

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: Oxalsaures Eisenoxyd

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/602/LOG_0402/

zusatz I leicht brenn. Stoff 3. C_2 & C_3 .
beispielsweise Eisenoxyd unvollständig
Oxidation. Alkalien zu lösl. Salz,
gelbbraun.

Nal. C_2, C_3 . 2 C_2 + 5 C_3 .

leicht löslich in Wasser, grünlich, erweicht
in 1 Löffel Wasser & 100 g. Wasser.
In Lösung ist es ein gelbbraunes
erweicht in Wasser zu einer gelbbraunen
& lösl. Masse (Lösung) & Wasser
& Kohl.

beispielsweise bei der Oxidation.

Bernsteinsäure $C_2 H_4 O_4$

rd $C_2 H_4 O_4$. 2000

rd $C_2 H_4 O_4$ } C_2 Radical
 } C_2 Succinat
 } C_2 ($C_2 H_4 O_4$)

Spez. Acid succinicum.

Drüsenstoff & in Pflanzen Drüsen
& in Pflanzen, als Bild I findet
es sich in Pflanzen & in Pflanzen,
in Pflanzen.

Die Wirkung ist in Pflanzen,
Steinkohlensäure.

Es bildet I in Pflanzen
Pflanzenstoff. Löst in Wasser
in Pflanzen, Oxidationsprodukt &
Lösungen.

Es ist ein wichtiges Oxidationsprodukt der
Lebensprozesse in Pflanzen.

$C_2 H_4 O_4$

Formel der Oxidation & Oxidation
& Oxidation, & Oxidation, & Oxidation,
ausfallend, & Oxidation & Oxidation,
ebener & Oxidation.

$C_2 H_4 O_4$

$C_2 H_4$

$C_2 H_4$ } C_2
 } C_2

Bildet I in Pflanzen,
in Pflanzen, & Oxidation.

Drüsenstoff: $C_2 H_4$ + $C_2 H_4$ = $C_2 H_4$ + $C_2 H_4$ + $C_2 H_4$

$C_2 H_4$ } C_2 + $C_2 H_4$ = $C_2 H_4$ + $C_2 H_4$ + $C_2 H_4$

2 $C_2 H_4$ + $C_2 H_4$ = $C_2 H_4$ + $C_2 H_4$ + $C_2 H_4$

Succinimid

$C_2 H_4$ } C_2
 } C_2
 } C_2

Bildet I in Pflanzen & Oxidation
in Pflanzen.