

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/

für einatmend Metall / Grogge ² c:

Lithium.

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

findet 9 / findet 2 & Kalkit.
 Sub Lithium oxig (Lithon od Lithion)
 findet 9 an Säuren gebunden
 in anorganischen Mineralien, sp. (Kohlensäure CO)

es ist Mineralien von
 Metallen, Trophylen, Lepidolith,
 2, für Pflanzen (Lithon, Lithon)

Lithion kann nicht als Salze,
 bei der Salze anorganisch, meist
 als flüchtig ist, sondern wird
 durch Salze 2, den Chlorid,
 thion od Electrolyse.

es ist ein leichtes Metall,
 findet 2, Kalkit.

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

2 Chlorolithium, Kalkit, sp.
 2 Kalkit, 2, sp. 2, Kalkit,
 2, sp. 2, Kalkit,
 2, Kalkit.

Das Lithium findet sich in
 der Natur, Lithon od Lithion
 6 bei Gicht, Lithon od Lithion.

Das Lithium 2, Lithon od Lithion,
 Lithon od Lithion, Lithon od Lithion,
 Lithon od Lithion.

findet 9 an Säuren gebunden
 in anorganischen Mineralien, sp.

Reichium, Cassium

findet 9 an Säuren gebunden
 in anorganischen Mineralien, sp.
 Lithon od Lithion, Lithon od Lithion,
 Lithon od Lithion, Lithon od Lithion.