

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

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

leicht löslich in Wasser, grünlich, erweicht
in 1 Löffel Wasser & 100 g. Wasser.
In Lösung ist es ein gelber Niederschlag
erweicht beim Kochen zu einer gelben Masse
& löst sich in Wasser (Löslich) & Wasser
& Kochsalz.

beispielsweise bei der Oxidation löslich.

Bernsteinsäure $C_2 H_2 O_4$

rd $C_2 H_2 O_4$. 2000

rd $C_2 H_2 O_4$ } C_2 Radical
 } C_2 Succinat
 } C_2 ($C_2 H_2 O_4$)

Spez. Acid succinicum.

Drüsenstoff & in der Lungen- & Nieren-
& Adipollution, als Bild I findet
es sich in der Lunge & in der Niere,
in Wasser löslich.

Die Nieren bilden es in der
Steinbildung.

Es bildet I die Harnsäure &
Harnstoff. Löst in alkalischen
Lösungen als Oxidationsprodukt &
Säure.

Es ist ein wichtiges Oxidations-
produkt der Lungen- & Nieren-
Säure.

$C_2 H_2 O_4$

Formen der Oxidation & Reduktion
& Umwandlung in Wasser & in
alkalischen, & Wasserstoff & Sauerstoff,
ebenso & Sauerstoff.

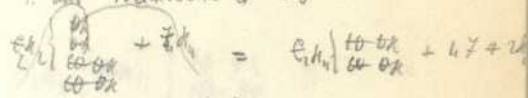
$C_2 H_2 O_4$

$C_2 H_2 O_4$

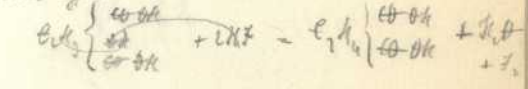
$C_2 H_2 O_4$ $C_2 H_2 O_4$

Bildet I in der Lungen- & Nieren-
in Wasser löslich.

Drüsenstoff: $C_2 H_2 O_4$ $C_2 H_2 O_4$



2. Oxidation: $C_2 H_2 O_4$ $C_2 H_2 O_4$



Succinimid $C_2 H_2 O_4$

$C_2 H_2 O_4$
 $C_2 H_2 O_4$
 $C_2 H_2 O_4$

Bildet I in der Lungen- & Nieren-
in Wasser löslich.