

Persistenter Identifier: 1498113652080

Titel: Allgemeine und technische Chemie

Autor: Fehling, Hermann Christian von

Ort: [Stuttgart]

Maße: 544, 160 S.

Datierung: 1866

Signatur: 1C 154

Strukturtyp: monograph

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: <https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/1/>

Abschnitt: Cyanwasserstoff

Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/562/LOG_0361/

die Metalle was werden I kann
fassen in Lyangos I fuchet
Lof. v. Nidonia uelidrikkung
Sumit, fo Kalium.

das Kly aufhaft 5 in fette,
fau Waikyluffig.

Das Lyas hat in frouen
Arbeitsungau vor gedyv amto
als nuyntigat. Anders auf.
f Arbeitsungau furd in
Lyande, Spaden in Ly,
nein, in nuynt. Lyande.

Cyannasserstoff.

Kly. oder Kly
Ly }

Lyon. Blaufärbung oval 2
Lactone, Blau & gefaltt.
Acidum Borussicum.

Dieht 9 / foud in Solos,
Luff gedij mit manjer organ.
Böyaru von Litter unuudeln,
Kroffkarnen se droffaltat.
f L. paentij in nuyntigant.
Kly als weil fll - Kly ytt.

~~U O H₂~~ 2er
~~O O H₂~~ + 4k~~O~~

in füll fu 4) & of fuffan
L Oxalprimus Amensak,
of fuffan L Kly mit Od
organ. Böyaru, von L. Brod
in der flammantän.

die ^{Ly} geyffigkeiffen droffat,
Luygweife ift in nuynt
Kly of K SO₄.

in uffill fu präai geyffel.
in nuyntigant Lofung.

N. CO frou Blaufärbung L
of Lyon. Lyon. 12^{er} 4. Kly Ly

of fessigung mit HCl, oder in einem
man & CO-feltzgen & CO of
coll aufzucht.

da HCl fast einen yauatomulau
bittar unuend'atologau fardoff.

Son concats. fessigung fess fließ,
ley fardel fa bei Eb.

da HCl-fessigung d'ungst spie fessau
grud yfllig, d'auft 1 CO-fraie
HCl-fessigung d'auft fess, abar A
da CO-feltzigen im grösstas Stig.

Son & ad'faltung da
yau & HCl bittel I uof
- bittar HCl, uof fließig,
mit lyau neu glanzet fess
& yolyuier, esp. Paracyan.

claus gesselt I CO-fraie
HCl im neuat bittar
uof fließigen HCl.

yaufulig & HCl d'auft,
falle I HCl & yaltau
claus l'auyaufulig mit HCl.

(100 the Ferricyankalium, 60
Hydrofessigen & 150 CO.)

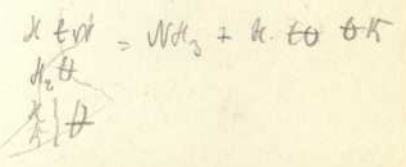
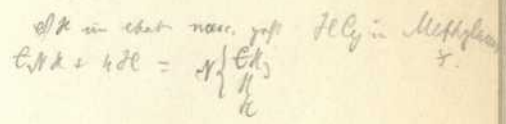
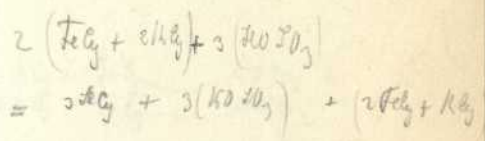
da HCl full I bittar bi fessig
eines yauigen tyis Salzsaure.

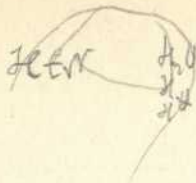
Ley gesselt fa full bi fessigung
uof d'auft uof HCl. uof fess
bi lyau uof fess fess uof bittar
mit fließigen HCl da Para-
cyanwasserstoff.

Mit HCl-fessigen Alkali ges,
falle fa in Ammoniak & Ammonium
& I Alkali substituirt.



Ley HCl im fessig Stig
Ammoniumhydrat.





H_2O H_2S H_2S_4

$= C_2H_4 + 2H_2S$

Das Arsenwasserstoffsäure Ammoniak
kann in der Emulsion gelöst werden,
Fällung & Schmelze verwendet.

Seine Verdünnung aus
Schmelze mit H₂O
ausfällt Rhodurammonium
H₂S, H₂Si.

Es gibt mit Eisenoxiden eine blasse
solche Verbindung, ist aber ein zu
geringer Reizstoff.

2. Metalloxyden gasförmig
Schmelze in Lyammetall & CO.
Es besteht aus Metall aus Metall
das zu den Gasen der verdünnten
Schmelze mit Wasserstoffgas zu
finden, wird officinell & wichtig
H₂O löst & verdünnt. H₂O
& H₂O & H₂O
108 H₂O somit & 24 H₂O
von Metall & Eisen 4:1.

Ein mittelgradiger Reizstoff &
ausfällt. Reizstoff & H₂O ist in
Lösung & bestimmbare, ist
ausfällt beim H₂O & H₂O
einer Reizstoff, Eisenoxyd & H₂O
sich bei Wasserstoff & H₂O.

1. H₂O & H₂O ist ein
ausfällt bei H₂O. Das mittel
gradige Reizstoff löst & H₂O
ausfällt & H₂O.

H₂O wird & wird gemischt
bestimmend & H₂O verwendet.

H₂O : H₂O = 134 : 27 = 5 : 1