

410576

398912

011,664 = 1,0272

655
9

22,0535

44,3030

22,3095

42293

422558

422558

397189

025369

5,9

410465

389768

020697 = 2/20 = 013,503

403271

419485

393490

025995 = 2/40

27,2

29828

6/32

696520

050666

610614

050666

6006814

~~ans~~

12041 = 244340

397036

420508

Stoffwerksammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_5H_{12}O_3$

Mol-Gewicht 120

Name Glykol-methyl-äther

Struktur

Chemische Eigenschaften

Herkunft Glykolfabrik

Untersucht am April 1944

% C,

% H,

% S,

% N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt 191-194

Erstarrungstemp.

Ca. Z. 22

Dichte 1,035

Brechung n_D^{20}

O. Z. (M) Einspritz. 49,5

Flammp. (o. T.)

Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H_o/kg

H_u/kg

$H_o/g-Mol$

$H_u/g-Mol$

Stoffwerksammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_5H_{12}O_2$ Mol-Gewicht 104

Name *n. Propyl-glykol-mono-äther*

Struktur $CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 - O \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$

Chemische Eigenschaften

Herkunft *Glykolfabrik*

Untersucht am *April 1944*

% C, % H, % S, % N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt *151-155* Erstarrungstemp.

Ca. Z. *22*

Dichte *0,909* Brechung n_D^{20}

O. Z. (M) *Inspritzung 63,8*

Flammp. (o. T.) Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H_o/kg H_u/kg
 $H_o/g-Mol$ $H_u/g-Mol$

Stoffwerissammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_7H_{16}O_3$ Mol-Gewicht 148

Name Diglykol-n-propyl-äther

Struktur $CH_3 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot O \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$

Chemische Eigenschaften

Herkunft Glykolfabrik
Ludwigshafen

Untersucht am April 1944

% C, % H, % S, % N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt 192-216

Erstarrungstemp. ~~0,99~~

Ca. Z. 241

Dichte 0,993

Brechung n $\frac{D}{20}$

O. Z. (M) Einspritzung < 40

Flammp. (o. T.)

Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H₀/kg

H_u/kg

H₀/g-Mol

H_u/g-Mol

Stoffwerksammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_3H_8O_2$ Mol-Gewicht 76

Name *Glykol-methyl-äther*

Struktur $CH_3OCH_2CH_2OH$

Chemische Eigenschaften

Herkunft *Glykolfabrik*

Untersucht am *März-April 1944*

% C, % H, % S, % N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt *122-125*

Erstarrungtemp.

Ca. Z. *15*

Dichte *0,961*

Brechung $n \frac{D}{20}$

O. Z. (M) *Einspritzauf. 78,5*

Flammp. (o. T.) *50°*

Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H_o/kg

H_u/kg

$H_o/g-Mol$

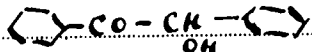
$H_u/g-Mol$

Stoffwerksammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_{14}H_{12}O_2$ Mol-Gewicht 212

Name Benzoin

Struktur 

Chemische Eigenschaften

Herkunft Kiechst

Löslich in Benzoin 5000 g/l

Untersucht am Mai 1944

% C,

% H,

% S,

% N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt 344

Erstarrungtemp. 137

Ca. Z.

Dichte

Brechung n_{20}^D

O. Z. (M) J. G. 12 in J. G. 12 H. Somit gesättigt:
keine Anlagerung

Flammp. (o. T.)

Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H_o/kg

H_u/kg

$H_o/g-Mol$

$H_u/g-Mol$

Stoffwertsammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $[C_2H_4S]_3$ Mol-Gewicht 3x60

Name *Tri-thio-antalddehyd*

Struktur $[CH_2-C \equiv S]_3$

Chemische Eigenschaften

krystallinisch, löslich nicht

Herkunft *Dr Schiller, Oppau*

Untersucht am *Mai 1944*

% C, % H, % S, % N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt Erstarrungtemp.

Ca. Z. *D 917: 53,5; mit 2g/100cm³ Zersetzung: 52,5*

Dichte Brechung n_D²⁰

O. Z. *(M) 1.9.12: 45,3; 4g/ew 45,9*

Flammp. (o. T.) Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H₀/kg H_u/kg
H₀/g-Mol H_u/g-Mol

Stoffwerksammlung

I. G. Ludwigshafen

Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_4H_{10}O_2$ Mol-Gewicht 90

Name 1.4 Butandiol

Struktur $HO \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot OH$

Chemische Eigenschaften

Herkunft Lit

Untersucht am April 1944

% C,

% H,

% S,

% N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt ~~7200~~ 230

Erstarrungstemp.

Ca. Z.

Dichte 1,021

Brechung n_{20}^D

O. Z. (M) Einspritzung 93,5

Flammp. (o. T.)

Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H_o/kg 66.40

H_u/kg 6060

$H_o/g-Mol$

$H_u/g-Mol$

Stoffwertsammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_8H_{18}O_4$ Mol-Gewicht

Name Äthyl-triglykol-äther

Struktur $C_2H_5O \cdot C_2H_4O \cdot C_2H_4OH$

Chemische Eigenschaften

Herkunft Glykolf

Untersucht am Mai 1944

% C,

% H,

% S,

% N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt

Erstarrungstemp.

Ca. Z. 38

Dichte

Brechung n_D²⁰

O. Z.

Flammp. (o. T.)

Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H₀/kg

H_U/kg

H₀/g-Mol

H_U/g-Mol

Stoffwerksammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_2H_6O_2$ Mol-Gewicht 62

Name *Glykol*

Struktur $HO-CH_2-CH_2-OH$

Chemische Eigenschaften

Herkunft *Glykolfabrik*

Untersucht am *April 1944*

% C,

% H,

% S,

% N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt *197*

Erstarrungstemp. *-12*

Ca. Z. *~5*

Dichte *1,037/20*
n_D 1,019

Brechung n_D^{20}

O. Z. (M) *Einspritzverfahren 101*

Flammp. (o. T.) *118*

Viskosität

Brennpunkt *125*

Heizwerte (Kcal)

H_o/kg *4544*

H_u/kg *4050*

$H_o/g-Mol$

$H_u/g-Mol$

Stoffwerksammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel

Mol-Gewicht

Name

Struktur

Chemische Eigenschaften

Herkunft

Untersucht am

% C,

% H,

% S,

% N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt

Erstarrungstemp.

Ca. Z.

Dichte

Brechung $n_{D_{20}}$

O. Z.

Flammp. (o. T.)

Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H_o/kg

H_u/kg

$H_o/g-Mol$

$H_u/g-Mol$

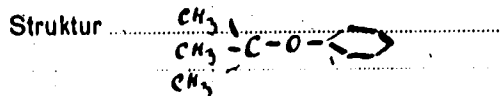
29839

Stoffwertsammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_{10}H_{14}O$ Mol-Gewicht

Name *tert.-Butyl-Phenyl-äther*



Chemische Eigenschaften

*Löslich in Äther beim Erhitzen mit weißlicher Lösung in
Eisessigessigol nur.*

Herkunft *Dr. Nitschmann präp. aus Phenol + i-Butylen*

Untersucht am *3.4.44*

% C, % H, % S, % N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt *184* Erstarrungtemp.

Ca. Z.

Dichte *0,930* Brechung n_D^{20}

O. Z. (M) *95,5*

Flammp. (o. T.) Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H_o/kg *9230*

H_u/kg *8720*

$H_o/g-Mol$

$H_u/g-Mol$

Formel: C_4H_8O

topf...
fr...

Mol. Gew. 72

Name: Tetrahydrofuran, Furan-2,3-dihydro

Struktur: C_4H_8O
 C_4H_8O

Aussehen:

Herkunft: Lit. (Holtz 6451)

Verwendung:

Journal-Nr.: 9.6.42. Sings 30. III 1947 Wiltsh.

Physikalische Eigenschaften:

Siedepunkt: 65 Erstarmp. Temp.: fl. 6-6; Dichte: 0,88938
Krit. temp. 267,7 krit. Druck 59,26 15840p
Brechung n. D/20 1,4070 Flammp. (o. T.) Brennpunkt:
Refraktion 19,96 Dispersion 1,81 Seky.
Viskosität:

% C % H % O

H_o 7070 H_u 6500 kcal/kg Molare Verbrennungsw. fl. 509,3 kcal = H_o
5270 kcal/kg 4673 kcal = H_u

Chemische Eigenschaften:

Verdampfwärme 2696 kcal/mol = 17,8 kcal/g
Siedepunkt $\log P_{\text{sat}} = 7,54551 - \frac{1}{T} \cdot 1679,55$ - 20 + 65
Abgabe mit Sauerstoff: Sauerstoff 24%, Sauerstoff Peroxy! Vorsicht!

