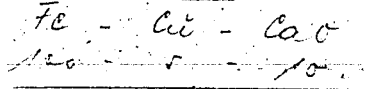


2744 - 30/5.01 - 42

(11)

Analysis of Fe
calorimeter
Hess's law in
Gibbs's office
at Subongin Kation
of about

Fein-Kontakt



Qualität:

Mittelanalyse: zu bestimmen

- CaCO₃
- CaO

Fe	100
Cu	5
CaO	10

CaCO₃ - CaO 20 mm Titrieren mit 0.1 N HCl

CaCO₃ - 50 mm Titrieren mit 0.1 N HCl

CaO - 25 mm Grq. (Best. mit Standard)

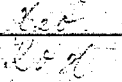
Endanalyse: zu bestimmen

- CaCO₃
- CaO

CaCO₃ - CaO 25 mm Titrieren mit 0.1 N HCl

CaCO₃ - 25 mm amon. Solange CaO 10% Rest

Rechenbeispiel zu bestimmen



100, Bestg. Gagegläsern unbestimmte Menge an FeO in 100g. Trockensubstanz

100g, 100g feinsten Kontakt werden mit 300 mm³ HCl und Zugabe von etwas H₂O bis ausgeflockt sind, 100 aufgeführt davon 200 mm³ klar filtriert

5 Verb. Fe: HCl überschüssig
gute H₂O

Rechenbeispiel im Haupt trockenwasser
zu bestimmen

Ca 140-150°C

Fe	100%	100%
Al	2.10	
CaO	2.59	
SiO ₂	13.65	+ 6% Zuschlag = 13.42
MgO	13.43	
Fe	1.5	
Al	1.36	Verh. 10Fe 3.05

Fe - 7g Startwert werden mit 20g ... aufgewärmt mit ... Rückstand ... Fe ...

Al ... mit ... schwach ...

7g ... in ...

CaO = ...

Wasser ca. 7/8 H₂O. Proben gelassen (3)

Kocheranalyse

H₂O im Knochen = 80,4%

Im getr. Knochen

Fe - 44,5% H₂O - 1,5%

CaO - 2,59%

KOH - 1,78%

K₂CO₃ - 22,14%

Fe : K₂CO₃ - 1 : 0,49

III. Fällung: wie II.

Wasserwert 7/8 H₂O

geroh. ca. 10 mm / 100 g		
Stückerlänge	10,90 g	0,0812
	10,40 g	0,1224
Endwägend	Na ₂ CO ₃	83,3
	CO ₂	0,67
	10,90 g	0,0
	Na ₂ CO ₃	0,05
	Na ₂ CO ₃	0,1

Impregnation: 10,65 g ca. 100 g Feilspäne

Impregnation des Knochenstaubes während

5% KOH nachgelassen

Kochzeit: 3,600 min pro Kochzyklus

Umlaufzeit des Kochlagers: 12,7 min / 100

Impregnation: 1/2 H₂O

Prozess ca. 2 H₂O Knochen gelassen

Analyse d. Kochens

gewählter Knochen: H₂O - 79,2%

getr. Knochen

Fe	44,55%	100
KOH	1,46%	3,24
Na ₂ CO ₃	0,42%	!!
H ₂ O	79,2%	
CaO	3,47%	7,8

II. Fällung von II.

P₂ wert d. Fällung 6,9

Probe an versch. Fällungsmethoden

Wahrscheinl. von hoch nach nied. Säure

Sulfatmenge CaCO_3 - 0,0

CaHCO_3 - 0,46

CaO - 0,621

Na_2CO_3 - 85,0 p/100

Schwefelwasser ~~...~~

CaHCO_3 - 0,16 p/l.

Imprägnierlös. 21,8 ccm $\frac{1}{100}$ H₂SO₄ / 100 ccm / 100 ccm / 100 ccm
Endablauf 18,5 ccm $\frac{1}{100}$ H₂SO₄ / 100 ccm / 100 ccm / 100 ccm

Imprägnierlösung 1% Stärke

Probe an 1/2 Liter. in 100 ccm / 100 ccm

Kohlenstoffgehalt H_2O - 58,4%

KOH - 1,49%

~ 5,06% auf 1,15.

Techn. Stücken

Fe - 44,6% 100

KOH - 0,88% ~~0,83%~~ 1,97

CaO - 2,67% 6,0

H_2O - 2,5%

CaHCO_3 - 1,17% !!

V. Fällung

Fe-Konzentration / 100/10/5/30

Wasserlösung
Laugelecke - 9.

Fe	- 46,0 g/l	100
Ka	- 2,18 g	4,74
CaO	- 4,65 g	10,1
ΣHNO_3	- 163,8	11

I. Fällung

17/484

Wasserlösung } = 62,0 g Fe
670 g

Soda-Lösung - Fällbehälter 89,5 g/l
" " " 83,6

4 x 44 kg Soda (88% / Rohalkali)

Fällg. 1'40" (Fällg. II im Ablauf von 1' bezogen)

25° kalte Fe-Lösung

Ph - 6,6 (Kühlsch. & Fällg. gibt gleiche Werte)

Fällzeit 75'

Washzeit - 1 Stk.

Washgeschw. ca. 13 m³ / Stk.

Analysen : Mutterlauge

Na ₂ CO ₃	- 0,0
NaHCO ₃	- 1,57 g/l
NaN ₃	- 83,34
CaO	- 4,19 g/l
NaN ₂	- 0,06 g/l

Washwasser

Imprägnier KCH

Vol. 2 m³ / 100 l / 21,3 g / 4,98 g

Indikatortest der Alkalispäuren ~ 78 cm³ / 4,98 g
11,1 g / 100

Ausprägungszustand
100.50

Prose ca. 1/2 Hdl. trockener gelber Saft

Kucheneigenschaften:

~~In feuchten Kuchen~~
4,0

172
39-97
804
81,9
62 1/2 x 3
78,6 110 9,3
10,9

In getrockneten Kuchen (auf Mehl u. Wasser) 100%

Fe	-	150	44,5%	
Cu	-	42	1,87	
CaO	-	0,27	0,12%!!	kurz = 0,12%
Ksg	-		22,03%	
Fe:Ksg	-		1:0,49	
KOfl	-	3,26	7,46	
H ₂ O	-		70%	

II. Fällung wie I.

Soda 4 x 45 g / 790 g / (Kalk)

Ph. - 6,6 (Ephron und Felle)

78° kalte Fe. Lösung

Fällzeit 1'35"

Reinigungszeit 25'

Washzeit 1 Hdl

u. gewaschen ca. 13 m³ / Hdl

Anteilstoffe - Na₂CO₃ - 0

Nachbehandlung - NaHCO₃ - 0,38 g/l

NaNO₃ 0,27 g/l - NaNO₃ - 88,4 g

CaO - 0,81 g/l

Impressions -

21,5 cm² 1/4 H₂O₂ / 100 cm²

Impressionszeit
1 Hdl.

Indikatoren - 16,5 cm² 1/4 H₂O₂ / 100