

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: Cyansaures Ammoniak

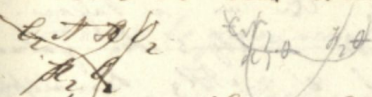
Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/575/LOG_0367/

Je KO lyl gebildet, ob aber
später.

Geruchs löst 1 Cyanäure
in wässriger Lösung als Hydrat,
abfärbend; je gelochter 2 gelochter
fönd mit CO und AmO; CO₂



für kleineres Zeit lyl, K. auch,
wird, 2 wässrige kaffendur hief.

Mit Cyanen KO lösen
1, 2 L. kofa in fällbar, die färbt,
von Metallsalze 2 wässr inlöst.

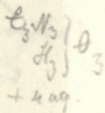
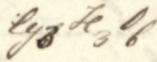
Cyanäures Ammoniak aus, ~~CO₂~~ ~~CO₂~~
koff u. CO KO lyl mit
AmO₂ wässr

oder Cyanäure Ammoniak
KHO. lyl gift u. ungenüßlich.
in der färbung färbstoff k.

CO₂ KO₂
für innere lyl u. kaffel de
abfärbung nicht wässr. Kof,
gerb mit wässr. kaffern.

sol Cyanäure lyl wässr.
u. färbbar.

die Cyanursäure

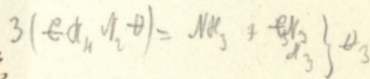
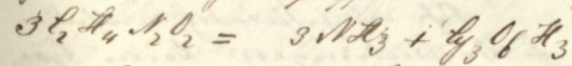


haben kaffern od kaffern u. kaffern
u. kaffern in fällbar

löst in 100 färb kaff. CO.

ist Cyanäure gelochter.

→ kaffel od gelochter fä,
färb sol färbstoff k.



+ Cyanursäure fä - 3bn
färb kaffern.