

**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:** Aluminiumchlorid

**Strukturtyp:** chapter

  

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/361/LOG\\_0178/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/361/LOG_0178/)

werden mit Kroyolite kryofallt.  
 Die Darstellung von Tellurhydrat  
 (Kro, SaO).  $As_2O_3$ .  $6As_2O_3$

mit Wasser ist indifferent und zerfällt  
 sehr leicht in Wasser zerfallen.  
 Die Salze sind vielfach benutzt  
 in der Medizin, Arzneyen, z. B. in  
 man von Papieren zur Darstellung v.  
 Wasser zu einem Tadel, z. B. in  
 Anwendung wird meist mit  
 Thonerdehydrat in Wasser, nicht  
 in  $As_2O_3$  oder  $As_2O_5$ , nicht  
 in  $As_2O_3$  oder  $As_2O_5$ , sondern  
 findet man die Salze in  
 einem sauren Kroyolitehydrat  
 von Eisen arsenat man  
 benutzt, z. B. in  
 Anwendung in Wasser, z.  
 in  $As_2O_3$  u. d.

das Aluminiumchlorid

$Al_2Cl_3$   
 wird durch die mit festig  
 bildet sich beim Erhitzen von  
 Aluminium in Chlor bei  
 von Thonerdehydrat mit  $HCl$ .  
 z. B. in Wasser & in  
 wird gelöst  $HCl$  in  
 in Wasser.

für die Darstellung von  
 Aluminiumchlorid wird  
 gewöhnlich von Thonerde mit  
 in Erhitzen Chlorgas  
 wird sich  $Al_2Cl_3$  in  
 $Al_2Cl_3$  in Wasser  
 es ist ein weißer  
 in Wasser gelöst  
 zur Darstellung von Aluminium.

Aluminiumchlorid

$Al_2Cl_3$   
 wird durch die  
 z. B. in Wasser, in  
 in Wasser & in  
 in Wasser gelöst  
 $Al_2Cl_3 + 3H_2O$