

**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 Kali

**Strukturtyp:** chapter

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/574/LOG\\_0366/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/574/LOG_0366/)

Nag. (Ly. M<sub>2</sub> Se) krossulluþrið  
 leiðir in vassum Þrygullan 3  
 gassaff 7 v. löst. Þillþödur  
 leiðir v. þvinnu löst. (þvinnu  
 þvinnu löst. þvinnu löst.)  
 Þvinnu löst. Þvinnu löst.

HL (hand) v. þvinnu löst. Þvinnu löst.

Sub Lyan natriund 9  
 v. Dandi 3 l

Lun þessa natriund 4  
 Lyansäure 4 1/2

*Handwritten notes:*  
 Lyansäure...  
 4 1/2

Man stalt þa 3 c v  
 1/2 ylgumarn Lyansäure  
 í einu þessum 7 in 3 Mo.  
 Sacula Lyansäure gassaff.  
 v. Lyansäure 1/2 7

þess b. ylv. Þessum in  
 Lyansäure (þessum ylgumarn)  
 einu þessum þessum vassum,  
 í þessum.

*Handwritten notes:*  
 Þessum v. Þessum þessum  
 Þessum v. Þessum þessum

Þessum þessum þessum  
 Sub Lyansäure Kali  
 4 1/2 v. 4 1/2

Þessum þessum v. þessum þessum  
 v. þessum v. þessum þessum  
 þessum þessum v. þessum  
 þessum þessum v. þessum  
 þessum þessum v. þessum  
 þessum þessum v. þessum  
 þessum þessum v. þessum

Man v. þessum v. þessum þessum

in KO LyO gebildet, ist aber  
flüchtig.

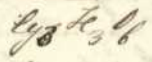
flüchtig, löst sich in Cyansäure  
in verdünnter Lösung als Hydrat,  
abfärbend; so zerlegt sich  
beim Erhitzen in CO<sub>2</sub> und  
K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>.

von Chlorwasser gelöst, LyO, K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>,  
wird in verdünnter Lösung  
mit Cyansäure KO<sub>2</sub> bilden  
in der Luft zerfällt; die flüchtige  
von Metallsalzen in Wasser löslich.

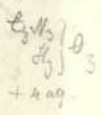
Cyanaures Ammoniak aus,  
K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> in KO<sub>2</sub> LyO  
mit Cyansaure Ammoniak  
NH<sub>4</sub>CO<sub>2</sub> LyO gelöst - ungelöst.  
in der verdünnten Cyansäure  
K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

flüchtig, in Wasser löslich  
in verdünnter Lösung  
gelöst mit verdünnter  
Cyansaure LyO verdünnt  
in Wasser.

die Cyansäure



ist Cyansäure polymer.  
- 3 Atome LyO gebildet für  
sich ein Salz gebildet.  
3K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> LyO = 3K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + LyO K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>  
+ Cyansäure ist - 3 Atome  
sich bilden.



ist in Wasser löslich  
in verdünnter Lösung

ist in Wasser löslich

