

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: Reactionen der Kalksalze

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/330/LOG_0161/

Bei sehr geringen Temperaturen v. Fe
 & C. mit Wasser Sulfhydrat geben
 Zinkblech.

flüchtig - wasserlöslich - unedig
 & schwer flüchtig, es unedig für
 metallischen Sauerstoff für ein
 längere Zeit & - flüchtig. Sub,
 dass, & C. & flüchtig. Dampf
 leicht wasserlöslich

flüchtig. unedig
 Sulfat & C. Rhodan &
 & Orient Rhodan flüchtig, unedig
 flüchtig von Ca. Sulfat. Schwefel
 flüchtig.

flüchtig - flüchtig. unedig
 flüchtig ein Polysulfid, flüchtig
 unedig das flüchtig Rhodan von
 flüchtig. unedig flüchtig unedig
 flüchtig. unedig flüchtig.

flüchtig. unedig flüchtig unedig
 schwefeliger saurer flüchtig.

Ca. Sulfat von flüchtig. unedig
 flüchtig. unedig flüchtig, flüchtig in flüchtig
 flüchtig. unedig flüchtig, flüchtig flüchtig.

flüchtig. unedig flüchtig. unedig flüchtig
 flüchtig. unedig flüchtig. unedig flüchtig

flüchtig. unedig flüchtig. unedig flüchtig
 flüchtig. unedig flüchtig. unedig flüchtig

flüchtig. unedig flüchtig. unedig flüchtig
 flüchtig. unedig flüchtig. unedig flüchtig

Ca. Sulfat flüchtig
 Ca. Sulfat flüchtig

flüchtig. unedig flüchtig. unedig flüchtig

flüchtig. unedig flüchtig. unedig flüchtig
 flüchtig. unedig flüchtig. unedig flüchtig
 flüchtig. unedig flüchtig. unedig flüchtig
 flüchtig. unedig flüchtig. unedig flüchtig

Supra gasificata langaucta
 uisit dicitur aucturitate, cum
 uisit de CO uisit uisit
 aucturitate.

Alipruoffas aucturitate
 d. uisit. Subpauca uisit de
 dicitur aucturitate, uisit aucturitate
 uisit uisit piasit piasit
 dicitur uisit de dicitur uisit
 uisit dicitur dicitur

de aucturitate dicitur uisit dicitur
 uisit dicitur dicitur, dicitur
 dicitur dicitur dicitur dicitur
 dicitur de dicitur dicitur
 dicitur de dicitur dicitur

dicitur de dicitur dicitur
 uisit dicitur dicitur uisit
 dicitur dicitur de dicitur
 dicitur dicitur dicitur dicitur

de uisit dicitur dicitur
 dicitur dicitur dicitur dicitur
 dicitur dicitur dicitur dicitur
 dicitur dicitur dicitur dicitur
 dicitur dicitur dicitur dicitur
 dicitur dicitur dicitur dicitur

de uisit dicitur dicitur
 dicitur dicitur dicitur dicitur
 dicitur dicitur dicitur dicitur
 dicitur dicitur dicitur dicitur

dicitur dicitur dicitur dicitur
 dicitur dicitur dicitur dicitur
 dicitur dicitur dicitur dicitur
 dicitur dicitur dicitur dicitur
 dicitur dicitur dicitur dicitur

Sal + dicitur dicitur

CaO + CO₂

uicium Sal CO₂

de dicitur dicitur dicitur dicitur

gleichzeitig Pezery mit festem CO.

Lösung bildet Kalk, Man,
zusammen mit Lauge in Subst.
Herbindungen.

Man kann auch 1 Liter od.
geringeren Menge des Wasser od.
Abdampfung od. Lauge, je nach
dem 1/2 & kleinere Mengen
zu nehmen.

Da Kalk die wasser harte
Grund des Wasser zu beseitigen
kann, so ist die Anwendung von
Kalkwasser sehr zu empfehlen.

Speziell kann Kalkwasser
besonders im Wasser ist eine sehr
sichere Maßnahme für die
sich im Wasser gelöst sind.

Die festem Wasser wird erst
dann die Kalkwasser, wenn
alle Kalk- & Magnesiumsalze
vollständig durch gelöst sind,
also das Wasser meist gewonnen ist.

Man verwendet zur Herstellung
von einer Lösung (Lösung)
& Kalk & Kalkwasser. Ist das
Wasser sehr hart, so ist es notwendig,
es zuerst zu verdünnen.

100 cc Wasser lösen 12 mg.
Kalk auf. Ist es notwendig,
so 100 cc d. z. verdünnen
Wasser mit Kalkwasser od.
wasser od. bei schwierigen
Spezialfällen oder großen Mengen
benutzt.

Die vorerwähnte Menge Kalkwasser
gibt man Tabellen in nachfolgender
Menge & Kalk & Magnesiumsalze
an.

Man kann da in der gewöhnlichen
Menge aufzulösen Kalk od.
Spezialfällen an.

