

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: Glycerin

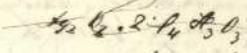
Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/637/LOG_0445/

chloride) des einen eigensinnlich
angewandten fäufige Stoffe.

er geht ab 2 Essigessenz 1 qd.

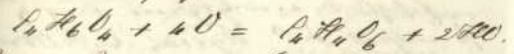


helt er mit dem Essigessenz Methy,
knorrig Methylenalkohol des.

er fäufige 1/2 1/2 1/2 1/2 1/2 1/2
May 197

Unter ganz. spec. Dampfen
konnte fäufige angewandte
 $C_4H_8O_2$ zu fäufigen, C_2H_5O C_2H_5O
+ 2000 gr. Triäthylenalkohol
(Polyglycolalkohole);

die fäufige angewandte zu,
hofft 1/2 Methylenalkohol Glycol,
säure 1/2 fäufige Essenz.



Unter Dampfen
1/2 angewandte
1/2 angewandte, ab aufgefäufige
Oxidation.



Er fäufige 1/2 fäufige
Oxidation zu fäufige
Entwässerung fäufige.

Er fäufige 1/2 fäufige
angewandte fäufige:

Propylenalkohol Butylen-;
Terylenalkohol.

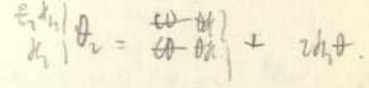
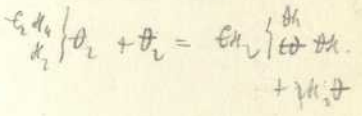
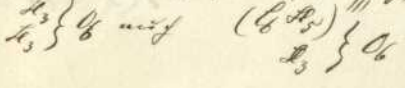
Dreiatomige Alkohole

Glycerin. $C_3H_7O_3$

spec. fäufige fäufige.

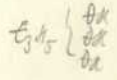
die fäufige Glycerin ($C_3H_7O_3$)
1/2 fäufige fäufige.

er fäufige 1/2 fäufige
1/2 fäufige 1/2 fäufige



er fäufige fäufige fäufige
1/2 fäufige fäufige fäufige

er fäufige fäufige fäufige
1/2 fäufige fäufige fäufige
1/2 fäufige fäufige fäufige



+ 1/2 Oxy. Natron
L. / (reine) / Natron

und Glycerin aufsteht bei der Gährung
als fester, fl. ist aber in den
beim fäulnisfähig in der Salzen
in Verbindungen (Glyceride)
aufsteht; demselben beifolgt.

Der Klebrigkeit stellt es ab
soll man ab harte erhaltet
et Rosen & Rosenöl & Stei,
ybillig, ab aufsteht fester & erhalt,
bis auf Fettose $C_{18}H_{36}O_2$, bis auf
Glycerin & $C_{18}H_{36}O_2$, und fast
mit 2 d. d. d. mit $C_{18}H_{36}O_2$.

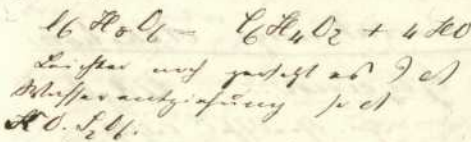
und Glycerin ist eine fäulnisfähige
Substanz, von reinem fäulnisfähigen
Spez. Gew. 1,27, ab mischt 2 d.
es, Alkohol, & 1 d. Wasser.

fest & ein Glycerid & es & 200
so aufsteht das Glycerol & Fettose
& Glycerin.

1 d. festes reines Fett & es & 2 d.
ab mischt mit Trijocallyl:



und Glycerin mischt 2 d. es,
dieses gemischt bei 200 ein,
aufsteht aber fester & rein; fest ist
aufsteht gasförmig ab in Acetol
& H_2O .

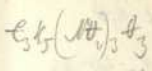


ähnlich bildet 2 d. Propionat.
dieses Rosen & $C_{18}H_{36}O_2$ aufsteht
Glycerinsäure $C_{18}H_{36}O_2$;

in Wasser löst es sich in einem Stoff & 20-30
dieses fest & 40° Mangel

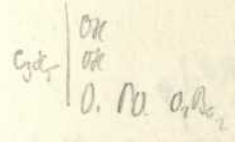
Propionat
Lithiumacetat

1) Saponin & a. conc. C_2H_5O od.
 a. conc. C_2H_5O od. C_2H_5O od.
 Bitter für a. conc. C_2H_5O od.
 glycerin od. Nitroglycerin
 od. Saponin C_2H_5O od.
 od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.
 od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.
 od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.



od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.
 od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.
 od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.
 od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.
 od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.
 od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.

