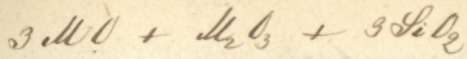


Persistenter Identifier: 1498113652080
Titel: Allgemeine und technische Chemie
Autor: Fehling, Hermann Christian von
Ort: [Stuttgart]
Maße: 544, 160 S.
Datierung: 1866
Signatur: 1C 154
Strukturtyp: monograph

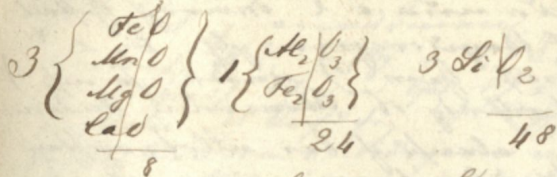
Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>
PURL: <https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/1/>

Abschnitt: Krystallographische Isomorphie
Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>
PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/231/LOG_0090/



für Mn & Fe
 $CaO, FeO, MgO, MnO,$
 $Mn_2O_3 - Mn_2O_3, Fe_2O_3$
 für Fe & $folgt$ CaO



das verbleibende CaO & Fe_2O_3
 für CaO & Fe_2O_3
 ist $24 : 48$

die CaO & Fe_2O_3 sind
 die CaO & Fe_2O_3 sind
 die CaO & Fe_2O_3 sind

die CaO & Fe_2O_3 sind
 die CaO & Fe_2O_3 sind
 die CaO & Fe_2O_3 sind

Kristalle graphische Isomorphie
 & geometrische Isom.
 für Ca & Fe , CaO & Fe_2O_3
 die CaO & Fe_2O_3 sind
 die CaO & Fe_2O_3 sind

Heteromere Isomorphie
 gibt es bei Ca & Fe
 die CaO & Fe_2O_3 sind
 die CaO & Fe_2O_3 sind