Motorische Eigenschaften:

O. Z. (H) 2510°C C. Z. 2510°C
64,5 h. Ad. (2. Sprungmotor)
36,9 - 44,6 N.
+ 25% ...

805058 - 61.1.1957
- 30 60

*) -30° -20° -10°
- 97 17 17 17

29841

Stoffwerksammlung

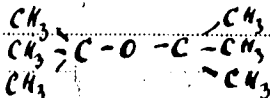
I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_8H_{18}O$

Mol-Gewicht

Name *Di-tert. Butyl-äther*

Struktur



Chemische Eigenschaften

Herkunft

Dr. Schützle aus $(\text{CH}_3)_3\text{CCl} + \text{A}_2\text{CO}_3$

Untersucht am

3.4.44

% C,

% H,

% S,

% N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt

106

Erstarrungstemp.

Ca. Z.

Dichte

0,7658

Brechung n

$\frac{D}{20}$

O. Z. (M)

3 g. wmi

Flammp. (o. T.)

Viskosität

75 " + 2 % Di-tert. Butylä.

Di-tert. Butyläther

Brennpunkt

*45,5
60,2
62,6*

Heizwerte (Kcal)

H_o/kg

~ 9950

H_u/kg

9200

$H_o/g\text{-Mol}$

1290

$H_u/g\text{-Mol}$

1894-400-453 Lu

24 g Di-tert. B. Äther

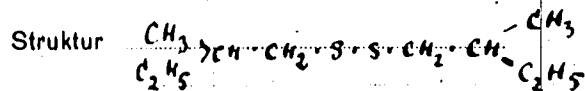
29842

Stoffwerksammlung

Formel $C_{10}H_{22}S_2$ Mol-Gewicht

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Name *Di-ämyl-di-ändri-sulfid*



Chemische Eigenschaften

Herkunft

Untersucht am *Vgl. Nr. 60522 IV D 46a 6/7*

% C, % H, % S, % N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt Erstarrungstemp.

Ca. Z. *Erhöhung* %
6 8 11 15,5 1

Dichte Brechung n_D²⁰

O. Z.

Flammp. (o. T.) Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

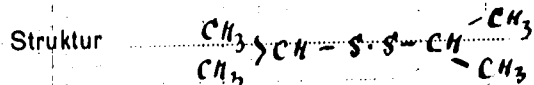
H₀/kg H_U/kg
H₀/g-Mol H_U/g-Mol

Stoffwertsammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_6H_{14}S_2$ Mol-Gewicht

Name *Di-isopropyl-di-sulfid*



Chemische Eigenschaften

Herkunft

Untersucht am *76 60 522 ND 46a/7*

% C,

% H,

% S,

% N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt

Erstarrungstemp.

Ca. Z. *3% wäfigen im 2*

Dichte

Brechung n_D^{20}

O. Z.

Flämp. (o. T.)

Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H_o/kg

H_u/kg

$H_o/g-Mol$

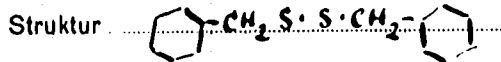
$H_u/g-Mol$

Stoffwertsammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_{14}H_{14}S_2$ Mol-Gewicht

Name *Di-benzyl-Di-sulfid*



Chemische Eigenschaften

Herkunft

Untersucht am *14. 60 522 ND 46a-6/7*

% C, % H, % S, % N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt

Erstarrungstemp.

Ca. Z. *1% wässrige Lösung*

Dichte

Brechung n_{20}^D

O. Z.

Flammp. (o. T.)

Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H_o/kg

H_u/kg

$H_o/g-Mol$

$H_u/g-Mol$

Stoffwertsammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_4H_{10}S_2$ Mol-Gewicht

Name *Di-äthyl-disulfid*

Struktur $C_2H_5S \cdot SC_2H_5$

Chemische Eigenschaften

Herkunft *St 60 522 ND 46a 6/7*

Untersucht am

% C,

% H,

% S,

% N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt

Erstarrungstemp.

Ca. Z. *5% raffiniert im 2*

Dichte

Brechung n^D₂₀

O. Z.

Flammp. (o. T.)

Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H₀/kg

H_U/kg

H₀/g-Mol

H_U/g-Mol

29845

Stoffwerksammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel

Mol-Gewicht

Name

Perfluoräthylendioxid

Struktur

Chemische Eigenschaften

Herkunft

Untersucht am

% C,

% H,

% S,

% N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt

Erstarrungstemp.

Ca. Z.

Dichte

Brechung n_{20}^D

O. Z.

Flammp. (o. T.)

Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H_o/kg

H_u/kg

$H_o/g-Mol$

$H_u/g-Mol$

Stoffwerksammlung

Formel $C_8H_{18}S_3$ - 5 Mol-Gewicht

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Name: Butyl-polysulfid

Struktur $(CH_2-CH_2-CH_2-CH_2)_n-S_3$

Herkunft: ...

Untersucht am: ...

% C, % H, % S, % N

Siedepunkt: ... Erstarrungstemp.

Dichte: ... Brechung n_D²⁰

Flammp. (o. T.): ... Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H₀/kg H_U/kg
H₀/g-Mol H_U/g-Mol

Chemische Eigenschaften

... C₂H₅ CSC₂ Na + Na₂S₂
... S₂ ...

Motorische Eigenschaften

Ca. Z. 5417 62 535 267
O. Z. 58 5
Pentastoff 77 117

Stoffwerksammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel

$C_5H_{10}S_2$

Mol-Gewicht

Name

n. Paraffin-Äthyl-Sulfid

Struktur

$CH_3-CH_2-CH_2-S-CH_2-CH_3$

Chemische Eigenschaften

Herkunft

ACSS-S-20-A

Untersucht am

% C,

% H,

% S,

% N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt

61

Erstarrungstemp.

Ca. Z.

20

57,5

Dichte

Brechung n $\frac{D}{20}$

O. Z.

Flammp. (o. T.)

Viskosität

1,18 S₁₁

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H₀/kg

H_u/kg

H₀/g-Mol

H_u/g-Mol

29849/1

Stoffwerksammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel

Mol-Gewicht

Name

Struktur

Chemische Eigenschaften

Herkunft

Untersucht am

% C,

% H,

% S,

% N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt

Erstarrungstemp.

Ca. Z.

Dichte

Brechung n_D^{20}

O. Z.

Flammp. (o. T.)

Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H₀/kg

H_U/kg

H₀/g-Mol

H_U/g-Mol

1894-400-453 Lu

29849/2

The first group of compounds is the C_4H_8 group. The first member of this group is C_4H_8 which is a gas at room temperature. The second member is C_4H_{10} which is a liquid at room temperature. The third member is C_4H_{12} which is a solid at room temperature. The fourth member is C_4H_{14} which is a solid at room temperature.

The second group of compounds is the C_4H_8O group. The first member of this group is C_4H_8O which is a liquid at room temperature. The second member is $C_4H_8O_2$ which is a liquid at room temperature. The third member is $C_4H_8O_3$ which is a solid at room temperature.

C_4H_8O (1) $C_4H_8O_2$ (2) $C_4H_8O_3$ (1)
 $C_4H_8O_4$ (1) $C_4H_8O_5$ (1) $C_4H_8O_6$ (1)
 $C_4H_8O_7$ (1) $C_4H_8O_8$ (1) $C_4H_8O_9$ (1)

29850

The third group of compounds is the $C_4H_8O_4$ group. The first member of this group is $C_4H_8O_4$ which is a solid at room temperature. The second member is $C_4H_8O_5$ which is a solid at room temperature. The third member is $C_4H_8O_6$ which is a solid at room temperature.

- poly... A...

poly... B...

R-S-R

R-S-R

R-S-R

A

B

C

A/hyl...

Stoffwerksammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel C_6H_6N Mol-Gewicht

Name *Indulin*

Struktur

Chemische Eigenschaften

Herkunft

Untersucht am

% C, % H, % S, % N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt Erstarrungstemp.

Ca. Z.

Dichte Brechung n_D^{20}

O. Z.

Flammp. (o. T.) Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H_o/kg H_u/kg
 $H_o/g-Mol$ $H_u/g-Mol$

29852

Handwritten notes:
Fol. 12
Indulin
C₆H₆N
...
...

Stoffwerksammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_4H_{12}PO$ Mol-Gewicht 208

Name *Triäthylphosphor*

Struktur *PO-C*

Chemische Eigenschaften

Herkunft *11/11/77*

Untersucht am *20/11/77*

% C, % H, % S, % N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt Erstarrungstemp.

Ca. Z.

