

**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:** Doppelkohlensaures Natron

**Strukturtyp:** chapter

  

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/274/LOG\\_0118/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/274/LOG_0118/)

fine weissen Kristall / Wasser  
 gepulvert sein od. fast weich.

Man sol versuche das bei  
 Sodafabricat. welches ausfliehet  
 Product  $\text{Na} \text{S} \text{O}_3$  &  $\text{Na} \text{S}$  zu  
 versetzen, was es zu  
 geben thut die neuen  $\text{Na}$ .

und Natriumoxydhydrat

ist ein weisses Pulver  
 welches das gefallt es leicht ist. Solche  
 in gebrauch zu thun ist ein  
 Vortheil.

ist  $\text{Na} \text{O}$   
 ist  $\text{Na} \text{O}$

Man sol man eine Probe Wasser, da man  
 versetzt, gibt leicht einen Tropfen  
 aus  $\text{Na}$  und  $\text{Na}$  gepulvert  
 ist  $\text{Na}$  = es ist ein weisses Pulver  
 in Wasser, das in einem Wasser  
 nicht so  $\text{Na}$   $\text{O}$   $\text{O}$  mischen, fast  
 unklar.

Doppeltkohlensäures Natrium

$\text{Na} \text{O} \text{O} \text{O}$  =  $\text{Na} \text{O} \text{O} \text{O}$

Einmal ist es ein weisses  
 Pulver welches Natrium  
 Kohlensäurewasser leicht mischen  
 kann es sehr leicht  $\text{O}$   $\text{O}$   $\text{O}$   
 in Wasser  $\text{Na}$   $\text{O}$   
 kann man in Wasser  $\text{Na}$   $\text{O}$   
 $\text{Na}$   $\text{O}$   $\text{O}$   $\text{O}$   $\text{O}$   
 $\text{Na}$   $\text{O}$   $\text{O}$   $\text{O}$   $\text{O}$   
 $\text{Na}$   $\text{O}$   $\text{O}$   $\text{O}$   $\text{O}$   
 $\text{Na}$   $\text{O}$   $\text{O}$   $\text{O}$   $\text{O}$   
 $\text{Na}$   $\text{O}$   $\text{O}$   $\text{O}$   $\text{O}$

af Jaly er vial vanaigar tilbif  
 so e fang loftafr. Natron.  
 8 10° loft 1 fl. Dals Ju 10° af CO  
 40° 7 1/2

Sam. forvinnuau 7 30-30°  
 gott e 2a. Squarv. Cl<sub>2</sub> 1/2  
 2 loutuau fofst bei 100-120°  
 durtar gott af e CO 1/2 fl.

af foggalt loftfr. Nat erod  
 kandiast g. durtally. n. sannaun  
 Na Cl<sub>3</sub>, enail at als vial un,  
 vigaar tilbif vna dnu  
 tilb. fubefn. Na Cl, Na Cl<sub>2</sub> ek  
 eft yoffiastu madaun laun.

fo enod b 2 e. Kladeina  
 kandiast g. durtally n. Cl<sub>2</sub>, bei  
 brucfpydlaun ek

1 gr Na Cl<sub>2</sub> Cl<sub>6</sub> gott 20 cc Cl<sub>2</sub>  
 - 520 mgr Cl<sub>2</sub>  
 fo anfillt 52% Cl<sub>2</sub>.

Þud af b e. Kladeinaarita  
 angrast g. brodbrotan, su,  
 dnu dnu fof autengidaleid  
 Cl<sub>2</sub> dnu dnu brodbrotan 2/10  
 kist madaunlig unast.

Reagort ffrunaf bafist  
 fustill fustof Na Cl<sub>3</sub>, ekkau,  
 dnu af yaru. Reactioner.

Na Cl<sub>3</sub> gott af Platinchlorid  
 sinann brannvoffan,  
 dnygalt. bafist. Nat - enast  
 dnu dnygalt.

Sannaun gott Na Cl<sub>3</sub> unil  
 brannvoffan (1/2 fl. Hgt. fufan)

af dnu dnu dnu  
 Na Cl<sub>2</sub> Cl<sub>6</sub> dnu dnu dnu.  
 af dnu dnu dnu Carbonat e: