,4			2,0		
Flucht					2,5		
Protein (Fettlos)		35,34			34,22		
Feuchtigkeit		47,4			47,2		
Feuchtigkeit (feucht)		30			18,0		
Füllung					8,0		
Schwamm		2,20			4,00		
Schwamm		76,9			15,38		
Schwamm		23,5			13,8		
Schwamm		15,2			10,0		
Schwamm		100,0			7,4		
CC2 (+ 28)		21,2			24,4		
CC1		11,7			10,0		
CC		5,1			12,5		
CC		7,0			5,7		
CC		6,9			30,9		
CC		3,5			31,5		
CC					9,1		
Asche		(2,2)			12,1		
Asche					7,3		
Asche					32,3		
Asche					8,4		
Asche					12,5		
Asche					4,1		
Asche					37,6		
Asche					0,92		
Asche					2,48		
Asche					30,9		
Asche					56,6		
Asche					87,4		
Asche					17,5		
Asche					11,0		
Asche					0,710		
Asche					1,05		
Asche					2,7		
Asche					13,56		
Asche					8,27		
Asche					20,30		
Asche					11,5		
Asche					9,7		
Asche					20,9		
Asche					25,4		
Asche					31,9		
Asche					42,6		
Asche					64,5		
Asche					54,0		

00121

Beobachtungen von Erdbeben am K und 12

a		b		c	
90 K I + 10 II	90 K I + 10 II	72 K II	10 K + 7 II + 3 Vert.-P.	10 K + 7 II + 3 Vert.-P.	10 K + 7 II + 3 Vert.-P.
1000 Hühner Versuchsanlage Collerterste 580 4	1000 Hühner Versuchsanlage Collerterste 580 4	Bier Fischerste 550 472	Bier Collerterste 580 234	Bier Collerterste 580 234	Bier Versuchsanlage on, 600 374
215	9,5	5,0	2,5	2,5	2,5
3176	10,57	0,71	9,03	9,03	10,9
2422	33,71	34,6	34,09	34,09	34,4
47,9		0,82	112,1	112,1	117,1
60		413/309	23	23	23
0,010			0,605	0,605	0,605
112/403			410/395	410/395	410/395
5,60	4,81	3,92	4,07	4,07	7,17
10,0	70,60	77,11	76,70	76,70	30,0
7,34	10,19	0,53	11,36	11,36	0,55
7,53	0,16	68,6	0,64	0,64	0,55
87,0	7,68	5,11	6,49	6,49	77,0
8,4	0,5	100,0	89,7	89,7	82,0
6,2	77,6	71,2	83,7	83,7	9,0
0,7	9,4	0,0	11,3	11,3	4,9
7,8	2,3	4,2	2,9	2,9	0,4
22,1	7,0	8,9	7,3	7,3	7,8
40,7	24,0	31,2	20,7	20,7	29,9
3,8	46,3	4,4	48,7	48,7	41,1
7,52	10,0	1,0	9,5	9,5	3,9
12,0	13,67	12,1	12,61	12,61	70,0
3,0	7,05	9,04	0,7	0,7	11,76
1,0		1,9	9,74	9,74	37,6
37,8		20,1			2,4
0,22					41,0
1,13					0,88
11,20					1,49
1,0	unvollständig fließen nicht	unvollständig fließen	gut geflossen	gut geflossen	gut abfließen
1,0		vorbrüchlich			1,3
21,7			00121		42,0
11,0					5,1
					1,6
					0,3
1,09	0,723		0,716		
2,7	1,059	1,075	1,019		1,069
2,0	1,6	1,0	1,6		1,8,5
2,0	30,63	30,76	1,095		27,27
2,0	3,60	4,03	1,47		3,52
2,0	20,99	18,76	19,10		16,82
2,0	1,0	2,0	2,0		1,9
2,0	8,6	14,2	10,4		5,8
2,0	16,7	11,6	19,6		11,2
2,0	25,8	10,3	24,5	24,5	19,1
2,0	30,8	24,7	29,1	29,1	22,4
2,0	33,4	31,4	37,1	37,1	32,1
2,0	62,6	60,3	60,0	60,0	56,4
2,0	62,0	78,8	40,0	40,0	64,0

Gelände in einer Koppel vorgeschoben. Die Kohle ist sich auch die Gelegenheit, die für die Zerstörung zu erwarten, An... (text is very faint and partially obscured)

2 bis 2,5 bis 0,5 bis 0,5 bis 10 000 Maschen < 10 000 Maschen  
20 % 35 % 45 % 6 %

Diese Kohle (0,9, - 2,5) ist mit 5 bis 6 Körnern als die des frischen Kalk-... (text is very faint and partially obscured)

2 bis 2,5 bis 0,5 bis 0,5 bis 10 000 Maschen < 10 000 Maschen  
20 % 35 % 45 % 6 %

Späterverarbeitete mit der TBR in der Folge... (text is very faint and partially obscured)

Zur Verflüchtung wurde das... (text is very faint and partially obscured)

00126

Abregelungsvorrichtung, wobei keine Verengung, aber trotzdem eine gleichmäßige Vermischung mit der Kohle erhalten wurde, lediglich die Mischungsanstellung wurde unsicher, weil der Durchfluß ohne Düsenring nicht genau genug festzustellen war.

Durch den hohen Gehalt des Fechs an Feststoffen (Asche) ließ die Druckleistung der Bohrspinnung infolge Verstopfung bald nach, Unterhalb etwa 6 bis 7 atm war keine dosierte Verengung zu erreichen. Für solche schleifenden Fechs mußte die Verdünnung durch Hilfsdruck (z. B. Dampf) erreicht werden, wie das von Vehr Kleinschmid in anderen Fällen auch gemacht wird; dadurch braucht die Pumpe lediglich zur Düse zu fördern, aber keinen Verdünnungsdruck zu erzeugen.

Die Leistung der Tabakal und damit der Presse betrug etwa 15 stunde Ertrags. Bei Verwendung einer größeren Schmelzkessel wick die Leistung auf, das man bis dreifache zu steigern.

Insgesamt wurden 36 te Kissenbriketts der ersten Art (Epoche gemischt und nachgeschalen) und 126 te Kissenbriketts der zweiten Art (aufgedüht), sowie 6 te Couffinhaltbriketts der zweiten Art hergestellt und an Dr. O. Otto & Co. in Paderborn bei Bohren versandt, wo sie verarbeitet werden. Die Briketts wurden nicht gebildet, da bei den geringen Brikettgewicht der Kohle (Zusatz 6, 0,8 - Methode) und der angegebenen Zusatzmenge ein Verstoßen bei der Schwelung kaum zu befürchten ist. (Analysergebnisse siehe Tabelle VII).

Nach Fertigstellung der Schwelben der Firma Dr. O. Otto & Co. sollen diese Briketts geschickt werden; hierüber wird später nach Vorlage der Ergebnisse berichtet werden.

Vergleichsversuch im Fichtenbrenner-Generator.

Schmelzkohle aus Steinohle zeigt ähnlich hohe Reaktionsfähigkeit wie der Braunkohle und es ist deshalb zu erwarten, daß sich bei der Verwendung dieser Schmelzkohle das Wasser ausgleichsrecht bei niedrigen Temperaturen einstellt. Für die Verwendung der Schmelzkohle als Vergleichsgegenstand ist deshalb bei Anwendung des diaphanischen Wassergasverfahrens, wie bei dem Fichtenbrenner, zu beachten, daß bei der Klaseerle infolge der hohen Reaktionsfähigkeit der Kohle eine locale hohe Temperatur an den Blasewind-Eingangs tritt, wodurch einerseits leichte Verschlackungen eintreten und andererseits die Klaseerle einen hohen Gehalt an CO aufweisen werden. Außerdem werden in Klaseerle auch noch Wasserstoff und wasserstoffhaltige Gase enthalten sein, die bei der Erzeugung des Schmelzkohles als flüchtige Bestandteile entweichen. Der Gehalt der Klaseerle an verbräunlichen Gasen macht die Gewinnung dieser Gase im Regenerationsverfahren unmöglich, so daß diese Nachteile einbezogen zu werden können.

Tabella VII. Holzungskorbrücke, Reutheh Q.S.

Art		Bohrer	HR	z
Beschreibung	00127	Mittel	Mittel	Bekannt
Messungen bezw. Bemerkungen				Mittel
Rauchstoffs		4,10	0,12	
Ethanol-Extrakt		0,45	40,8	7
Brennstoff-Rückstand		23,95	17,6	2
Asphalt in Extrakt			32,4	2
Schnitz-Bemerkung				
U		70,91	70,54	
H		4,22	4,71	
Asche		13,93	20,12	
H <sub>2</sub> O		6077	6098	
H <sub>2</sub>		659	6793	
Vluchtigen				
Umschlagungszeit		31,39		
Tröpfelpunkt			0	
			ca. 100	
Schmelzwasser		4,20	0,72	
Schmelzwasser		61,61	66,39	4
Schmelzwasser		0,25	21,20	1
Spek + Verlust		0,75	1,29	1
Schmelzwasser				
		14,6	1,7	
120		1,8	0,2	
100		3,3	1,0	
10		9,4	0,6	
12		13,7	79,7	4
14		52,2	33,8	27
undgang		1,1	23,0	30
		73,48	65,77	6
1900	00127	2,97	2,11	1
H <sub>2</sub> O		16,80	80,23	1
H <sub>2</sub>		6569	5728	72
H <sub>2</sub>		6553	5607	76
Behältergewicht der Asche		11,37	1187	10
Rechnung (O. S.-Methode)		6		
Wasser gefunden (vor-bor. = 1)				
Wasser aus Zusatz gefunden (Extrakt aus Zusatz = 1)			(1,000)	(2,0
Wasser aus Zusatz gefunden (Extrakt aus Zusatz = 1)			0,570	0)
Wasser aus Zusatz gefunden (Extrakt aus Zusatz = 1)			0,043	1)



