

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: Kupferoxydhydrat

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/474/LOG_0287/

Kupferoxyd. leet.

Das Kupferoxyd findet sich in der
Natur als Kupferkies, ab-
weicht in Grösse als Kalkoxyd
bei der Lagerung anfallend
als Kupferoxyd od. Kupferstein,
flüchtig, geruchlos und unempfindlich
gegen Säuren le.

Wird in Blauem anfallend
of Kupfer von leet 12, leet 13, 4,
leet 14, als saures Kupferoxyd
gelesen, das bei 1. fester saurer,
leer flüchtig.

leet gibt ein leicht erdiges Kupfer
Sauerstoff od. 4 erdig saure als
fest Pulver anfallend.

leet leet
leet leet

Siehe ferner mit oxy. Die
gerne gibt leet saure Oxyd, eine kleine
L zu 12, 4, alle 12 & 10 & nur,
braun. Es besteht aus 1
Sauerstoff. Das leet gibt
Elementaranalyse & oxy. Kupfer.

Kupferoxydhydrat, grünlich
blau, sauerstoffhaltig.
Wird leicht anfallend of Sellen
sind leet saure & Alkalien.
Bei idas flüchtigem 100 oder
120 erdig od. flüchtig.
Bei idas 100° oxyd & Hydrat,
es ist ein saures flüchtig
Oxyd.

Schwefelers leet. le 12,
154.

Das Schwefelers leet, blau,
krystallinisch, leet. Kupfer in der,