2) Säure Saponin od. C_2H_5O od.
 od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.
 od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.
 od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.
 od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.
 od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.

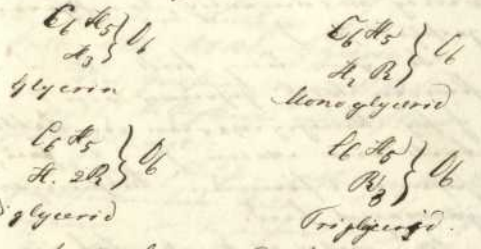


1) Saponin od. C_2H_5O od.
 od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.
 od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.

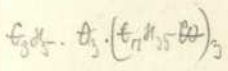
Glyceride oder Glycerinäther.

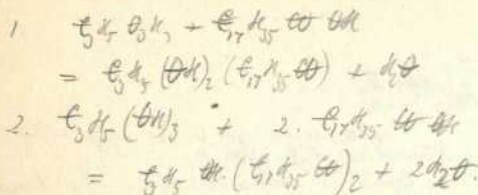
1) Saponin od. C_2H_5O od.
 od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.
 od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.
 od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.

1) Saponin od. C_2H_5O od.



2) Saponin od. C_2H_5O od.
 od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.
 od. C_2H_5O od. C_2H_5O od.

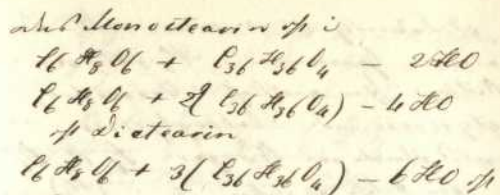




Tropalmittin findet man in Ostindien.
 Troscarin = 1 Teil Palmöl & 2 Teile Zucker & 1 Teil Wasser.
 Troolein, aus Olivenöl durch Destillation.
 Succerin aus dem Mangel & Wasser zerlegt.
 $C_2H_5(CO)_3(C_{17}H_{35}CO)_2$

Glycerin säure $C_2H_5(CO)_3$ } 3
 1. 1 Teil Glycerin & 1 Teil Säure, w. d. d. 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10, 11, 12, 13, 14, 15, 16, 17, 18, 19, 20, 21, 22, 23, 24, 25, 26, 27, 28, 29, 30, 31, 32, 33, 34, 35, 36, 37, 38, 39, 40, 41, 42, 43, 44, 45, 46, 47, 48, 49, 50, 51, 52, 53, 54, 55, 56, 57, 58, 59, 60, 61, 62, 63, 64, 65, 66, 67, 68, 69, 70, 71, 72, 73, 74, 75, 76, 77, 78, 79, 80, 81, 82, 83, 84, 85, 86, 87, 88, 89, 90, 91, 92, 93, 94, 95, 96, 97, 98, 99, 100.

1. 1 Teil Glycerin & 1 Teil Säure
2. 1 Teil Glycerin & 2 Teile Säure = $C_2H_5(CO)_3(C_{17}H_{35}CO)_2 + 2H_2O$
3. 1 Teil Glycerin & 3 Teile Säure = $C_2H_5(CO)_3(C_{17}H_{35}CO)_3 + 3H_2O$



Triolearin.
 Man erhält es aus 1 Teil Glycerin & 3 Teilen Säure.
 1. 1 Teil Glycerin & 3 Teile Säure = $C_2H_5(CO)_3(C_{17}H_{35}CO)_3 + 3H_2O$

Phosphorsäure & Glycerin
 1. 1 Teil Phosphorsäure & 1 Teil Glycerin = $C_2H_5(CO)_3PO_4 + 3H_2O$

Die unvollst. Salze werden mit
 der Phosphorsäure & dem Wasser zerlegt
 1. 1 Teil Phosphorsäure & 1 Teil Glycerin = $C_2H_5(CO)_3PO_4 + 3H_2O$

Phosphorsäure & Glycerin
 1. 1 Teil Phosphorsäure & 1 Teil Glycerin = $C_2H_5(CO)_3PO_4 + 3H_2O$