00127

N. O. N.	Z u s a m m e n			D r i t t e r			
	Satzlooch Mittel	Rischooch 70 : 70 Mittel	Rinchooch 70 : 70 Mittel	Sätze 86 : 86 Mittel	Sätze 86 : 86 berechnet	Sätze 11 : 19 gefunden	Sätze 11 : 19 berechnet
	0,13	0,27	0,13	3,55	3,55	3,60	3,32
478	77,7	56,95	57,1	8,6	8,6	9,4	7,4
384	20,3	39,1	39,5	0,6	0,6	0,8	0,6
	56,9	37,6	39,1	14,0	(14,0)	19,7	(13,7)
	74,74	75,93	79,49	72,61	71,62	72,46	71,33
	3,51	4,30	4,18	4,33	4,26	4,30	4,12
	20,12	16,38	14,13	13,48	12,29	14,44	15,11
6993	6913	7521	7369	7010	6980	6922	6900
6933	6642	7277	7346	6776	6773	6716	6677
				33,90		34,33	
88	78	69					
ca. 190	61	65					
0,72	3,10	3,33	0,83	4,23	3,86	4,46	3,61
66,59	44,13	57,24	59,72	77,56	78,17	77,09	78,73
27,50	51,79	33,58	34,79	12,51	12,11	12,47	11,96
3,39	2,99	5,05	4,67	5,89	5,76	5,90	5,68
40,6	41,2	43,9	47,4	55,1	53,0	56,3	53,8
4,7	10,7	7,2	6,5	17,5	15,7	18,6	13,7
0,2	0,3	0,4	0,4	1,4	1,6	1,5	1,5
1,0	2,0	3,0	1,3	4,2	4,9	3,8	4,5
0,6	1,0	1,2	1,0	7,4	0,3	7,1	7,9
79,7	48,3	67,3	70,0	19,5	20,6	20,4	26,1
11,4	37,2	22,0	20,8	50,2	50,9	40,5	47,3
	15,2	29,5	20,7	14,7	16,0	13,7	15,7
	63,97	66,19	68,66	73,16	70,56	72,31	70,32
	2,97	2,22	2,30	2,01	2,00	2,07	1,84
	6,20	26,92	24,92	17,30	17,00	17,56	18,13
5721	7233	5908	6057	6702	6511	6312	6441
5607	7075	5864	5933	6946	6310	6357	6245
1187	1032	1096		1120		1007	
				9			
(1,000)	(1,000)	(1,000)	(1,000)	1,063		1,041	
0,570	0,666	0,623	(1,610)	1,064		1,099	
0,063	0,545	1,002	(4,011)	0,568		0,627	
				1,070		0,926	

00127

Wie weit die Versuchsergebnisse bei der Verwendung von Schmelzkohle in Wasser-Generator verwendet werden kann, ist durch praktische Versuche festgestellt worden.

Auf Grund dieses Verhaltens des Schmelzkohles in der kontinuierlichen Generator und der hohen Reaktionsfähigkeit des Kohles, wird nun der Gedanke an die Verwendung von Schmelzkohle als Brennstoff bei der Erzeugung eines Stromes durch eine Zelle, wobei wie bei dem kontinuierlichen Verfahren kein Abgas gebildet, wodurch auch dieses Verfahren nutzbarer werden kann. Es wurde deshalb ein praktischer Versuch in Pattenhausen-Generator in Launa durchgeführt, wobei in der Zeit von 14. bis 25.4.40 etwa 10 kg Schmelzkohle vergasen wurden.

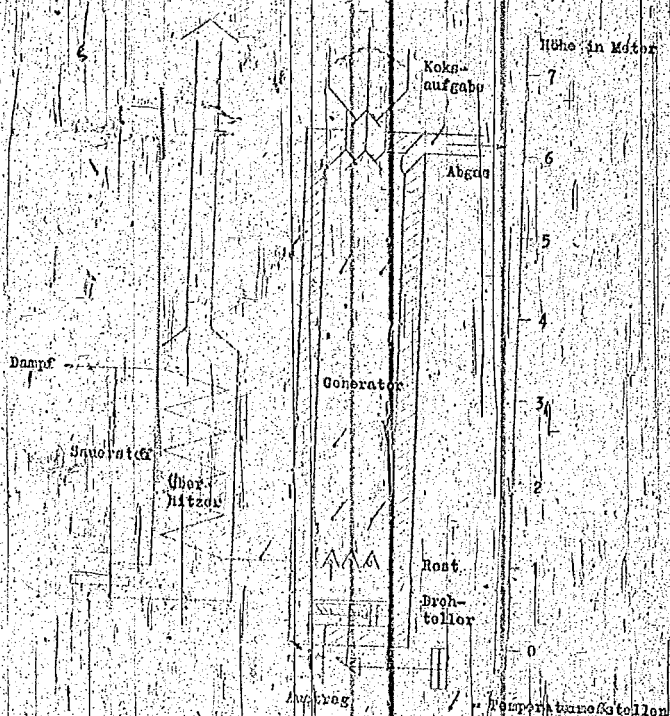
Der Schmelzkohle war in Krupp-Werksversuchsanlage auf Zechen Polze, denen, bei ca. 600 °C hergestellt aus Elektrolyse, die in der Versuchsanlage der Firma Hohlfabrikation & Erzeugnisse, aus 20 % Kohle- und 80 % Zink- (oder Kupfer-) Elektrolyse hergestellt wurden waren. Der Generator bestand aus einem Pattenhausen-Generator (Tafel XII) besteht aus einem Zylinder mit einem Durchmesser von 1 m, der durch eine Umlenkung der Elektroden durch einen in einem laufenden Drahtgeflecht und darunter befindlichen Schmelzkohle mit Wasserstoff, etwa 0,5 m über dem Elektroden befinden sich die zwei Elektroden. Die Reaktionskammer ist mit Wasserstoff gefüllt. Die Versuchsanlage wird durch Umlenkung des Stromes (bis etwa 200 A) des Generators (und den beidseitigen Anschlüssen) in einem Reaktor mit Hochdruckpumpe durchgeführt, dadurch wird ein kontinuierlicher Betrieb des Generators ermöglicht. Der zu verwendende Kohle war eine Elektrolyse (Schmelzkohle) mit einer Größe von 10 x 10 x 10 mm. In der Anlage (Tafel XII) ist die Bauanordnung des Generators dargestellt.

Die Ergebnisse der Versuchsreihe sind in der angefügten Tabelle VIII dargestellt. Es wurden 4 Einstellungen durchgeführt und aus dem Mittelwert (Reihe a bis d). In allen Fällen betrug der Kohlenverbrauch rund 100 kg/Std. und der Gasstrom 500 l/Std. Verfest wurden die Dauerstoffgasen von 20 auf 30 ab/Std. und die Übersetzungsleistung auf 900 bzw. 1000 W. Nach der ersten Einstellung (Reihe a) ergab sich, daß die Leistung nach ca. 10 Std. auf 60 % (d. h. 20 % des Gehaltes in Kohle) sinkt, während die Leistung nach dem zweiten Versuch wurde ebenfalls um ca. 7 % sinkt. Die Leistung nach dem dritten Versuch wurde ebenfalls um ca. 7 % sinkt. Die Leistung nach dem vierten Versuch wurde ebenfalls um ca. 7 % sinkt.

Tafel I.I.

00129

Schema des Patenthausgenerators (No. 700).



00130

Tabelle VIII.

Vergleich der Feinfraktionen Generator.

Probe		a	b	c	d
Fluss	l/Std.	16	16	6	9
Dampfleistung	kg/Std.	509	500	500	500
Sauerstoff-Eintrag	kg/Std.	29	25	30	30
Uberschuss O <sub>2</sub> (K <sub>2</sub> O + O <sub>2</sub> )	kg/Std.	091	099	099	794
Kohlendioxid	kg/Std.	100	98	109	100
H <sub>2</sub> (71,3 %)	kg/Std.	71,7	70,1	78,0	71,5
H <sub>2</sub> (2,2 %)	kg/Std.	2,2	2,2	2,4	2,2
Inerts (14,8 %)	kg/Std.	14,0	14,5	16,1	14,0
H <sub>2</sub> O (7,5 %)	kg/Std.	7,5	7,5	0,2	1,5
Feinfraktion > 7 mm (ausgelaugt)	kg/Std.	19,0	(11,4)	(14,4)	(21,3)
grob (ausgelaugt)	kg/Std.	60,3	(62,0)	(60,5)	(66,5)
Fein < 7 mm	kg/Std.	10,0	9,5	7,9	6,4
Fein < 7 mm	%	94,6	17,7	21,5	21,5
g-Mittelwert	kg/Std.	12,9	1,5	3,7	1,2
Druck unter dem Rest	mm Hg.	417	445	484	441
Temperatur 500 mm über dem Rest	°C	360	317	357	329
1350 mm über dem Rest	°C	755	730	742	740
3500 mm über dem Rest	°C	644	692	659	637
Umsaugung	°C	320	387	487	397
Reinheit	cm <sup>3</sup> /Std.	116	141	174	130
O <sub>2</sub>	%	27,4	27,5	26,0	20,0
H <sub>2</sub>	%	59,3	37,3	56,1	39,0
H <sub>2</sub> O	%	10,7	12,9	14,6	15,5
CO <sub>2</sub>	%	2,6	2,5	2,5	2,7
Reinheit (O + H <sub>2</sub> )	g <sup>3</sup> /Std.	281	239	265	227
Calorimetrie	%	84,0	89,0	90,0	87,0
H <sub>2</sub> O-Zerlegung	%	21,4	21,1	20,2	25,7
Vorbereitung	kg Dampf/oha Reingas	1,71	1,40	1,54	1,51
	kg Dampf/oha Reingas	2,00	2,02	1,69	2,20
	oha O <sub>2</sub> /oha Reingas	0,05	0,07	0,00	0,02
	oha O <sub>2</sub> /oha Reingas	0,091	0,103	0,113	0,113
	oha H <sub>2</sub> O/oha Reingas	0,73	0,35	0,29	0,50
	oha H <sub>2</sub> O/oha Reingas	0,43	0,47	0,30	0,44
	oha O/oha Reingas	0,25	0,27	0,21	0,22
	oha O/oha Reingas	0,31	0,21	0,29	0,28

00131

hochhalten zu klein und der stündliche Gasverbrauch im Mittel von 20 kg/h auf 30 kg/h erhöht worden (siehe 4). Von der Erhaltung des Ausstromes abgesehen sind die feinen Abfälle im Generator zu und führte zu geringfügigen Abweichungen, die sich nach der Austragsverzögerung wieder verloren.

Die analytische Verkohlung des Braunkohles bei 1150 °C ergab noch 140 Lit. Gas je kg mit 12,6 % OH<sub>2</sub>-Gehalt. Bei der Vergasung im Generator erscheint die Kohle Kohle darin im Vergleich mit 21,1 bis 2,7 % OH<sub>2</sub>-Gehalt. Die Reaktionsfähigkeit des Braunkohles liegt etwa in der Mitte zwischen Hochtemperaturkoks und Hartkoks, wie folgende Analysen von Gases (Dr., Koh.) zeigen:

Gases Umsatz bei 1000 °C von

	Zechenkoks	Versuchskohle	Dantsche Hartkoks
gegen Wasserdampf	71,1	90,4	97,5
gegen CO <sub>2</sub>	66,2	75,4	96,6

Die Aphenochmelzkurve nach Burde-Baum für Aphenausstrag durch Verdr. Dr. Koh. (Louna, ermittelt) ergab den Erweichungs- und Aphenochmelzpunkt bei 1025 °C.

Zur Vergasungsvergung im Fattenhagen-Generator ist folgendes zu bemerken:

Je nach der Reaktionsfähigkeit des Kohles friert die Hauptreaktion in, d.h. bei einem Braunkohleschmelzkoks von guter Reaktionsfähigkeit das die-Dampf-Gemisch eine Zusatzreaktion hat, die dem Wasserdampfgleichgewicht bei etwa 350 °C entspricht, während bei den vorliegenden Steinkohleschmelzkohle die Zersetzung der als sicherer Gas-Dampf-Gemisch der Temperaturgleichgewicht bei etwa 650 °C entspricht.

In grober Annäherung kann man also sagen, daß bei den gegebenen Leistungen der Braunkohleschmelzkoks praktisch bis zu 350 °C, der Steinkohleschmelzkoks bis zu 650 °C herab reagiert hat. Da bei dieser Einstellung (Dampf/Kohl-Verhältnis) der Dampf um etwa 350 °C über der Reaktions-Temperatur überhitzt sein muß, ist die Wärmeverbraucher zu denken, falls ohne Brauer-Temperatur gearbeitet wird, bedeutet das bei Braunkohleschmelzkohle eine höhere Vorwärmung von 300 °C und bei Steinkohleschmelzkohle eine solche von mindestens 1200 °C.

Wird diese große Überhitzungswärme mehr teilweise durch Zersetzungsfähigkeit gedeckt, so wird schließlich ein Reakt erreicht, wobei keine Haupt-Gasentw. Überhitzung über die Grenze der Reaktionsfähigkeit mehr nötig ist, d.h. bei Braunkohleschmelzkohle eine Aufheizung auf 350 °C, bei Steinkohleschmelzkohle auf 650 °C.

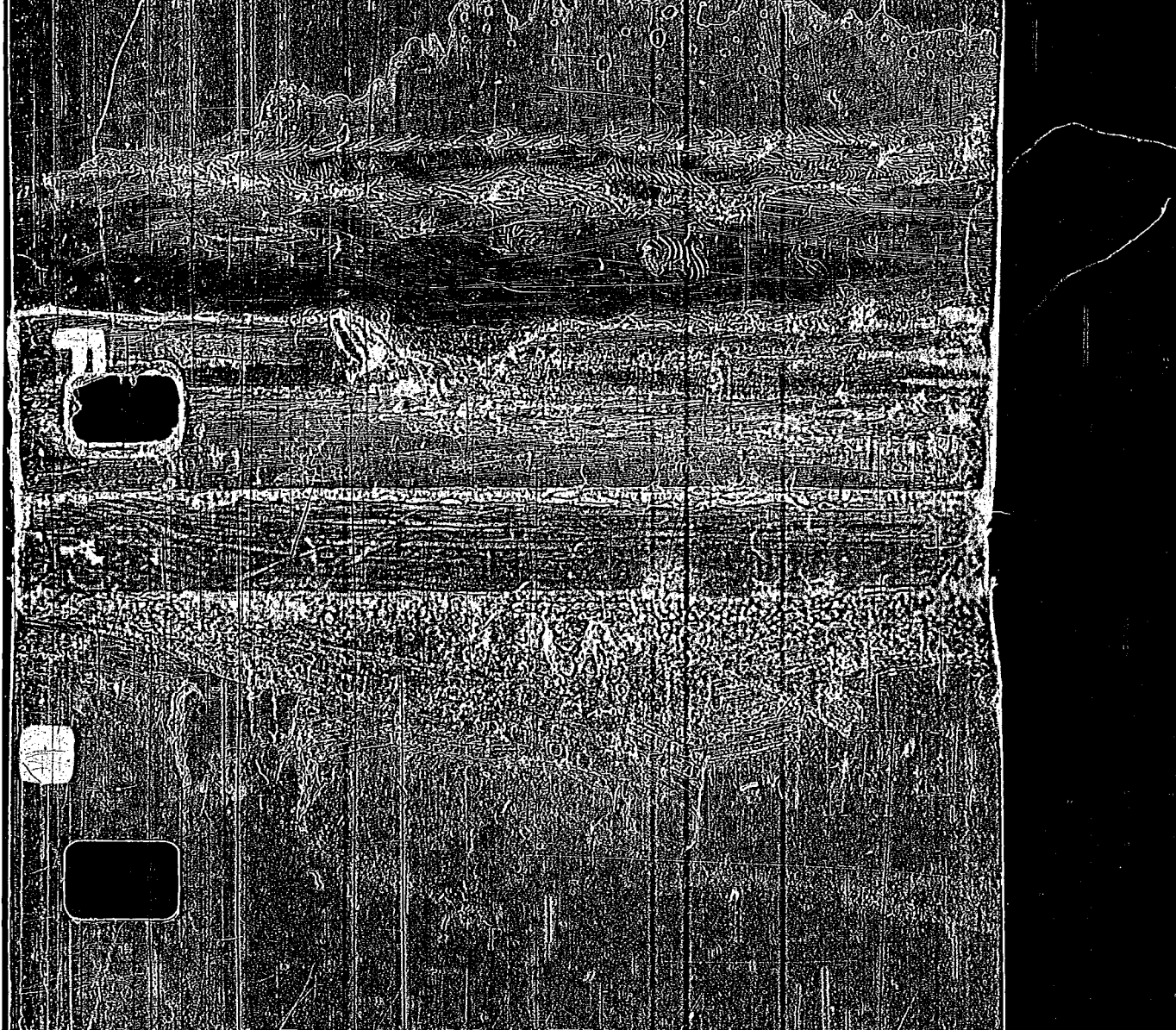
Daraus geht hervor, daß beim Vergleich dieser beiden Kohles der Steinkohleschmelzkohle etwa 300 °C mehr Aufheizung der Reaktor erforderlich als der Braunkohleschmelzkohle.

00132

Kondensationswärme. Während nur die einer sehr reaktionsfähigen Koks der Patten-  
 hausen-Verfahren vorteilhaft erscheint, da eine mühsame Überhitzung des Dampfes  
 oder Dampf-Wasserstoff-Geniesung leicht und billig durchzuführen ist, wird bei  
 einem sehr reaktionsfähigen Koks das übliche Verfahren der Wasserkochherstellung  
 durch Heißblasen und Gasen unzulässig erscheinend liegen, weil die dabei erforder-  
 lichen sehr hohen Aufheizungszeiten (etwa durch Öfen) durch die hier gebot-  
 enen Wirtschaftlichkeitsmaßnahmen ersetzt werden.

Diese Überhitzungsrechnung ergibt, daß bei einem Koks mit dem verlässlichen  
 Wert (mit einer unteren Reaktionsgrenze von etwa 850 °C) die Verwertung in üblichen  
 Generator durch Blasen und Gasen schon billiger werden kann als die Verwertung  
 in Pattenhausengenerator, besonders wenn der Kokspreis noch ein Rolle spielt,  
 als bei Pattenhausengenerator (mit überhitztem Dampf allein) aus der Gleichheit  
 Kokspreis, etwa das 1/2-fache an  $CO + H_2$  erzeugt wird als beim Wassergenerator.  
 Je teurer der Koks ist, umso höher darf die Reaktionsgrenze des Koks sein,  
 um die Wirtschaftlichkeitsgrenze von Pattenhausengenerator gegenüber dem Heiß-  
 blasverfahren zu überschreiten. Die Zugabe von Wasserstoff wird erspart, wenn  
 die letzte Überhitzung des Wasserdampfes (etwa von 1000 °C auf 1200 °C) genutzt  
 ist als die äquivalente Heizenergie des Kokspreises (unter Berücksichtigung der  
 dadurch vorzuziehenden Ausbeute an  $CO + H_2$  pro kg Koks).

Waldmann  
 1/2



Patentnummer 00153  
Erfindung eines Apparats zur Herstellung von  
Briketts aus Kohlenstaub durch  
Anwendung von Wasserdampf und  
Hydratation bzw. Hydratation  
35.0.100 Dr. Baur



00134

Dixion

die Herrschaft von Neuten Kohn über Schweden  
von Erlotte von up ~~Franken~~ ~~Neuten Kohn~~ unter  
Quarta von Ndrjerich bzw. Ndrjerichstation.

13.0.1940

Dr. Ehrh.

001,35

Bericht 6.

Die Herstellung von Kisten Koks durch Schmelzen  
von Briquets aus schlacke hackenden Kohlen unter  
Zusatz von Hydratperoxyd bzw. Hydratperoxydrückende.

Zusammenfassung.

Aus bogbarer oberschlesischer Kohle kann durch Briquetieren unter Zusatz von Bindemitteln Koks erzeugt werden; der Zusatz von bituminösen Bindemitteln führt zu festem und stückigem Koks.

Als bituminöse Zuschätze eignen sich an Stelle des in ungenügender Menge zur Verfügung stehenden Feins Hydratperoxydrückende oder durch Hydratperoxyd aufgeschlammte Kohle gewonnenes Hydratperoxyd. Solche Schmelzbriquets liefern in aufsteigenden Ofen einen ausgleichenden Koks und einen als Heißöl brauchbaren Schmelzer. Spülgasen mit bewegter Schicht sind für die Schmelzung dieser Briquets nicht brauchbar. Für diese Ofen eignen sich voraussichtlich Briquets aus Gemischen von Bitumina und Sulfidabläuge. Eine laboratorienmäßige Untersuchungsmethode zur Beurteilung der einzelnen Briquettsorten in den verschiedenen Ofensystemen wurde beschrieben. Der Koks zeigt neben großer Reaktionsfähigkeit gleichzeitig hohe Abriebfestigkeit, was ihn für die Vergasung und für metallurgische Zwecke sehr geeignet macht.

Die Ausbütungen und die Wirtschaftlichkeit bei der Verwertung vorstehenden zusammengesetzter Briquets in den einzelnen Ofensystemen wurde ermittelt. Hiernach liefern für die Verhältnisse der Schmelzerei Blechhammer die Heiß-Briquets und I. u. II. Briquets aus Sulfidabläuge und getropften Schmelzperoxydrückende den Koks unter hohen Ofen liegt der Preis bei den I. u. II. Briquets um etwa 5,80 RM. niedriger.

Bei selbständiger Schmelzerei stellt die Briquetierung mit Hydratperoxyd und Verkohlung in keramischen Ofen die günstigste Arbeitsweise dar, wobei unter Zugrundelegung eines Kohlepreises von 7,50 RM./t Kohle mit 10% H<sub>2</sub>O, der Schmelzkoks für 11,50 bis 12,50 RM. erzeugt und gleichzeitig 70% der in der Kohle enthaltenen Teeressenz in Heißöl gewonnen werden können, gegenüber von 13,86 RM. pro Tonne von Heißbriquets im Spülgasofen.

NB: Die rechnerischen Unterlagen zu diesem Bericht 6 sind in einem Zusatzbericht GA zusammengestellt.

1) Kurze Betrachtung der Verkohlungs- bzw. Verkrümmungsvorrichtung.

