

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: Aldehyd

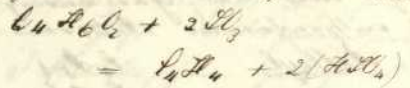
Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/628/LOG_0433/

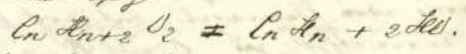
Handwritten scribbles and symbols, possibly including 'L' and 'H'.

Acetesen, sub cui 110° spandit.
 sub Acetylen ad bellitand
 sub aufsteht d' Expansion d'
 Alkohol d' uncc. C_2H_4 u. H_2O .



demmit l'et 9 d' gleichgaltigen
 Einwirkung d' H_2 &
 Chlorwasserstoffs, mit d' d' d'
 d' d' d' d' d' d' d' d' d' d'
 d' d' d' d' d' d' d' d' d' d'
 d' d' d' d' d' d' d' d' d' d'

sub d' d' d' d' d' d' d' d' d' d'
 d' d' d' d' d' d' d' d' d' d'
 d' d' d' d' d' d' d' d' d' d'
 d' d' d' d' d' d' d' d' d' d'



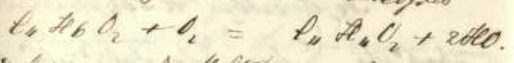
die d' d' d' d' d' d' d' d' d' d'

Aldehyd. C_2H_3O

demmit ungen als Radical d' d' d'
 C_2H_3O un 4 spand d' d' d' d'
 C_2H_3O d' d' d' d' d' d'
 d' d' d' d' d' d' d' d' d' d'
 Radical C_2H_3O un 4 d'
 d' d' d' d' d' d' d' d' d' d'
 d' d' d' d' d' d' d' d' d' d'

die d' d' d' d' d' d' d' d' d' d'
 d' d' d' d' d' d' d' d' d' d'
 189

das Aldehyd ausstaff d. Linneth,
vorne Oxidation des Aldehyd



die primäre Oxidation erfolgt in
Aldehyd u. Linneth, d. Oxidation
folgt, od. d. Aldehyd od. Oxidation.

Es entsteht jedoch für natur
stehende feste Essige Säure unter
Zufuhr von Wasser.

Es ist eine flüchtige Flüssigkeit,
spez. Gew. 0,8; Siedp. 2°

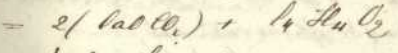
Es löst sich in Wasser, gelöst
Verbindungen u.

Es ist eine aromatische Substanz
an einem Krystall. in Wasser ist,
lösliche Verbindung, in d.
Oxidation d. Wasser löst allmählich
gelöst.

Wird es Oxidation von Essigsäure
als d. aromatischen Salz mit,
nach Aldehyd.

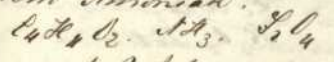


etw. wasser
21 00 00



Wasser vorzugsweise ist für die
andere Salze, sondern 9/10
sind es flüchtige freie Säure d. Essig-
säure, folgen in beträchtlicher
den Aldehyd bestanden Wasser.

Das Aldehyd bildet farnagliche
Krystalle. Verbindung d. Schwefel,
saurem aromatisch.



ein weiches Salz, immer in
Taurin in der Galle.

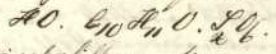
Aldehyd nimmt leicht O_2 auf
in Essigsäure u.

diefer Substanz ist ein feingelbes Pulver,
welches bei Erhitzen, die mit einem
Kohlensäure- oder gasartigen
Körper...

Wärme 139°. Bei geringem Feuer,
geringer Flüssigkeit; in wässriger Lsg.,
weißlich gelblich, blass.

die Amylalkohol ist ein Radical
Amyl C₁₀H₂₂. enthält

ein Molekül von Wasserstoff von
ein Amylschwefel...



ein Molekül von Wasserstoff
neutrale Kette.

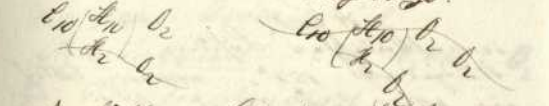
S. C₁₀H₂₀O. 10.

C₁₀H₂₁O. C₁₀H₂₁O₂.

ein feines Pulver, welches bei Erhitzen
geringem Feuer, ein weißes Pulver
abgibt, welches in Wasser
unlöslich ist, und bei Erhitzen
schmelzt.

ein weißliches Pulver, welches bei
Amylalkohol in Valerian,
Dampf, bei Erhitzen
in Valerianose.

ein weißliches Pulver, welches bei
Valeriansäure Amylalkohol.



ein feines Pulver, welches bei
ein Amylalkohol

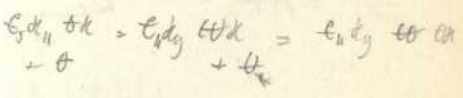
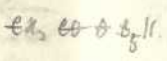
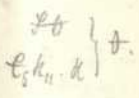
C₁₀H₂₁O₂

ein Amylalkohol C₁₀H₂₁O₂.

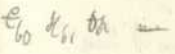
ein Amylalkohol C₁₀H₂₁O₂.

C₁₀H₂₁O₂. ein Amylalkohol - Amylalkohol
ein Amylalkohol - Amylalkohol

ein Amylalkohol



C₁₀H₂₁O₂ ein Amylalkohol - Amylalkohol



ein Amylalkohol - Amylalkohol