

**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:** Lithium

**Strukturtyp:** chapter

  

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/283/LOG\\_0125/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/283/LOG_0125/)

für einatomb Metall / großer E:

## Lithium.

L = 7. spec. Grav = 0,809

Wird in 1 Frei & 2 Atoms.

Das Lithiumoxyd (Lithon od Lithion)  
findet man Säuren gebunden  
in vulcanischen Mineralquellen.  
(Königsbrunn CD).

es ist Mineralien eine  
Metalle, Triphylin, Lepidolith,  
& für Pflanzen (Lithionasche).

Lithion kann auch in Bestille,  
tion best. stellt ein, wird  
als flüchtig ist, werden wird  
dargestellt in dem Chlorli,  
thion od Electrolyse.

Es ist ein leichtes Metall,  
schmilzt bei 350°C.

Das Lithiumoxyd, Phosphor,  
sauer Lithion & Wasser  
löslich.

Das Chlorlithium kristallisiert  
in Kristallen, ist sehr zerbrechlich,  
& löst sich in kochendem Alkohol,  
& Wasser.

Das Lithium findet sich in  
den Meeren in Verbindung  
mit Natriumchlorid.

Das Lithium & Lithiumoxyd,  
binden sich sehr leicht  
sich selbst.

Man findet es in großer  
Menge in Metallen

## Rubidium & Caesium

finden sie alle in großer  
Menge, in Verbindung  
mit Natriumchlorid in  
Lithion, od in Metallen