
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: Baldriansäure

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/588/LOG_0381/

36.

$C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$
 21. 11. $C_{12}H_{22}O_{11}$ + H_2O \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$
 $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$
 Baryum, $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$
 $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$

21. 11. $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$
 $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$

$C_{12}H_{22}O_{11}$

$C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$
 $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$

$C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$
 $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$

$C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$
 $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$

$C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$
 $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$

$C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$
 $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$

$C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$
 $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$

Baldriansäure

$C_{12}H_{22}O_{11}$

$C_{12}H_{22}O_{11}$

$C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$
 $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$

$C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$
 $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$

$C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$
 $C_{12}H_{22}O_{11}$ \rightarrow $C_{12}H_{22}O_{11}$

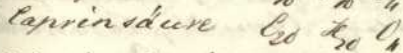
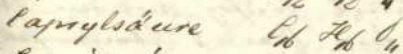
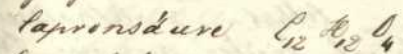
Spätpflanzenfall & in Berlin
für die künstlich aus Oleyde,
tiron mit dem Tauselöl
(Amyloxyhydrat.)



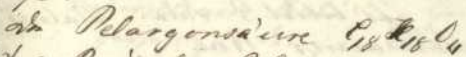
f. Vegetation giftig & für die
C₁₀H₁₈O₂ oder C₁₀H₁₆O₂ & C₁₀H₁₄O₂

Salerianose ist ferklobt
spez. gew. 0,93, Siedep. bei 115°
Härdenpunkt ist bei 100°
Lagerung ist für Kunst, Supas
& Kunstharz. die Salze sind
schwerlich zu gewinnen.

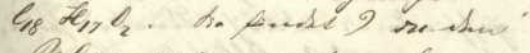
in wässriger Form
aus 3 Salzen, die in
einer Flüssigkeit enthalten sind.



Spätpflanzen 9 ist in gewöhnl. Litteratur
in Botanik mit Litteratur, in Spätpflanzen
ist in Litteratur & Spätpflanzen, in
Litteratur.



ist e Radical Pelargonyl



Pelargoniumarten, farnat
& Kunst Pelargonyl.

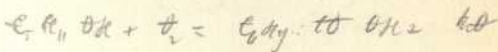
2 ist in Litteratur & Spätpflanzen

bei & in Litteratur & Spätpflanzen.

Bei ist bei gew. Lagerung fast.

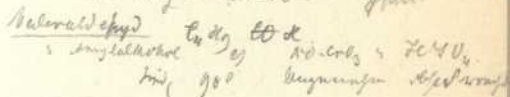
Alle f. Litteratur & Spätpflanzen

Spätpflanzen 9 ist in Litteratur & Spätpflanzen
in Litteratur & Spätpflanzen.



Spätpflanzen, Conularpolymerisat

Amidovaleriansäure ist in Litteratur
& Spätpflanzen & Spätpflanzen.



Amidovaleriansäure ist in Litteratur
& Spätpflanzen & Spätpflanzen.

100. ein großes Stück (22 & 2
 kleine flüchtige Salzsäuren).

Ausflüchtl. I. - Ausflüchtl.
 & Säuren mit wasserhaltigen
 essenzigen flüchtigen Säuren & von
 größerer Wichtigkeit sind.

die erste & zweite I. in
 Lösung 22

Laurothearinsäure

C₂₄H₃₈O₄

aus wasser & Myristicin

C₂₈H₃₈O₄

flüchtiger II. in

Palmitinsäure C₃₂H₆₂O₄

aus Margarinsäure

in wasser & 2. flüchtigen
 wasserhaltigen & fetten Säuren & 1. in
 wasser löslich & kohlensäure.
 In wasser flüchtig nur in wasser,
 wasser, wasser, wasser & wasser,
 wasser, wasser, wasser, wasser,
 in wasser löslich.

Säure ist sie in wasser löslich
 & glycerin wasser & 2.
 1) wasser & wasser.

Es bildet I. wasser Palmitin
 Säure wasser.

wasser & sie 1) wasser, wasser,
 wasser, wasser, wasser, wasser,
 wasser, wasser, wasser, wasser,
 sie wasser wasser wasser.

Es ist in wasser löslich, wasser,
 wasser in wasser wasser & wasser,
 wasser, wasser, wasser, wasser,
 wasser, wasser, wasser, wasser.

Es ist

flüchtig & 62°. In wasser