Die Herstellung von festem Koks ist direkt nur aus solchen Kohlen möglich, die eine ausreichende Backfähigkeit besitzen. Während bei etwa 70 % der Ruhrkohlen die Backfähigkeit zur Herstellung von Koks ausreichend ist, sind unter den oberschlesischen Kohlen nur etwa 7 bis 10 % backfähiger Koks-Kohle vorhanden. Der Großteil der übrigen Kohlen besteht aus einer teilsreichen Gasflamkohle, deren Backfähigkeit zur Bildung von festem Koks nicht ausreichend ist. Kohlen, die sich an der unteren Grenze der Backfähigkeit befinden, können durch Erhöhung der Verkohlungsgeschwindigkeit noch in einen Koks mittlerer Qualität verwandelt werden. Die Erhöhung der Verkohlungsgeschwindigkeit kann einmal durch Verwendung von Stückkohle, durch Verdrichten der Kohlekleins, z.B. durch Stampfen oder Brikkettieren oder durch Anwendung von höheren Ofentemperaturen in schalen Kamsern, oder gleichzeitiger Anwendung beider Maßnahmen, erzielt werden. Backfähige Kohle hat eine Backzahl nach der oberschlesischen Methode von etwa 17 bis 25 und höher. Aus Kohlen mit einer Backzahl von 14 bis 17 kann durch Anwendung von höherer Temperatur in schalen Kamsern gerade noch Koks gewonnen werden, während die Kohlen mit einer Backzahl unter 14 nur durch besondere Mittel, wie Brikkettieren oder Zusatz von Bindung in festen, stückigen Koks verwandelt werden.

2) Kurze Betrachtung über die Bindung der technisch hergestellten Erikketts als Schmelzeriikketts.

Abgesehen von Versuchen, auch ohne Bindemittel durch weitgehende Zerkleinerung der Kohle und gleichzeitige Anwendung von hohem Druck, oder durch Erhöhte Temperaturen Erikketts herzustellen, wird die Brikkettierung von Kohle fast ausschließlich unter Zusatz von Bindemitteln ausgeführt, wobei zwei Arten von Bindemitteln, nämlich: wie Erikketterschmelze, oder Wasserlösliche, wie komprimierte Sulfidablauge, angewandt werden. Bei der Verwendung von Sulfidablauge entsteht ein Erikkett, das nach seiner Trocknung sehr fest ist. Die Wasserempfindlichkeit dieser Erikketts ist bei der anschließenden Verschwelung der Erikketts diesen nicht abträglich. Allerdings sind die für die Brikkettierung und Verschwelung verwendete Kohle eine derartige Backfähigkeit besitzen, daß die Kohle bei ihrer Verkohlung einen geflossenen Koks ergibt. Um einen geflossenen <sup>Koks</sup> zu bilden, soll die Backzahl möglichst nicht unter 12 (oberschlesische Methode) liegen. Die gleiche Kohle in loser Schüttung verschwelt oder verkohlt, liefert keinen festen stückigen Koks, sondern nur zartes Koksstaub. Genau wie man bei einer Kohle mit einer für die normale Verkohlung ausreichenden Backzahl durch Erhöhung der Verkohlungsgeschwindigkeit, die man z.B. durch Erhöhung der Temperatur erzielen kann, noch einen geflossenen Koks erhält, bekommt man auch bei der Verschwelung einer sich ähnlich verhaltenden

*Handwritten note:*  
 Nach dem Versuch  
 mit Kohlen aus Ostpreußen  
 keine Erikketts  
 sind Kaffelsteine

Kohle durch Erhöhung der Drehgeschwindigkeit noch eine geflossene und graphitisierte Kohlestruktur. Hierbei müssen aber alle Einflüsse, die die Veranschauligungsgewinnigkeit herabsetzen, wie z.B. Verbreiterung der Schmelzkammer, Vergrößerung der Briketts und dergl. vermieden werden. Hieraus läßt sich erkennen, daß die der Brikettierkohle zugesetzte Sulfitablauge lediglich ein Bindemittel für die Preßlinge dient, dagegen aber keinen direkten Einfluß auf die Verfestigung der Kohlestücken bei der Verschmelzung ausübt.

Im Gegensatz hierzu erfüllen die Zusätze von bituminösen Bindemitteln gleichzeitig zwei Aufgaben. Einerseits dienen sie als Bindemittel für die Briketts und das andere Mal unterstützen sie oder verursachen sie das Fließen der Kohle beim Schmelzvorgang, wobei eine geflossene und graphitisierte Kohlestruktur erhalten wird. Die bituminösen Bindemittel stellen demnach sowohl ein Bindemittel für die Briketts als auch ein Verfestigungsmittel für die Kohlestücken bei der Verschmelzung bzw. Verkokung dar.

Als bituminöse Bindemittel können sowohl Brikettierpech, Schmelzpech, Asphalte und dergl. dienen. Zusätze von etwa 7 bis 8% zu feinkörniger Kohle geben ein Brikettiergut, das auf Pressen bei HHEE Drücken von etwa 100 kg/cm<sup>2</sup> ab und bei Temperaturen von etwa 80 bis 100 °C, feste Briketts liefert. Zum Unterschied zu den mit Sulfitablauge als Bindemittel hergestellten Briketts, brauchen dieselben nicht nach der Pressung durch Erhitzen getrocknet zu werden, und außerdem sind die mit bituminösen Bindemitteln hergestellten Briketts sehr gut wasser- und witterbeständig. Ein weiterer Weg zur Herstellung wasserfester Briketts wurde darin gefunden, daß man als Brikettiermittel Sulfitablauge und bituminöse Stoffe, wie Pech, Hydrierückstände usw. benutzt. Die auf diese Weise hergestellten Briketts haben die Vorteile, daß sie nach der Pressung nicht getrocknet zu werden brauchen und voraussichtlich in bewegter Form, z.B. in Spülsäfen verschleut werden können. Durch den bituminösen Zusatz ist auch aus nicht leicht bekennenden Kohlen noch ein geflossener und fester Koks zu erzielen.

2) Erzeugungstechnische Gründe für die Benutzung von Hydrierückständen bzw. Hydrierpech zur Herstellung von Schmelzbriketts.

An Stelle der oben genannten bituminösen Stoffe können als Bindemittel Hydrierprodukte, insbesondere Hydrierückstände oder hydrierend aufgeschlossene Kohle, sogenannte Druckextraktionsprodukte, benutzt werden, die in nachstehendem als Hydrierpech bezeichnet werden. Die Zusätze von Hydrierückständen sind nur dort gegeben, wo die Rückstände einer Hydrierung aufgearbeitet werden müssen und hierbei kann, insbesondere wenn der für die Hydrierung hergestellte Koks durch Schmelzen von Briketts erzeugt wird, es vorteilhaft sein, die Aufarbeitung der

Hydrierkohlen mit der Verschwelung von Kohle in der Weise zu verbinden, daß die Hydrierkohlen als Bindemittel zu der zu briкетierenden Kohle zugesetzt werden. Da es sich aber hierbei nur um einen oder mehrere Spezialfälle handelt, soll die Betrachtung dieses Anwendungsgebietes später erfolgen. Hier soll zunächst die größere Aufgabe der Herstellung von festem Kohle aus sohdicht brennender Kohle unter Verwendung von Hydrierkohle als Bindemittel untersucht werden.

Wie schon weiter oben darauf hingewiesen wurde, kann sowohl Briquetierkohle als auch Schmelzkohle für die Herstellung der Schmelzbriketts benutzt werden. Briquetierkohle ist aber in Oberschlesien nicht vorhanden, da dort nur eine verhältnismäßig kleine Kokereiindustrie besteht und nur insgesamt 40.000 Tonne Feinanzfallen. Die Erzeugung von Schmelzkohle ist aber in der Hauptsache von der Art der zur Anwendung gelangenden Schmelzverfahren und der Verwendung des hierbei anfallenden Schmelzrückstandes abhängig. Inmitten dieser Ofen, sogenannte Spülgasöfen, erzeugen eine prozentual größere Menge Feinanzfallen, der aber nur zu etwa 50 bis 60 % direkt als Heizöl brauchbar ist. Die restlichen 40 bis 50 % stellen ein Schmelzkohle dar, das als Bindemittel dienen kann. Wenn man eine mittlere Ausbeute von 10 % Feinanzfallen bei Erzeugung von 5 bis 6 % Heizöl mit 4 bis 5 % Schmelzkohle zu rechnen. Diese Schmelzkohle ist zwar nicht ausreichend zur Erzeugung einer äquivalenten Briquettenmenge aus der dasselbe erzeugt wurde, jedoch können etwa 60 % Briquetten erzeugt werden. Diese Briquetten lassen sich aber wie alle mit bituminösen Bindemitteln hergestellten Briquetten infolge ihres großen Abriebs nicht in einem Spülgasofen verschmelzen, worauf später noch eingehend zurückgekommen wird. Infolgedessen läßt man darauf angedenken, diese mit bituminösen Bindemitteln hergestellten Briquetten in außen beheizten Ofen zu verschmelzen, was praktisch durchaus möglich ist. Bei außenbeheizten - sogenannten Heizölkohlenöfen - fällt aber gegenüber dem Spülgasofen eine verringerte Feinanzfallmenge an, dessen Eigenschaften aber für seine Verwendung als Heizöl bedeutend günstiger sind. In vielen Fällen kann der Schmelzkohle aus anderen Öfen direkt als Heizöl verwendet werden, oder es brauchen höchstens 1 bis 30 % seiner schwerflüchtigen Teile durch Destillation oder fraktionierte Kondensation oder auch durch selektive Lösungsmittel beseitigt werden, wobei ein ausgezeichnetes Heizöl gewonnen wird. Die von dem Schmelzkohle abgetrennten 15 bis 30 % stellen ein Schmelzkohle dar, das für die Briquettenherstellung in Frage kommt, jedoch beträgt die Menge nur etwa 1,5 bis 2 %, (basierend auf Kohlen), so daß aus diesem Anfall nur ein kleiner Teil der für die Briquettenherstellung benötigten rund 7,5 % Briquettenkohle bestritten werden kann. Hiervon geht zweierlei hervor: Erstens können mit bituminösen Bindemitteln hergestellte Briquetten in Spülgasöfen

nicht durchgeschleift werden, woraus folgt, daß die an und für sich in Spülzonen  
geringere Größe und für die Brikkettierung geeignete Schwelpechmenge nicht her-  
gestellt werden kann. Zweitens können die mit bituminösen Bindemitteln hergestell-  
ten Brikketts mit Vorteil in Heißflöhenöfen durchgeschleift werden, wobei aber nur  
etwa 22 % des für die Erzeugung der Schwelbriketts notwendigen Brikkettierpechs  
entsteht.

Verwendet man neben der Sulfitablauge Schwelpech als Brikkettiermittel,  
so lassen sich voraussichtlich diese Brikketts in Spülzonen verschleifen. Hierbei  
fallen aber etwa 4 bis 5 % Schwelpech an, die gerade für die Brikkettierung in der  
beschriebenen Weise ausreichend sind. In diesem Falle ist man wohl auf die Ver-  
wendung von Sulfitablauge angewiesen, doch läßt sich hierbei stets die erforder-  
liche Menge Schwelpech gewinnen, die im eigenen Betrieb für die Brikkettierung  
notwendig ist.