Dichte Brechung n_D^{20}

O. Z. *(11) mit 702 ...*

Flammp. (o. T.) Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H_O/kg H_U/kg
 $H_O/g-Mol$ $H_U/g-Mol$

Stoffwerksammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

176,0

Formel $C_{16}H_{34}O S_2$ Mol-Gewicht

Name Di¹⁴ (~~Hex~~) n Butyl-thio-n-butyl-äther

Struktur $n C_4H_9 S \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$
 $n C_4H_9 S \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2 \cdot CH_2$

Chemische Eigenschaften

Keine Korrosion von Metallen
British Air Test S210, Viskosität niedrig

Herkunft sr dunkel J 1967/151

Untersucht am

Motorische Eigenschaften

% C, % H, % S, % N

Siedepunkt ca 200-220/1 Erstarrungstemp. -18

Ca. Z. rein 176,0

Dichte 1,940

Brechung $n \frac{D}{20}$

O. Z.

Flammp. (o. T.) 198

Viskosität 38°: 5,93 cP
99°: 2,168 cP

Brennpunkt

S2-V2=0.

Heizwerte (Kcal)

H₀/kg

H_u/kg

H₀/g-Mol

H_u/g-Mol

Stoffwerksammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_{12}H_{26}OS_2$ Mol-Gewicht

Name

Di [Aethylthio-1,4-n-butyl]äther

Struktur $C_2H_5S-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2$

$C_2H_5S-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2$

Herkunft Br. Merkmal J 1967/152

Untersucht am

% C.

% H.

% S.

% N

Siedepunkt etwa 200-220/1mm Erstarrungstemp. -39

Dichte 0,970

Brechung n_D^{20}

Flammp. (o. T.) 166

Viskosität $38^\circ 4,006 \text{ cm}^2/\text{s}$
 $99 1,658$

Brennpunkt

Sz. 0120

Heizwerte (Kcal)

H_o/kg

H_u/kg

$H_o/\text{g-Mol}$

$H_u/\text{g-Mol}$

1891-400-453 Lu

Chemische Eigenschaften

Die Saffling von $RS-(CH_2)_4SR$ gelingt nicht, es liegt
als Thiophan bei.



Ammoniumkristalle von Niflan

British Air Test: Sz 10
Löslichkeit flüchtig

Motorische Eigenschaften

Ca. Z. $156,0$

O. Z.

Die in der Kerosinprobe untersuchte Probe ist ein Gemisch
bestehend aus Di-n-Butyl-äther für verschiedene Dampf-
drücke 115. Ist die Densität die gleiche wie bei C-Äther,
folgte man einem Mischp. 150.

29855

Stoffwerksammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_{16}H_{20}O_8Fe_2$ Mol-Gewicht

Name *Diäthylolli-Eisenstearat*

Struktur

16 C₁₆H₂₀O₈

Chemische Eigenschaften

Herkunft

(CO)Fe Fe(CO)₄

roh. Äthylolli

Untersucht am

16.12.54
Perath. Lima ~~16.12.54~~ 16.12.54

% C.

% H.

% S.

% N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt

Erstarrungstemp.

Ca. Z.

Dichte

Brechung n_D²⁰

O. Z. *M)*

PT 702

70,2

Flammp. (o. T.)

Viskosität

2,6
26 P₆ C₁₆H₂₀O₈

7,8

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H_o/kg

H_u/kg

H_o/g-Mol

H_u/g-Mol

Stoffwertsammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_{20}H_{20}O_8Fe_2$ Mol-Gewicht

Name *Diphenylölöl-Eisentetracarbonyl*

Struktur $(C_6H_5)_2Fe(CO)_4$

Chemische Eigenschaften

Herkunft *St. Bonif. Leuna B 435/43h*

aus ...

Untersucht am

% C, % H, % S, % N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt Erstarrungstemp.

Ca. Z.

Dichte Brechung n_{20}^D

O. Z. *M) VT 4021 ...*

Flammp. (o. T.) Viskosität

+ ...

Brennpunkt
Heizwerte (Kcal)

H_o/kg H_u/kg
 $H_o/g-Mol$ $H_u/g-Mol$

Stoffwerksammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_5H_{11}O_3N$ Mol-Gewicht

Name *[Nitro-3n-propyl] methyl-äther*

Struktur *CH₃·CH₂CO·CH₃*

Chemische Eigenschaften

Herkunft *aus Nitro*

Untersucht am

% C, % H, % S, % N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt *237-260-3/4* Erstarrungtemp.

