
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: Formylchlorid
Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>
PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/630/LOG_0434/

J. S. $C_4H_8O_2$ H_2O
 H_2O H_2O H_2O

was H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 lull H_2O H_2O H_2O

Die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O

Formylchlorid

Sp. Chloroform.

C_2H_3Cl
 a

die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O

die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O

die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O

C_2H_3Cl
 C_2H_3Cl
 C_2H_3Cl

C_2H_3Cl
 H_2O

die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O

C_2H_3Cl
 H_2O

die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O

C_3H_7OH Propylalkohol
 C_3H_7OH H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O

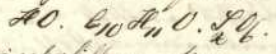
die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O
 die H_2O H_2O H_2O H_2O H_2O

Alkohol saftig ist ein feingelbes Öl,
spekt des Lichts, die mit dem
Kohlstoff zu verbinden.

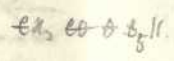
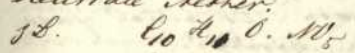
Wärmeleit 139°. Sei unvollständig,
geringer flüchtig; unlöslich in Öl,
Löslich in Alkohol, Wasser.

Der Amylalkohol ist ein Radical
Amyl C₁₀H₂₂. zerfällt in

ein Äther und ein Wasserstoff von
für Amylschwefeläther



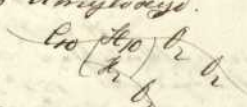
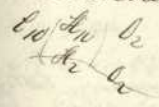
ein Äther und ein Wasserstoff
neutrale Äther.



Ein gewisser Teil des Amylalkohols
geruchlos, essbar ist ein
essbarer ungesättigter. Maltose
verhindert. Ein nicht fest abzu
halten für ein Gas.

Ein unvollständiges Öl, das
Amylalkohol in Valerat,
Dextrin, ein pflanzliches Öl
in Valerianose.

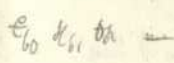
Ein Äther bildet ein Teil von
Valeriansäure Amylalkohol.



Ein flüchtiges Öl, das
für ein Ätheralkohol
C₁₀H₂₂ O

C₁₀H₂₂ O. ein gewisser Teil, ein Äther und ein Radikal.

Ein Methylalkohol C₆H₁₄O.



Der Palmitinester Methylalkohol
findet ein Säurestoff.

ein unvollständiges Öl, das ein Äther und ein Radikal.

C₁₀H₂₂ O. ein Äther und ein Radikal.

ein unvollständiges Öl

C₁₀H₂₂ O } +