#### A). Die Herstellung von Schwelbriketts unter Einsatz von Hydrierpech.

Da bei der Brikkettierung mit bituminösen Bindemitteln die erforderliche  
Menge an Schwelpech aus eigenem Anfall nicht erzeugt werden kann und Hochtempera-  
turpech in größeren Mengen nicht zur Verfügung steht, so muß ein Brikkettiermittel  
hergestellt werden. Hierfür eignet sich das beim Hydrieren der Kohle unter milden  
Bedingungen entstehende Druckextraktionsprodukt, das sogenannte Hydrierpech. Die  
Herstellung des Hydrierpechs wird später beschrieben. Hier sollen nur die für  
die Brikkettierung in Betracht kommenden Eigenschaften vorweggenommen werden. Der  
Schmelzpunkt des Brikkettierpechs kann je nach seiner Herstellung zwischen 70 und  
100 °C liegen. Es enthält etwa 8 % Asche, ungefähr 20 bis 30 % Benzolunlösliches  
und bei seiner Schmelzung entstehen etwa 40 % Teer nach Fischer. Dieses Hydrier-  
pech wird nun in kleinen Mengen von etwa 7 bis 10 % an feine schlackentier über-  
schlesischer Kohle zugemischt, und dieses Brikkettiergemisch kann bei Temperaturen  
von 80 bis 100 °C verpreßt werden, wobei feste Brikketts entstehen. Die Zuzusammensetzung  
des Hydrierpechs kann sowohl in zerkleinertem als auch in zerstückter Form erfol-  
gen. Die Brikketts sind witterbeständig und wasserfest und können direkt der Schmel-  
zung unterworfen werden.

#### B). Verwendung der einzelnen Ofentypen für die Verschmelzung von Brikketts verhältnis- mäßig Zuzusammensetzung.

##### 1). Spülzonenöfen.

Bei den Spülzonenöfen haben sich zwei Ofentypen herausgebildet und zwar  
der sogenannte Spülzonenofen und der Heißflöhenofen. Bei den Spülzonenöfen, dessen  
bekannteste Ausführungsform der Lurgi-Spülzonenofen ist, wird die Schmelzung durch  
Zuführung von heißen Verbrennungsgasen in die Schwelpechschicht vorgenommen, wobei das  
Kohlegut kontinuierlich durch den Ofen hindurchgezogen wird. Hierbei wird das

Schmelzt zunächst in einer Vorwärmszone bei etwa 100 bis 120 °C getrocknet, worauf dasselbe einer langsamen bis auf Schmelztemperatur steigenden Erhitzung in bewegter Schicht unterworfen wird. Aus dieser Behandlungsart ergibt sich zwangsläufig, daß nur solche Briquets durchgesetzt werden können, deren Bindemittel gegen Temperaturanstieg unempfindlich sind. Hierzu gehören die mit Sulfidabläuge hergestellten Briquets. Dagegen werden die mit bituminösen Bindemitteln allein hergestellten Briquets bereits in der Vorwärmszone weich, und durch die Bewegung in dem warmen Zustande findet ein starker Abrieb und Zerfall der Briquets statt, der zur Behinderung des Gaseinströmens und zur Verstopfung des Ofens führt. Aus diesem Grunde lassen sich die Briquets mit bituminösen Bindemitteln nicht oder nur schlecht im Spülgasofen mit bewegter Schicht durchsetzen. Stellt man aber nur aus Briquets aus Sulfidabläuge und bituminösen Bindemitteln her, zum Beispiel durch Zusatz von 5 % Sulfidabläuge und 5 bis 7 % Hydrierpech, so erhält man Briquets, die nach der Pressung keinerlei Nachtrocknung benötigen und vorwiegend in Spülgasofen durchgesetzt werden können. Es sei hier ausdrücklich bemerkt, daß voraussichtlich die Möglichkeit der Spülgasgewinnung von mit bituminösen Bindemitteln hergestellten Briquets gegeben wäre, wenn die bei dem Lurgi-Ofen kontinuierliche Arbeitsweise durch einen diskontinuierlichen Betrieb ersetzt würde.

### B). Außenbeheizte Ofen.

Das Kennzeichen der außenbeheizten Ofen besteht in einer von außen beheizten Schmelzkammer, wobei dieselben als stehender Schacht oder auch als rotierende Trommel ausgebildet sein können. Die Anwendung einer Drehtrommel fällt bei der Herstellung von festen Koks fort, da durch die Drehung das Schmelzgut verkleinert würde. Von den stehenden Schacht- oder Kammer-Ofen sind eine ganze Anzahl bekannt. Die wichtigsten sind der Krupp-Lurgi-Ofen, der B.-T.-Ofen (Brennstoff-Technik), bei denen Eisen als Baumaterial verwendet wird. Der Ofen der Firma Dr. O. Otto & Co. besteht aus einem keramischen Vertikal-Kammer-Ofen mit Eisenmantel, während der Ofen der Firma Wipac ein aus keramischem Material gebauter Vertikal-Kammer-Ofen ohne Eiseneinbauten darstellt. In den Krupp-Lurgi- und dem B.-T.-Ofen wird die Schmelze in ruhender Schicht vorgenommen; bei dem Otto'schen und Koppers'schen Ofen dagegen befindet sich das Gut während der Schmelzung in Bewegung. In diesen Ofen können die mit Sulfidabläuge hergestellten Briquets nach Koks oder die mit Sulfidabläuge und bituminösen Bindemitteln hergestellten L.-G.-Briquets sowie die mit bituminösen Bindemitteln allein hergestellten L.-G.-Briquets verschmelzt werden. Die Versuche zur Brauchbarkeit des Koppers-Ofens für den Durchsatz der letztgenannten Briquets stehen noch aus.

5). Laboratoriumsmäßige Beurteilung der mit verschiedenen Bindemitteln hergestellten Zirkette für ihre Eignung als Schmelzmittel in dem oben genannten Ofensystem.

Methode zur Festlegung der Anschwelfestigkeit.

Da die verschiedenen Bindemitteln hergestellten Zirkette für ihre Eignung zur Schmelzung zu prüfen, stand bis jetzt nur der Versuch in Schmelzofen zur Verfügung. Die Beanspruchung des auf mittlere Temperatur erhitzten Zirketts bei gleichzeitiger Bewegung, sowie der Einfluss der Schmelzgeschwindigkeit in dem zweiseitig beheizten Schacht als auch die thermische Einwirkung des Schmelzofens in dem Schmelzschacht, lassen sich in kleinen Maßstab nicht ohne weiteres nachbilden, daß man ein zuverlässiges Urteil über das Verhalten solcher Zirkette im Schmelzofen erhält. Als einziger Maßstab für die Laboratoriumsmäßige Beurteilung von Schmelzirkette wurde von der Lurgi die Verschmelzung der Zirkette unter der Belastung von 20 kg angegeben, aber hierbei verhalten sich Herbizirkette und zylindrische Zirkette aus der gleichen Zirkettierung vollkommen verschieden, so daß diese Versuchsergebnisse nur mit Vorsicht auszuwerten waren. Um diesen Mangel abzuwehren und um ein schnelleres Urteil über die Brauchbarkeit der Zirkette für ihre Verschmelzung zu erhalten, wurde folgende Untersuchungsanordnung ausgearbeitet:

Die Zirkette von etwa 40 mm Durchmesser und 20 mm Höhe werden durch einen keilförmig zugespitzten Stift von 10 mm Durchmesser belastet, die der Stift das Zirkett durchringt. Das hierfür benötigte Gewicht wird festgestellt und in kg angegeben. Diese als Methode zur Festlegung der Anschwelfestigkeit benannte Untersuchung liefert die Anschwelfestigkeiten, die bei 20, 100, 150 und 200 °C bestimmt werden. Durch eine vergleichende Untersuchung von Zirketten, deren Verhalten man im Lurgi-Spülgas-Ofen und im Krupp-Lurgi-Ofen durch einen Versuch kennt, wurde festgestellt, daß in dem Spülgas-Ofen der Lurgi die Anschwelfestigkeit der Zirkette möglichst über 10 kg liegen soll, während bei Schmelzirketten für außenschichtige Ofen Anschwelfestigkeiten von 1 bis 2 kg ausreichend sind.

Auf Grund dieser Methode läßt sich nun auch das verschiedene Verhalten der mit verschiedenen Bindemitteln hergestellten Zirkette zahlenmäßig verfolgen, was aus der auf Seite 9 angegebenen Tabelle hervorgeht.<sup>\*)</sup>

Aus dieser Tabelle ist ersichtlich, daß die mit wasserlöslichen Bindemitteln hergestellten Zirkette bei steigenden Temperaturen ihre Härte behalten und somit für die Verschmelzung in bewegter Form geeignet sind. Im Gegensatz hierzu verlieren die mit bituminösen Bindemitteln allein hergestellten Zirkette infolge des Erweichens der Bitumina bei steigender Temperatur ihre Festigkeit und

\*) Eine genaue Beschreibung der Methode und eine Abbildung der Apparatur folgen als Anlage bei.



sind nur für die Versuchsung in ruhender Schicht brauchbar. Eine ähnliche Stellung nehmen die mit Sulfite-Lauge und bituminösen Bindemitteln hergestellten Bricks, die also ebenfalls für die Versuchsung in bewegter Luft in Frage kommen, dabei aber - wie oben beschildert - unempfindlicher sind und vornehmlich durch ihrer Verformung nicht getrocknet zu werden brauchen. Die Untersuchung nach dieser Methode kann aber nur als Vorversuch bewertet werden und die hier officiellen Ergebnisse müssen durch den Versuch in Solawoifen bestätigt werden.

Untersuchte Bricks	Anschwellfestigkeiten bei			
	40 °C kg	100 °C kg	150 °C kg	200 °C kg
Veber-Bricks	24,0	17,4	10,5	11,0
1,0 % Briketts				
87,5 % Königin-Luise-Kohle				
5,0 % Sulfiteblauge				
7,5 % Schmelzrückstand getropft	23,1	25,7	23,1	25,0
87,5 % Königin-Luise-Kohle				
5,0 % Sulfiteblauge				
7,5 % Schmelzrückstand getropft	17,4	10,5	11,0	9,2
92,0 % Königin-Luise-Kohle				
10,0 % Schmelzrückstand getropft				
a) zylindrische Form	9,4	7,0	1,1	1,9
b) Korbbricke	13,6	2,2	1,1	1,5

### 7) Der Einfluss der Ofenform auf die Koksqualitätsfaktoren

Die Eigenschaften von in den verschiedenen Ofenpositionen Koks im Ofen in Abhängigkeit von der Konstruktion und den verwendeten Material zusammen mit der Ofenform, der Ofenweite und der Temperaturhöhe eine ausschlaggebende Rolle auf die Koksqualität ausübt. Bei den Ofenpositionen kann an der Ofenweite-Einstellung wohl jede beliebige Temperaturhöhe eingehalten werden. Die Einstellung einer bestimmten Temperaturhöhe auf die gleiche in Verhältnissung befindlichen Teile des Schmelzutes ist aber nicht möglich. Für die Koksbildung spielt jedoch die Temperaturhöhe während der Versuchsung eine ausschlaggebende Rolle. Bei den meisten Ofenformen kann dagegen an jeder beliebigen Stelle des Schmelzutes die für die Koksbildung günstigste Temperatur eingestellt werden, was in dieser Beziehung die Vorteilhaftigkeit ist. Bei dem aus Eisenmaterial hergestellten Schmelzuteil ist die Temperatur auf 610 bis 620 °C begrenzt. Die Temperaturhöhe in der Ofenposition der Ofenweite ist nicht genau zu halten, ist es aber für die

00143

diezen Temperaturen einen gewissen Vorteil zugunsten der Koksstruktur durch Ver-  
 zingung der Kanalarbreite erzielen, jedoch sind auch hierbei durch die gewünschte  
 Stabilität Grenzen nach unten gesetzt. Bei der Verwendung von koraxischem Material  
 können die Temperaturen entsprechend der zur Verschmelzung gelangenden Rohstoffe  
 beliebig erhöht werden, und gleichzeitig können die Kanäle auf 200 bis 300 mm  
 erweitert werden, so daß hierdurch auch aus Erzkette von Koble mit der Zähigkeit  
 von 8 bis 10 noch großstäbige Koks erzeugt werden kann. Im weiteren Verlauf  
 der keramischen Ofen besteht daran, daß man sich in der Abkühlung der Ofen mit  
 Rücksicht auf das Ausgangsmaterial keine Beschränkungen aufzuerlegen braucht. In dem  
 Ofen von 9 m Höhe (Koprof-Ofen) erreicht werden können, während die in diesen  
 bestehenden Kupf-Jurgl-Ofen nur Höhen von 2,50 m erreichen. Die gleiche Offen-  
 weite hat aber bei der gleichzeitigen Verwendung von koraxischem Material den Vor-  
 teil, daß die Temperaturen von oben nach unten, also in der Richtung der Abküh-  
 lung des Schmelztes, so weit erhöht werden können, daß in dem unteren Teil  
 Temperaturen von 800 bis 900 °C aufrechterhalten werden können, wodurch gleichzei-  
 tig eine Nachreifung des Schmelztes auf eine sehr wirtschaftliche Weise durch-  
 geführt werden kann. Da die Schmelzprodukte aber den oben aufgeführten Temperatur-  
 gehalten Teil des Ofens durchziehen, findet hier keine unzulässige Porzierung  
 des gebildeten Schmelztes statt. Trotzdem werden die flüchtigen Bestandteile  
 in dem unteren heißeren Teil des Ofens weitgehend abgasförmig, so daß die  
 Schmelzmittel bis Hochtemperaturzuständen ansteigt.

Der hochalkohol unterscheidet sich von Hochtemperaturkoks durch die höhere  
 Reaktionsfähigkeit, worauf bei seinem Verbrauch Rücksicht zu nehmen ist. Die hö-  
 here Reaktionsfähigkeit drückt sich bei der Vergasung unter normalen Bedingungen  
 durch einen hohen CO + H<sub>2</sub>-Gehalt in den Gasen aus, wodurch Verluste entstehen.  
 Um diese Verluste herabzusetzen, müssen die Bedingungen entsprechend eingestellt  
 werden, zum Beispiel kann die Gasgeschwindigkeit erhöht, die Schmelztemperatur  
 verringert, die Stützhöhe vergrößert, oder alle diese Maßnahmen gleichzeitig ange-  
 wandt werden.

Der untere Zusatz von Lignin hergestellte Schmelzmittel zeigt größere Härte  
 und damit auch einen geringeren Abrieb, was die Verwendung des Kokes für zeit-  
 längere Zeiträume ermöglicht. In der folgenden Tabelle sind die Werte für  
 Zündzeit, Reaktionsfähigkeit und Abrieb von gewöhnlichem und vorerwähnten Kohlen-  
 koks der entsprechenden Erzeugnisse mit Hoch- oder Mitteltemperaturkoks aus über-  
 schüssiger Koble gegenübergestellt. Es läßt sich erkennen, daß man einen recht  
 günstigen Zusatz aber gleichzeitig Reaktionsfähigkeit erhält als bei der  
 Verwendung bei Hoch- oder Mitteltemperaturen der obererwähnten Koble, so daß

diese Kokes für Verkokung und metallurgische Zwecke gut brauchbar erhaltene.

Kokesart	Gewicht t/1000	Zusatz %	Zünd- zeit min	Prozent						
				CO <sub>2</sub>	CO	H <sub>2</sub>	CH <sub>4</sub>	HCN	H <sub>2</sub> O	
2 Königl.-Kokes	600	10-02	26	20,4	44,8	7,2	22,5	90,0	99,6	
1 ZBR	700	12-05	20	23,1	38,2	5,7	22,0	97,7	98,6	
100-Ofen 200 mm	800	13-05	30	16,0	36,2	6,6	23,7	95,3	98,6	
2 Königl.-Kokes 1 Hydrogensch 100-Ofen 400 mm	600	10-02	42	5,0	13,2	3,6	66,0	51,7	90,0	
to. Hochtemperat. bis 750 °C		11-04	36	7,9	16,3	2,3	58,3	63,1	98,7	
bis 850 °C		12-05	35	8,0	14,8	2,1	50,3	69,5	99,0	
<b>Si-Hochtemp.Kokes</b>										
100-Ofen	60	29	13,0	26,3	5,2	70,4	95,4	96,7	97,9	
100-Ofen	52	58	4,7	18,3	30,3	68,0	93,7	98,7	99,5	
100-Ofen	5-10	68	4,7	14,9	35,0	62,4	87,0	96,5	98,1	
100-Ofen	5		2,2	7,7	23,3	48,4	79,0	96,1	96,3	
100-Ofen	55	47	3,5	8,7	19,0	41,5	66,7	91,4	97,4	
100-Ofen	74	75	1,9	8,7	13,9	20,7	35,4	83,6	94,9	
<b>Hochtemperaturkokes</b>										
100-Ofen	75-80	73	4,3	4,6	1,0	20,6	46,0	68,8	81,8	

Die Abhängigkeit der Eigenschaften des Schmelzereis von der Art des Erzeugnisses /  
Bohrverfahrens.

Je gleichmäßiger die Temperatureinwirkung auf das Erzeugnis stattfindet, um so weniger findet eine sekundäre Zersetzung des bei der Bohrung anfallenden Erzeis statt. Die höchstmögliche Gewinnungsweise des Erzeis besteht deshalb in der Anwendung von Spülgas, wobei der Über ohne sekundäre Zersetzung gewonnen wird. So erhält man in den Spülgeräten der Lurgi ungefähr 91% Erzeis bezogen auf die Ausbeute nach Fischer. Der Teer zeigt aber einen verhältnismäßig hohen Sulfidgehalt von + 20 °C und ebenfalls eine hohe Viskosität bei 20 °C, so daß der Sulfidgehalt nicht direkt als Maß für die Verwertbarkeit angesehen werden kann. Es können nur etwa 50% des Spülgasüberschusses als Heizöl benutzt werden. Die Einzelheiten der Zusammenfassung und Eigenschaften des Spülgasüberschusses sind aus der Tabelle I zu ersehen.  
Der in den ausbleibenden Öfen anfallende Teer hat durch die thermische Behandlung an den heißen Platten eine Verflüchtigung in der Weise erfahren, daß die hochviskosen paraffinischen Kohlenwasserstoffe zum Teer gehören sind, wodurch





00176

der aromatische Charakter der oberflächenters wird durch die Ver-  
 gen nicht ganz mit einer Erhöhung der Kohlenwasserstoffe - die im Krupp-  
 Ofen mit 71,4 % nach Virel und im Brandenburgischen Ofen von Hoyer mit 80 % nach  
 te nach Virel herabgesetzt wird - dafür steigt die Menge der gasförmigen Kohlenwasserstoffe  
 als Heißöl der Oberfläche unterhalb als beständiger Kohlenwasserstoffe einer besondern  
 niedrigeren Stockzahl, der unter 10<sup>00</sup> liegt. Allerdings ist die Viskosität bei  
 20<sup>00</sup> mit 50<sup>00</sup> und der Asphaltengehalt mit 8 % zu hoch, hierdurch wird eine Reihe  
 der Kohlenstoff und anderer Stoffe die Löslichkeit als paraffinähnlichen Öl sowie  
 verschlechtert, daß der Kohlenstoff direkt nicht als Heißöl benutzt werden kann.

Die einzelnen Ergebnisse bei der Veredelung von Erikotts, die aus  
 oberflächenters Kohle mit getropften Schmelzschmelz (ES) und Hydroxyphenol her-  
 gestellt sind, sind ebenfalls in der Zahlentafel zusammengestellt. Hierbei ist  
 zu beachten, daß nach Abschluß des etwa 25 bis 30 % des Behaltens der  
 Destillation ein Heißöl erhalten wird, das in allen Punkten den Wünschen des  
 entspricht. In der letzten Spalte ist auch der Anfall an Heißöl bei einer Anlage  
 für den Prozeß von 450 000 Jato Erikotts, die der ersten mitgeteilten Ver-  
 schmelzschmelzschmelz zugrunde liegt wurde, angegeben. Hieraus erkennt man  
 daß der direkt entfallende Kohlenstoff sowohl nach dem Stillungsverfahren als auch  
 nach dem Heißölverfahren nicht allen Anforderungen an Heißöl der Karbonat-  
 entspricht, und daß bei dem Stillungsverfahren etwa 10 Teil und bei dem Heißöl-  
 Verfahren etwa 15 bis 30 Teile durch Destillation oder fraktionierte Kondensati-  
 on geschieden werden können. Die wichtigsten Zahlen sind nachstehend zusammenge-  
 stellt:

	Sto- ck-	Koh- len-	Wirk- wert	Wirk- wert	Wirk- wert	Wirk- wert
	punkt	stoff	10 <sup>00</sup>	10 <sup>00</sup>	10 <sup>00</sup>	10 <sup>00</sup>
<b>Luhsen.</b>						
Preussische Kohle (Sohlen)	1,067	+30	7,0	1,36 (50 <sup>00</sup> )	nicht	0,7
Spilgants (Gassat)	1,012	+ 8	2,65	1,59	gut	2,5
Buntzer (65 % d. Gassat- taugen)	1,012	+ 8	2,65	1,59	gut	2,5
Destillat des Buntzers (75 % = 40,5 % d. Gassat- taugen)	1,012	+ 8	2,65	1,59	gut	2,5
<b>Luhsen-Ofen.</b>						
Preussische Kohle						
Schmelzschmelz						
Dort, d. Schmelzschmelz						
Ketts aus 91 % Königin- zucker + 9 % Kr-Vuch Crig.	1,074	- 4	9,1	(Krupp)	nicht	0,2
70 %igen Destillat	1,034	- 5	0,5	3,37	gut	2,5
32 % Königin- zucker	1,078	- 6	7,9	(Krupp)	nicht	0,78
18 % TUB.	1,070	- 4	0,54	14,66	gut	2,5
85 %ige Destillat						

00177

9) Anbringen des in Versuch 1 verschieblicher Schwelbriketts in den einzelnen Ofen

Wie schon schon angedeutet, hängen vornehmlich die Leistungen der Schwelbriquets  
wie auch die Qualität desselben bei ein und demselben Erholungsapparat von  
dem angewandten Schwelverfahren ab, wobei im allgemeinen eine Verbesserung der  
Qualität des Schwelbriketts in seinen Eigenschaften einhergeht mit einer unempfind-  
lichen Verringerung der Ausbeute begleitet ist. Die Ausbeuten der einzelnen Verfahren  
durch die sich die einzelnen Ofen stark unterscheiden, sind in der folgenden Ta-  
belle zusammengestellt:

	Ausbeute an Fein- nach Fischer %	Koksa %	Gas/ Einkat m <sup>3</sup> /Std	Ertrag des Ofens t/24
Lurgi-Spülgas-Ofen	93 %	79	275	1400 - 2000
Koppers-Ofen	69 %	60	244	4100 - 4500
Krupp-Lurgi-Ofen	71	76/77	78	6100
Kokerei	48	67	330	4400

Aus dieser Tabelle ergeben sich beträchtliche Unterschiede bei Anwendung  
der einzelnen Ofentypen, die einmal auf die verschiedenen Temperaturen in den  
Ofen und dann auf den Unterschied in der Erholungszeit zurückzuführen sind. Die  
einzelnen Ergebnisse sind in der Zahlentafel 2 zusammengefasst.

