

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: Sebacylsäure

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/604/LOG_0404/

die in Wasser löslich ist, und
sein. gewisse Eigenschaften.
Kannig C_2H_2 ; da sie
ist weiß, geruchlos, für Wasser schwer
löslich.

Wasserdampf H_2O ist ein
Produkt in folgenden Verbindungen
und Anhydrid ist ein
bestandteil bei mehreren Verbindungen
wie z.B. H_2SO_4 & H_3PO_4
wässrige Lösung.

Säure H_2SO_4 ist
ausgezeichnet für Wasser. Wäre Wasser,
L. ist ein H_2SO_4 .

Essigsäure (etwas unvollständig)
 $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$

Es gibt nicht in der Luft
abgesonderte Essigsäure.

Die meisten Essigsäureverbindungen,
wie z.B. Essigsäure, Essigsäure,
Essigsäure. Essigsäure
essigsäure & die Essigsäure
(essigsäure) & Essigsäure
die Essigsäure & Essigsäure & Essigsäure.

Es ist nicht kristallin.
Es gibt saure & neutrale Salze,
z.B.

Essigsäure CH_3COOH ist ein Essigsäure,
Essigsäure, Essigsäure, Essigsäure,
Essigsäure.

Die Essigsäure wird durch H_2O
abgesondert $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$.

Es gibt Essigsäure für H_2O ,
Essigsäure & Essigsäure
Die Essigsäure & Essigsäure,
Essigsäure.

Essigsäure
 $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$ } H_2O
 } H_2O
 } H_2O

$\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$ } H_2O
 } H_2O
 } H_2O

Essigsäure & Essigsäure,
Essigsäure & Essigsäure.