

**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:** Rubidium und Caesium

**Strukturtyp:** chapter

  

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/283/LOG\\_0126/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/283/LOG_0126/)

für einatmet Metall / Grogge <sup>2</sup> c:

## Lithium.

St. = 7. spec. grav = 0,59

Gründet 9 / Grav. = 2. Natur.  
 Sub Lithium oxig<sup>2</sup> (Lithon od Lithion)  
 gründet 9 von Säuren gelöst  
 in anorganischen Mineralen / sp.  
 (Kohlensäure CO<sub>2</sub>)

es ist Mineralien von  
 Metallen, Trophylen, Lapidolith,  
 2, für Pflanzen (Lithon, Lith.)

Lithion kann nicht als Salze,  
 von Salzsalz erworben, weil  
 es flüchtig ist, sondern wird  
 durch Salze 2, dem Chlorid,  
 durch Electrolyse.

es ist ein leichtes Metall,  
 spritzt 2, Wasser.

als Hauptbestand, Phosphor,  
 saure Lithion 2, sp. 2, 2  
 löslich.

2 Chlorlithium Kristallisiert  
 2 Kristalle, es ist zerbrechlich,  
 2, löst 2, in Wasser / Alkali,  
 2, Wasser.

Das Lithium findet sich in  
 der Natur in Verbindung  
 6 bei Gichtung / Lithion.

Das Lithium 2, Lithion, von  
 Verbindungen / Lithion  
 ist ein  
 sehr leichtes Metall.

Gründet 9 / Grav. = 2. Natur.  
 Sub Lithium oxig<sup>2</sup> (Lithon od Lithion)  
 gründet 9 von Säuren gelöst  
 in anorganischen Mineralen / sp.  
 (Kohlensäure CO<sub>2</sub>)

## Reichium, Cassium

Gründet 9 / Grav. = 2. Natur.  
 Sub Reichium oxig<sup>2</sup> (Reichon od Reichion)  
 gründet 9 von Säuren gelöst  
 in anorganischen Mineralen / sp.  
 (Kohlensäure CO<sub>2</sub>)