10) Beschreibung des Verfahrens zur Herstellung von Schwelbriketts mittels  
Koks aus Hochdruckkohle

Nachdem die Möglichkeit zur Herstellung von Schwelbriketts  
und die Anwendungsmöglichkeit der verschiedenen Schwelverfahren, sowie deren  
Einfluss auf die Qualität des anfallenden Kokes und des Schwelbriketts untersucht  
wurde, ergab sich für die Herstellung von festen Briketts aus Hochdruckkohle  
Kohle als zweckmäßigste Arbeitsweise die Verschwendung von Koks aus Hochdruck-  
Kohle unter Zusatz von Hydrokarpach hergestellt werden, dieses  
außenbelasteten Ofen sehr gut verschmelzen. Bei Spülgasöfen  
sind die Ofen nicht verwandt. Sollen aber Spülgasöfen benutzt werden, so können  
schwellige Briketts unter Zusatz von Sulfidblende hergestellt werden. Das hierbei  
angewandte Verfahren soll im Handb. der Brikettfabrikation  
Briketts herzustellen, wobei das Ausbringen auf 100 Teile Kohle bezogen  
wird.

Die Rohkohle (100 Teile) wird aus dem 5. Hohe-Trockenapparat zugeführt  
und die Hydrokarpach (100 Teile) wird aus einem Schmelzofen mit 1,5  
Teilen Hydrokarpach und 2 Teilen Dichter gemischt, wobei  
aus Hydrokarpach und Dichter aufgespritzt wird. Die Gemischung wird in der Hochdruck-

) einschließlich Feinmehl  
) Feinstmehl ohne Galvanisat.





Handwritten text at the top left, possibly a header or reference code.

Main data table with multiple columns. Visible headers include 'Wasserwerk', 'Mittel', 'Wasserwerk', 'Mittel', 'Wasserwerk', 'Mittel', 'Wasserwerk', 'Mittel'. Contains various numerical entries and some handwritten notes.

00138

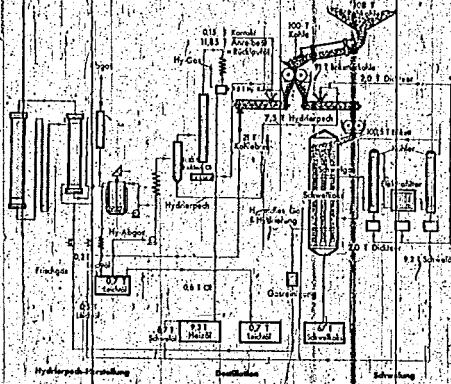
00138

00138



00149

Anlage zur Herstellung von Heizöl u. Schmelzkoks  
durch Schwelen von Kohle mit Hydriergas (Hydrier-Verfahren)



00150

mit durchgehender und auf etwa 20 bis 100 °C erhitzte, worauf es in der Erkek-  
 tungsphase verbleibt, die hierbei anfallenden Kohlenstoffe (300, 4) werden durch  
 zwei Schmelzen abgetrennt, wobei der obere Teil die Erkek-  
 tungsphase bildet und die untere die Kohlenstoffe und Kohlenwasserstoffe  
 abtrennt. In der Schmelze werden Temperaturen von etwa 400 °C für  
 die Kohlenwasserstoffe von etwa 850 bis 950 °C aufrecht erhalten, wobei die  
 Kohlenstoffe an der flüchtigen Bestandteile größtenteils unter Abgibtung von  
 Wasserstoff zerfallen. Die Kohlenstoffe entstehen unter Abgibtung von  
 Kohlenwasserstoffen und Kohlenstoff, wie weiter unten beschrieben wird, zur  
 Verwendung, der Kohlenwasserstoffe wird durch Filtration abgetrennt.  
 Die Kohlenwasserstoffe werden in der Kohlenwasserstoffe  
 der Kohlenwasserstoffe abgetrennt und der in denselben enthaltenen Kohlenwasserstoffen  
 durch den abgehenden Abscheider und Elektrofilter und in einem nachfolgenden  
 Kähler abgetrennt abgetrennt. Hierbei fallen ein wenig Kohlenwasserstoffe  
 und 9,2 Teile Kohlenwasserstoffe, von denen 0,5 Teile Kohlenwasserstoffe  
 in der oben beschriebenen Weise zur Erkek-  
 tungsphase werden, das von hier und Benzol befreite Kohlenwasserstoffe  
 abgetrennt.

Die zur Erkek-  
 tungsphase notwendige Kohlenwasserstoffe wird durch Hydrogenierung  
 des Kohlenwasserstoffes hergestellt, und zwar werden 2 Teile Kohlenwasserstoffe  
 abgetrennt und in einer Kugel gemahlen, der Kohlenwasserstoff wird mit 0,5  
 Teilen Kohlenwasserstoffe und 11,95 Teilen Kohlenwasserstoffe und Abschluß  
 der Kohlenwasserstoffe angebracht. Die Kohlenwasserstoffe werden in einer  
 Kohlenwasserstoffe mit etwa 5000 atm Wasserstoff in einem Kohlenwasserstoffe  
 abgetrennt Kohlenwasserstoffe auf etwa 400 °C erhitzt und Kohlenwasserstoffe  
 abgetrennt, wobei die Kohlenwasserstoffe pro Volumen Kohlenwasserstoffe  
 abgetrennt. Der hierbei entstehende Kohlenwasserstoff wird in zwei Kohlenwasserstoffe  
 abgetrennt und in einem Aufschluß gebildet Benzol und 0,2 Teile Kohlenwasserstoffe  
 abgetrennt, wobei der Aufschluß über ein Kohlenwasserstoffe einer Kohlenwasserstoffe  
 abgetrennt wird. Hierbei werden 7,5 Teile Kohlenwasserstoffe und 11,95 Teile  
 Kohlenwasserstoffe gewonnen, wobei der Kohlenwasserstoffe für die Erkek-  
 tungsphase zur Kohlenwasserstoffe wird. Ingesamt fallen nun 100 Teile Kohlenwasserstoffe  
 abgetrennt, 9,2 Teile Kohlenwasserstoffe, die als Kohlenwasserstoffe abgetrennt  
 werden.

Die Herstellung des Kohlenwasserstoffes wird in einem Kohlenwasserstoffe  
 abgetrennt von Herrn Dr. Hirshmann und 5 Teilen Kohlenwasserstoffe, welche  
 abgetrennt werden.

1). Anwendung des Verfahrens zur Rückstandsverarbeitung einer Hydrierung in Form einer Schmelzeherstellung.

Wie bereits oben kurz angedeutet wurde, kann dieses Verfahren die Ver-  
 arbeitung einer Hydrierung Veranlassung werden, wenn ein  
 Blechhammer, der für die Hydrierung benötigte Katalysator aus Schmelzen her-  
 gestellt werden soll. Hierbei wird als Katalysator zweckmäßig der hochsiedende  
 Kohlenstoff als Zusatz, dessen Siedepunkt aber vorher durch  
 Erhitzen oder durch Zusatz von hochsiedenden Lech auf einen Siedepunkt von  
 50 bis 70 °C gebracht werden muß. Hierbei eignet sich am besten die durch Er-  
 hitzen des Behälterrückstandes in der auf unsere Anordnung in Schmelze durchge-  
 führten Weise. Da sowohl die Eriktierung als auch größtenteils die Schmelze  
 für Blechhammer bereits bestellt sind, so muß das Verfahren in die bestehende  
 Apparatur eingepaßt werden. Für etwa zwei Drittel der durch zehnten Menge sind  
 Lurgi-Spülgasöfen vorgesehen, in denen zunächst feinerkörnige durchgeschütete  
 Eriktens aus einer Mischung von Kohle und ZFR (getropft oder Schlackenrückstand)  
 lassen sich ohne weiteres in den Spülgasöfen nicht verarbeiten, dies geht noch  
 im Stande unserer Erkenntnis nur dann, wenn neben dem ZFR auch noch Sulfidabla-  
 gerat wird. Voraussichtlich werden Eriktens, bestehend aus 87 bis 90 Teilen Koh-  
 le, 5 Teilen Sulfidablage und 5 bis 7 Teilen ZFR sehr geeignet sein, da dies  
 Eriktens eine Standfestigkeit von 15 bis 25 kg bei den Temperaturen zwischen  
 0 und 200 °C besitzen. Da die Eriktens direkt zerfallen würden, deshalb  
 voraussichtlich nicht hochgetrocknet zu werden, und daher scheint es vorteilhaft  
 zu sein, die Sulfidablage der feuchten Kohle zuzusetzen und dieses Gemisch zunächst  
 zu trocknen und dann mit den üblichen Bindemitteln zu verzetzen. Diese Ver-  
 setzungen sind bis jetzt nur in laboratorienmäßigen Endstadien gemacht worden und  
 lassen durch gebräute Formung noch erhärtet werden. \*)

2). Kosten für die Herstellung von festen Koks und Schmelzeherst. falls noch  
 den verschiedenen Verfahren.

Um einen Überblick über die Wirtschaftlichkeit der einzelnen Ver-  
 fahren und verschiedene zusammengesetzte Eriktens zu gewinnen, wurden wirtschaftlich  
 mit Berechnung unter Zuhilfenahme der in der nachstehenden Tabelle zum  
 besten Teil für Ausbildungen an der WZ Schmelzeherst. durchgeführte, Klärten wur-  
 den folgende Ausgangswerte zugrundegelegt:

\*) den Erweichungspunkt von Lurgi mit dieser Eriktens während der Untersuchung  
 liegen sich die voraussichtlich in Lurgi-Spülgasöfen durchsetzen und die Lurgi  
 nicht einen Wert von 1 bis 20 t Eriktens vor (10. Schreiben vom 16.6.40).