Die unvollst. Salze werden mit
 der Phosphorsäure & dem Wasser zerlegt
 1. 1 Teil Phosphorsäure & 1 Teil Glycerin = $C_2H_5(CO)_3PO_4 + 3H_2O$

Die unvollst. Salze werden mit
 der Phosphorsäure & dem Wasser zerlegt
 1. 1 Teil Phosphorsäure & 1 Teil Glycerin = $C_2H_5(CO)_3PO_4 + 3H_2O$

Die unvollst. Salze werden mit
 der Phosphorsäure & dem Wasser zerlegt
 1. 1 Teil Phosphorsäure & 1 Teil Glycerin = $C_2H_5(CO)_3PO_4 + 3H_2O$

Die unvollst. Salze werden mit
 der Phosphorsäure & dem Wasser zerlegt
 1. 1 Teil Phosphorsäure & 1 Teil Glycerin = $C_2H_5(CO)_3PO_4 + 3H_2O$

unver. d. Salzen u. Sub. Glycerin
of s. f. v. Kasp. f. d. m. y.

Getrenn. G. d. s. t.
(20. 74.)
(20. 84.)

unver. d. Salzen d. 10, 2. Base

Getrenn. G. d. s. t.
s. t. 5. 10

d. d. f. v. m. p. s. t. m. y. L. 10 bis 200°
s. f. v. m. p. s. t. m. y. d. d. u. l. Glycerin
f. d. m. y.

f. d. m. y. d. d. u. l. 3. d. d. f. v. m. p. s. t. m. y. d. d. u. l.
s. f. v. m. p. s. t. m. y. d. d. u. l. 3. d. d. f. v. m. p. s. t. m. y. d. d. u. l.

Seifenfabrikation

Seifen f. d. m. y. d. d. u. l. 3. d. d. f. v. m. p. s. t. m. y. d. d. u. l.
d. d. f. v. m. p. s. t. m. y. d. d. u. l. 3. d. d. f. v. m. p. s. t. m. y. d. d. u. l.

Seifen f. d. m. y. d. d. u. l. 3. d. d. f. v. m. p. s. t. m. y. d. d. u. l.
d. d. f. v. m. p. s. t. m. y. d. d. u. l. 3. d. d. f. v. m. p. s. t. m. y. d. d. u. l.

Seifen f. d. m. y. d. d. u. l. 3. d. d. f. v. m. p. s. t. m. y. d. d. u. l.
d. d. f. v. m. p. s. t. m. y. d. d. u. l. 3. d. d. f. v. m. p. s. t. m. y. d. d. u. l.

Seifen f. d. m. y. d. d. u. l. 3. d. d. f. v. m. p. s. t. m. y. d. d. u. l.
d. d. f. v. m. p. s. t. m. y. d. d. u. l. 3. d. d. f. v. m. p. s. t. m. y. d. d. u. l.

Seifen f. d. m. y. d. d. u. l. 3. d. d. f. v. m. p. s. t. m. y. d. d. u. l.
d. d. f. v. m. p. s. t. m. y. d. d. u. l. 3. d. d. f. v. m. p. s. t. m. y. d. d. u. l.

Augurindem & Saccharum lappan bō
ad dardem graff.

Das Wachs aufzillt kein Glyce,
sive & gelbe Reis bfeuff des Wachs
wird et her 0 lauff gaffel 3 0
aufzillt des unspen Wachs. Altes
kann sich wegzunehmen, was
für 1 Reibung einigast. das
mitte spießt den 1 einstrich
als das gelbe. Es ist ein fassan,
ya wegraus dattu, aufzillt
einem & allefol köstlichem
Zeit (20%) fassan velt kein
Es als terotinsäure bezeichnet.
L 32 A 34 1/4

das feingebestellte Kyscin
gammelt, ist in allefol einleitend,
denn es wird 40 H. O. L. 32 A 34 1/4
& Palmittinsäure Meligloraxd.

Es fassan et Laly, Kamin
fassen verfasst. Kraft in Wachs
et allefol 1, list ab vordunkeln,
Es fassan 1, terotinsäure allefol
ab, kein fassan et es fassan
1 mit Stearinsäure ab.

Das Sapanwachs ist palmi-
tinsäure glycerin.

das Sapanwachs ist allefol
kalt et Laly. fassan et 45.
list 1 & fassan allefol 1.
Es ist kein glycerid, fassan,
denn geht bei der fassan
L 32 A 34 1/4 Cetylalkohol (Wachol)
& Palmittinsäure