

**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:** Kohlensaures Kali

**Strukturtyp:** chapter

  

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/244/LOG\\_0102/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/244/LOG_0102/)

Kohlensäures Kali  $KCO_3$

Lebt, meist in fester Gestalt, ist weißlich, leicht in Wasser, aber schwerer als Wasser, ist in Wasser löslich, bildet ein Salz, welches ein Carbonat ist, und in Wasser löslich ist.  
 Sph.  $KCO_3 + 2aq.$

Es ist leicht in Wasser löslich, bildet ein Salz, welches ein Carbonat ist, und in Wasser löslich ist.  
 Sph.  $KCO_3 + 2aq.$

Es ist leicht in Wasser löslich, bildet ein Salz, welches ein Carbonat ist, und in Wasser löslich ist.  
 Sph.  $KCO_3 + 2aq.$

Es ist leicht in Wasser löslich, bildet ein Salz, welches ein Carbonat ist, und in Wasser löslich ist.  
 Sph.  $KCO_3 + 2aq.$

Es ist leicht in Wasser löslich, bildet ein Salz, welches ein Carbonat ist, und in Wasser löslich ist.  
 Sph.  $KCO_3 + 2aq.$

Es ist leicht in Wasser löslich, bildet ein Salz, welches ein Carbonat ist, und in Wasser löslich ist.  
 Sph.  $KCO_3 + 2aq.$