Ca. Z. *5% Z. 1/2 of - Nitroäther auf D 717*

Dichte *1,122*

Brechung n $\frac{D}{20}$

O. Z. *Knappitz Waffeln 56,5*

Flammp. (o. T.)

Viskosität

Brennpunkt

aus Nitro

Heizwerte (Kcal)

H_o/kg

H_u/kg

H_o/g-Mol

H_u/g-Mol

Stoffwerksammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_8H_{11}O_2N$ Mol-Gewicht

Name 3 Nitrobutyl-methyl-ester

Struktur $CH_3 \cdot CH \cdot CH_2 \cdot CO \cdot CH_2$
 NO_2

Chemische Eigenschaften

Herkunft Dr. v. Schickh

Untersucht am 1944 Juni / Juli

% C, % H, % S, % N

Motorische Eigenschaften

Siedepunkt $\approx 241/760$ mmHg Erstarrungstemp.
 $120-122/17$

Ca. Z. 5%

Dichte 0,85 Brechung n_D^{20}

O. Z. Einspritz-Verfahren 59

Flammp. (o. T.) Viskosität

Brennpunkt

Quellf. willy

Heizwerte (Kcal)

H_o/kg H_u/kg
 $H_o/g-Mol$ $H_u/g-Mol$

29859

Stoffwertsammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_6H_{10}S_4$ Mol-Gewicht 210

Name *Di-allyl-tetrathioäthyläther*

Struktur $CH_2=CH \cdot CH_2-S \cdot S \cdot S \cdot S-CH_2 \cdot CH=CH_2$

Herkunft *Dr Roth 1, 02/44*

Untersucht am *Juni 1944*

Präparat **B**
 % C, % H, % S, % N
57,99
brunf. 60,95. Vgl. (xx)

Siedepunkt Erstarrungstemp.

Dichte Brechung n_D^{20}

Flammp. (o. T.) Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H_o/kg H_u/kg
 $H_o/g-Mol$ $H_u/g-Mol$

1894-400-453 Lu

xx) Vgl. S. 3, 69

xx) Vgl. S. 10, 10, 10, 10, 10, 10

Chemische Eigenschaften

*Ant. Mercaptan von Dr Flemming mit S_2Cl_2 in Äther
 Corrosion von Kupfer bei 25°
 auf 24 Stunden ff. auf, auf 40 Stunden ff. auf ff. auf
 *) Das Analysenprodukt aus Dr Flemming enthält 23%
 in NaOH lösliche ff. bei Präparat A und B.*

Motorische Eigenschaften

Ca. Z.	<i>ohne Zusatz für D 717</i>	54	<i>10/10</i>
2 Vol. % von Präparat	A	76	22
	B	82	28
O. Z.	<i>mindestens</i>		24

Das Präparat ist nicht besser als "Pentathioäthyläther"

29860

Stoffwerksammlung

I. G. Ludwigshafen
Technischer Prüfstand Oppau

Formel $C_6H_{10}S_3$ Mol-Gewicht 178

Name Di-allyl-trisulfid

Struktur $CH_2=CH-CH_2-S-S-S-CH_2-CH:$

Herkunft Dr. Roth 103/44

Untersucht am Juli 44

Präparat A:

% C,

% H,

% S,

% N

erzucht 53,9 % ^{*)} Vgl. Beschreibung

Siedepunkt

Erstarrungstemp.

Dichte

Brechung n_D²⁰

Flammp. (o. T.)

Viskosität

Brennpunkt

Heizwerte (Kcal)

H₀/kg

H_u/kg

H₀/g-Mol

H_u/g-Mol

1891-400-453 Lu

^{*)} Vgl. Beschreibung
Eigenschaften

Chemische Eigenschaften

Orbit akzeptant, von Dr. Kemmung + SCl₂ in Chlor
Korrosion von Kupfer
bei 25° auf 24 Minuten bleich, auf 40 Minuten weiß bleich,
bei 110° auf 3 Minuten festsatz.
*) Die Ausbeute an Dr. Kemmung beträgt 23% in NaOH
Unlöslich bei Präparat A

Motorische Eigenschaften

Ca. Z. 1917 ohne Prüfung: 54. Gefährlich 15
Präp. A: 2 Vol % des Trisulfids
O. Z.

29861