00152

Beschreibung	nach Richtung				Kohlenstoff			
	Tour	Kohle	Tour	Kohle	Tour	Kohle	Tour	Kohle
1. Koks (zu 2...)	10,29	69,0	6,59	79,0	6,59	79,0	6,2	60,0
2. Koks (zu 2...)	1,0	79,0	7,07	79,0	9,0	79,0	6,9	60,0
3. Koks (zu 2...)	1,1	76,0	9,06	76,0	4,9	60,0	11,3	60,0
4. Koks (zu 2...)	13,15	76,7	8,46	76,7			10,5	60,0
5. Koks (zu 2...)	11,9	73,0	7,65	75,0	7,7	73,0	9,57	60,0
6. Koks (zu 2...)	13,9	74,0	8,1	74,0	8,56	74,0	10,33	60,0
7. Koks (zu 2...)	13,36	74,2	9,0	74,0	11,9	75,3	10,6	60,0
8. Koks (zu 2...)	11,62	75,0	7,47	75,0	8,51	73,0	9,48	60,0

Um vollkommen verlässbare Zahlen zu erhalten, wurden die Koksarten...  
 von bei einem Gewicht von 450 000 Jato Koks (L<sub>2</sub>)...  
 nach...  
 Koks...  
 aber die...  
 Koks...  
 Koks...  
 Koks...

Das...  
 Koks...  
 Koks...

00153

Anlagekosten für	Lager- und Ofen	Krupp- und Ofen	Blas-Ofen	Kotzen	herausgehöriger Ofen
Schmelzerei	6 240 000	6 716 000	6 500 000	7 022 000	10 020 000
Nebenanlagen	2 250 000	2 240 000	2 170 000	2 305 000	2 250 000
Brickhofföfen	2 666 000	2 660 000	2 660 000	-	2 500 000
Kohledienst	1 505 000	1 365 000	1 365 000	-	1 365 000
Brickhofföfen	260 000	260 000	260 000	-	260 000
Anlagekosten	12 795 000	13 261 000	13 632 000	9 327 000	17 375 000

Für die Herstellung von 32 900 Tonne Pyriterguss, die zur Erzeugung von 450 000 Tonne Schmelzerguss notwendig sind, belaufen sich die Anlagekosten auf 12 795 000,- RM.

Bei dieser Kalkulation sind die Kosten der Anlagekosten eingerechnet, die sich bei den verschiedenen gewählten Metallpreisen für die verschiedenen Gießsysteme und Metallarten in der Tabelle 3 zeigen. Die Kosten der Anlagekosten betragen pro Jahr und pro 100 % Durchsatz. Der Schmelzerguss soll in erster Linie für die Herstellung von Eisen, doch könnte ebenfalls durch irgendwelche Umstände auch für die Herstellung von Stahl verwendet werden. Es sind allerdings zwei Fälle zu berücksichtigen, nämlich in Fall A mit einem niedrigeren Metallpreis (50 % Metallpreis) und in Fall B mit einem höheren Metallpreis (100 % Metallpreis). Die Kalkulation wurde für die Metallpreise von 100,- RM pro Tonne durchgeführt.

	A	B
Kosten (Spülgas)	50,-/t	116,-/t
(Heizöl)	65,-/t	94,-/t
Energie	200,-/t	150,-/t
Wasser	70,-/t	60,-/t
Uberspannung	7,50/t	7,50/t
Uberspannung / 1000 KW	0,0025/t	0,0025/t
Kosten (NO <sub>2</sub> )	7,50/t	7,50/t
Brickhofföfen	45,-/t	45,-/t
Schmelzerguss (Metall)	35,-/t	35,-/t
Sulfidation	40,-/t	40,-/t
Wasser	15,-/t	15,-/t
Wasser (Kohlendioxid)	25,-/t	25,-/t
Wasser (Schmelzerguss)	32,-/t	32,-/t
Kosten (Schmelzerguss)	48,-/t	48,-/t
Wasser	3,-/t	3,-/t
Wasser	10,00/t	10,00/t
Wasser	2,10/t	2,10/t
Wasser	0,015/t	0,015/t
Wasser	0,0025/t	0,0025/t
Wasser	0,0025/t	0,0025/t
Wasser	0,0025/t	0,0025/t

Hierbei sind für Metall 100,- RM/t und Metall (Schmelzerguss) 35,- RM/t eingerechnet. Spülgas enthält 50 % Heizöl und 50 % Schmelzerguss. Metallpreis ist 100,- RM/t und 50 % Metall und 15 % Metall. Der Metallpreis wurde auf 100,- RM festgelegt. Die Kalkulation ist für die Jahre 1931 bis 1934 auf 100,- RM festgelegt.



00154

100 Königin-Luisen, 1 Poch, 5 Sulfitablage

Ril./Jahr	Lurgi-Spülwasser	Öfen
Ra./100t	Ra./Jahr	Ra./Jahr
4 580 100	1017,70	4 580 100
1 690 000	373,0	1 680 000
2 097 000	460,1	2 041 000
3 353 100	749,8	3 112 100
4 461 500	1021,7	4 297 000
4 091 600	911,3	4 413 000
15,21	13,07	15,21
13,927	13,07	13,927
27,70	26,70	27,70
19,90	18,90	19,90

100 Königin-Luisen, 1 Poch, 5 Sulfitablage

100 t Sulfitablage

Krupp	Lurgi-Öfen	Spülwasser	Öfen
Ra./100t	Ra./Jahr	Ra./100t	Ra./Jahr
2097,50	4 933 000	1017,70	4 580 100
300,0	1 350 000	373,0	1 680 000
463,7	2 097 000	460,1	2 041 000
1860,8	8 367 500	749,8	3 112 100
1071,3	4 382 300	1021,7	4 297 000
781,6	3 305 260	911,3	4 413 000
16,43	12,07	15,21	15,21
13,98	10,98	13,927	13,927
49,60	49,00	27,70	27,70
29,00	29,00	19,90	19,90

100 Königin-Luisen, 1 Poch, 5 Sulfitablage

Spülwasser	Öfen
Ra./100t	Ra./Jahr
1017,70	4 580 100
373,0	1 680 000
460,1	2 041 000
749,8	3 112 100
1021,7	4 297 000
911,3	4 413 000
13,07	15,21
13,07	13,927
26,70	27,70
18,90	19,90

100 Königin-Luisen, 7,5 Poch, 5 Sulfitablage

Ril./Jahr	Lurgi-Spülwasser	Öfen
Ra./100t	Ra./Jahr	Ra./Jahr
105 560	1143,7	5 140 000
4 541 000	100,0	1 590 000
14,77	13,81	15,21
11,60	11,44	13,927
26,70	26,60	27,70
19,90	18,90	19,90

100 Königin-Luisen, 7,5 Poch, 5 Sulfitablage

100 t Sulfitablage

Krupp	Lurgi-Öfen	Spülwasser	Öfen
Ra./100t	Ra./Jahr	Ra./100t	Ra./Jahr
1093,2	4 980 000	1143,7	5 140 000
300,0	1 350 000	100,0	1 590 000
463,7	2 097 000	13,81	15,21
1860,8	8 367 500	11,44	13,927
855,5	3 710 000	26,60	27,70
1001,0	4 355 000	18,90	19,90
1,06	1,93	15,21	15,21
1,93	4,80	13,927	13,927
23,40	49,70	27,70	27,70
19,90	19,90	19,90	19,90

100 Königin-Luisen, 7,5 Poch, 5 Sulfitablage

Spülwasser	Öfen
Ra./100t	Ra./Jahr
1143,7	5 140 000
100,0	1 590 000
13,81	15,21
11,44	13,927
26,60	27,70
18,90	19,90

100 Königin-Luisen, 7,5 Poch, 5 Sulfitablage

Ril./Jahr	Lurgi-Spülwasser	Öfen
Ra./100t	Ra./Jahr	Ra./Jahr
140 000	1143,7	5 140 000
350 000	100,0	1 590 000
605 000	430,1	1 844 000
503 000	1283,9	3 372 000
034 250	282,6	4 241 000
548 750	501,2	4 100 000
15,11	13,81	15,21
14,44	11,44	13,927
29,00	26,60	27,70
19,90	18,90	19,90

100 Königin-Luisen, 7,5 Poch, 5 Sulfitablage

100 t Sulfitablage

Krupp	Lurgi-Öfen	Spülwasser	Öfen
Ra./100t	Ra./Jahr	Ra./100t	Ra./Jahr
1180,0	5 270 000	1143,7	5 140 000
300,0	1 350 000	100,0	1 590 000
463,7	2 097 000	430,1	1 844 000
1943,3	8 354 010	1283,9	3 372 000
906,6	4 159 210	282,6	4 241 000
956,7	4 147 010	501,2	4 100 000
1,06	1,93	15,21	15,21
1,93	4,80	13,927	13,927
23,40	49,70	27,70	27,70
19,90	19,90	19,90	19,90

100 Königin-Luisen, 7,5 Poch, 5 Sulfitablage

Spülwasser	Öfen
Ra./100t	Ra./Jahr
1143,7	5 140 000
100,0	1 590 000
430,1	1 844 000
1283,9	3 372 000
282,6	4 241 000
501,2	4 100 000

100 Königin-Luisen, 7,5 Poch, 5 Sulfitablage

Ril./Jahr	Lurgi-Spülwasser	Öfen	
Ra./100t	Ra./Jahr	Ra./Jahr	
111,0	5,007 000	1163,1	5 227 000
52,1	2 321 110	300,0	1 350 000
645,1	7 410 170	463,7	2 097 500
69,2	3 553 000	1926,4	8 422 500
955,8	3 057 190	809,8	3 612 500
		1116,6	5 080 200
15,62	16,43	15,21	15,21
11,22	11,64	13,927	13,927
27,50	26,30	27,70	27,70
21,00	19,90	19,90	19,90

100 Königin-Luisen, 7,5 Poch, 5 Sulfitablage

100 t Sulfitablage

Krupp	Lurgi-Öfen	Spülwasser	Öfen
Ra./100t	Ra./Jahr	Ra./100t	Ra./Jahr
1163,1	5 227 000	1163,1	5 227 000
300,0	1 350 000	100,0	1 350 000
463,7	2 097 500	463,7	2 097 500
1926,4	8 422 500	63,4	8 422 500
809,8	3 612 500	22,2	3 058 000
1116,6	5 080 200	116,3	4 962 000
16,43	16,43	15,21	15,21
11,64	11,64	13,927	13,927
26,30	26,30	27,70	27,70
19,90	19,90	19,90	19,90

100 Königin-Luisen, 7,5 Poch, 5 Sulfitablage

Spülwasser	Öfen
Ra./100t	Ra./Jahr
1163,1	5 227 000
100,0	1 350 000
463,7	2 097 500
63,4	8 422 500
22,2	3 058 000
116,3	4 962 000

00154

00154