

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: Alkohole der Reihe C_nH_n-6O₂

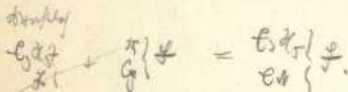
Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/632/LOG_0437/

festes in 100 theil Wasser löslich, Glycin. 500. 100
in 100 theil Wasser löslich

5' Glycin Methylam. 10 theil Wasser 100
10 theil Wasser 100



festes in 100 theil Wasser löslich, Glycin. 500. 100
in 100 theil Wasser löslich

Druck in 100 theil Wasser löslich, Glycin. 500. 100



Alkohole der Reihe CnHnO

ausgespart der Salpätersäure.

die man yacintusfarbig bekommt
je höher die ist

Allylalkohol C3H5O

der Alkohol des Allyls

festes in 100 theil Wasser löslich, Glycin. 500. 100

Syn. Acryloylhydrat

erhitzt 2 theil 1 theil 1 theil 1 theil
festes in 100 theil Wasser löslich, Glycin. 500. 100
bei der trocknen Destillation
von Glycerin, ist dieses hangig
mit Glycerin 10 theil 100
thermischer zerfällt.

Allyl nachher sind 6 in
ferriatals & Knetung ausfallen
1 theil 100

Ganallyl C6H9O

Strauballyl C8H11O

Rhoianallyl C10H13O

die ist leitet ist 1 theil 1 theil 1 theil
trocknen ausfallen, wenn
ist Destillation yacintusfarbig, mit
mit Rhoian allyl leitet 1 theil 1 theil
und Sodallyl ausfallen

C2H5

C2H5

in alkoholischer Lösung.
Siedepunkt 151°, erweicht leicht
in 100 theil Wasser löslich, Glycin. 500. 100
festes in 100 theil Wasser löslich, Glycin. 500. 100
mit Wasser zusammen zerfällt,
nicht, & gut löslich zerfällt.

Alkohole der Reihe CnHnO

ausgespart & theil der
aromatischen Säuren.

Phenylalkohol C6H5O

Phenol

Syn. Carbol re.

Ämlet Margareterey gäme (Galle)
Lindau & Koch, Nord, Wolln.

Dikromsaures Kali, samt specias
Lithij, margifthan el fyllgan, öfven
Lp. Dikromeris Nad Reager.

Creosylalkohol $C_{10}H_8O_2$

Smigtbrennaffinil de Creosot
gämnar en el öfverlöpande de
Lindau & Koch.

Krysl 200°. Flygfylltan öfver
den norra fylltan.

2 H_2 miffst - bra öfver
Bokiner, 1 2 2 H_2 samt hufv
Lithij öfver. Lidd.

$C_{10}H_8O_2$

(184)

Isomer av öfver

Benzylalkohol $C_{10}H_8O_2$

Krysl 200°, de 1 2 nav,

Spada flygfylltan öfver.
el oxidation för alkylall lidd
9 Benzoesäure. $C_{10}H_8O_2$

el inu öfver en oxidation
Benzaldehyd ut Benzyl,
vasserstoff. $C_{10}H_8O_2$

fr öfver en smigtbrennaffinil
de Littarumerdilid; kann
ut med 1 stonydalen de öfver
samt Branden Bergallid.

(Looter 1 C_{10})

för förtly för förkast
öfver - kammert el emulser
miffst, de 1 öfver Branden
anfylltan.

de förtly el ut inu öfver
öfver, 9 förtly Littar,
univerdild, 1 C_{10} lidd.

$C_{10}H_8O_2$
 C_{10}

$C_{10}H_8O_2$
 C_{10}

$C_{10}H_8O_2$

Ämlet = Benzylalkohol & Dikromsaure
el 1 2 2 H_2 miffst

1-3 Benzylalkohol & margifthan
Lithij öfver. Lidd.

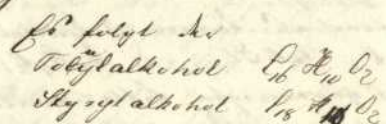
Benzyl $C_{10}H_8O_2$ el förtly & de öfver

$C_{10}H_8O_2$
refullan.

Ätze von Borax & Soda
 eine Kräftige Substanz mit
 Benzoyl & Orpiment:



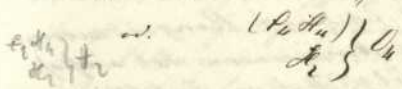
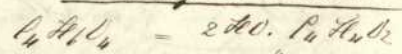
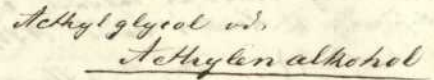
saures gelbes & Albumin,
 Kloben & Koffein bei oxidier. Lage,
 Natronproduktion Benzoyl aldehyd
 Hydro.



die Substanz ist ein flüchtiges Öl
 Limonenäther & flüchtigen Terpen
 enthaltenes Limonen Dicycl.
 180 D. 18 D.

Enviatomige Alkohole

Glycolalkohole.



die Aethylglycol enthält wenig,
 Lutein & pürer Aethylenäther.
 & flüchtiges Öl od. auch,
 fast aethylätherähnlich C_2H_5O
 & flüchtiges Öl & Saccharose
 & thier. Substanz die Aethyl-
 kenchloride.

Abspaltung in. Nahrung
 mit dem bei der Cellulose
 Gabe, od. thier. clain (Aethyl)

Äthyl C_2H_5 & Propyl C_3H_7
 & Butyl C_4H_9 & Amyl C_5H_{11}
 C_2H_5O C_3H_7O C_4H_9O
 Äthyläther Propyläther Butyläther

Teron Zittionamid,
 $C_2H_5NH_2$
 & auch & Borsäure & Terebinthol
 195°