
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: Ferrocyankalium

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/568/LOG_0364/

jetz zusammenbau. 6 gläser $\times 8$ fe
 für ein 1000, mit C; 2 stück
 N. dicitur

$\times 8$ $\times 8$
 $\times 8$ $\times 8$

Es ist jeder f. Mafse ungenau,
 weil die röhren nicht
 genau zusammenpassen
 können. So soll jeder in
 Newcastle
 gehen sein.

Die röhren sind
 e. N. 1/2 gl. in 1/2 gl., ab
 nicht ungenau
 ist aber nicht
 ab 1/2 gl. in 1/2 gl.
 1/2 gl. in 1/2 gl.

Die röhren sind
 1/2 gl. in 1/2 gl.
 1/2 gl. in 1/2 gl.
 1/2 gl. in 1/2 gl.
 1/2 gl. in 1/2 gl.

Die röhren sind
 1/2 gl. in 1/2 gl.
 1/2 gl. in 1/2 gl.
 1/2 gl. in 1/2 gl.
 1/2 gl. in 1/2 gl.

Die röhren sind
 1/2 gl. in 1/2 gl.
 1/2 gl. in 1/2 gl.
 1/2 gl. in 1/2 gl.
 1/2 gl. in 1/2 gl.

$3(1/2 \text{ gl}) + 2(1/2 \text{ gl})$
 $= 4 \text{ gl. } 3/2 + 1 \text{ gl.}$
 f. h. f. u. l. d. d. d.

$1/2 \text{ gl} + 1/2 \text{ gl}$
 $1/2 \text{ gl} + 1/2 \text{ gl}$
 $1/2 \text{ gl} + 1/2 \text{ gl}$
 $1/2 \text{ gl} + 1/2 \text{ gl}$
 $4 \text{ gl. } 3/2$

W. Hoff & Co. Frankfurt am Main
K. Hoff & Co. K. Hoff & Co. K. Hoff & Co.
K. Hoff & Co. K. Hoff & Co. K. Hoff & Co.

W. Hoff & Co. Frankfurt am Main
K. Hoff & Co. K. Hoff & Co. K. Hoff & Co.
K. Hoff & Co. K. Hoff & Co. K. Hoff & Co.

K. Hoff
K. Hoff
K. Hoff

W. Hoff & Co. Frankfurt am Main
K. Hoff & Co. K. Hoff & Co. K. Hoff & Co.

W. Hoff & Co. Frankfurt am Main
K. Hoff & Co. K. Hoff & Co. K. Hoff & Co.
K. Hoff & Co. K. Hoff & Co. K. Hoff & Co.

W. Hoff & Co. Frankfurt am Main
K. Hoff & Co. K. Hoff & Co. K. Hoff & Co.
K. Hoff & Co. K. Hoff & Co. K. Hoff & Co.

W. Hoff & Co. Frankfurt am Main
K. Hoff & Co. K. Hoff & Co. K. Hoff & Co.
K. Hoff & Co. K. Hoff & Co. K. Hoff & Co.

W. Hoff & Co. Frankfurt am Main
K. Hoff & Co. K. Hoff & Co. K. Hoff & Co.
K. Hoff & Co. K. Hoff & Co. K. Hoff & Co.

W. Hoff & Co. Frankfurt am Main
K. Hoff & Co. K. Hoff & Co. K. Hoff & Co.

Es zerfällt hier beim Hindurchfließen
 in zwei Theile die Nitro
 1. Teil: Kohle, Wasser, Wasserstoff
 2. Teil: gelber & rother Stickstoff.
 d. Stickstoff & Eisenoxyd,
 und ist ein amorph. Pulver
 & oxydirtbare Körper etc. Stick,
 Kohlen & Berl. Haas

Diefe neue Materie
 zerfällt in Cyan & Stickstoff
 Stickstoffcyan ~ Kohlen,
 1. d. Kobalt. zu Kobaltcyan
 2. in Stickstoff & Kalium
 3. Kobaltcyanhydrat genannt.
 Cyf. + 3H.

Stark Materie zu H. Cy. zerfällt
 in 1. Stickstoff zu H. Cy.
 2. Stickstoff.
 3. Stickstoffcyanhydrat zu
 4. Cyan & Stickstoff
 5. Stickstoff zu H. Cy.
 6. Stickstoff zu H. Cy.
 7. Stickstoff zu H. Cy.

Diefe feinerste d. M.
 mit Fe Cy bei aufsteigender
 Temperatur geht ein Theil des C
 ab & es ist ein
 Stickstoff in der M. feil
 Cy zerfällt in H. Cy. & N
 1. d. Radical & Nitro ferrid
 cyan, wie Stickstoffcyan
 Radical.

Das Natriumnitro ferricyanid
 d. Nitroprussidnatrium

