

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/>

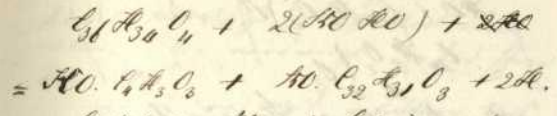
Abschnitt: c. Reihe der aromatischen Säuren

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/595/LOG_0390/

S. von Sphenalgen & Kali aufsteht
Palmitinsäure, Essigsäure.



Wird v. H_2O e) Lösssäure so
aufsteht so wellkürnen, so bildet
9 Säurensäure, die sehr isomer.

Spindel $\approx 44-45^\circ$.

aus Lösssäure Kali st. st.
wird, so bildet sich Spindelkristalle
die sog. Sphenalgen. Löst in H_2O
sich fast völlig. Ebenfalls findet
sich e) e) Lösssäure Kali.

Die unedle Salze & Salze
sind meist in unedleren
Lösungen.

Die Säurensäure spindelt bei $+45^\circ$
wird in 1. in der Luft
Löst sich fast völlig in Spiritus.

Wie in der Luft trocknen
Löss (Kiesel, Löss) aufstehen
(wassrige) Lössen & x. sog.

$C_{32}H_{52}O_{11}$ die Lösssäure.
aus Lösssäure KO aufsteht
gerund. e) Lösssäure Salz.

aus fester flüssiger Masse
in 2. Kristalle hochgelben
Lösssäure $C_{32}H_{52}O_{11}$.

c. Reihe der aromatischen
Säuren.

$C_{10}H_8O_2$
aus wichtigsten flüssigen Masse
in der

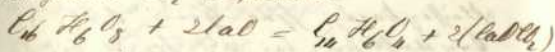
Benzoesäure $C_{10}H_8O_2$

fl. 40. 0. 0.

Die Benzoesäure wird e)
Anticid Benzoyl $C_{10}H_8O_2$ angegeben.

1. Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ bei 121°
Schmelzpunkt 121° & Siedepunkt 249°
in Wasser unlöslich, in Alkohol löslich
bei 100° .

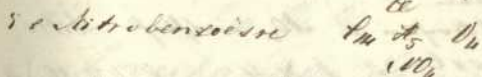
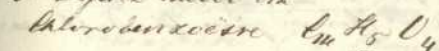
2. Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ aus
Phthalensäure + C_6H_5 Naphthalin
Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ & C_6H_5
bei 100° in Wasser unlöslich



3. Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ aus
Phthalensäure $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2\text{H})_2$ & C_6H_5
Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ & C_6H_5

4. Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ aus
Phthalensäure $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2\text{H})_2$ & C_6H_5
Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ & C_6H_5

5. Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ aus
Phthalensäure $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2\text{H})_2$ & C_6H_5
Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ & C_6H_5



6. Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ aus
Phthalensäure $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2\text{H})_2$ & C_6H_5
Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ & C_6H_5

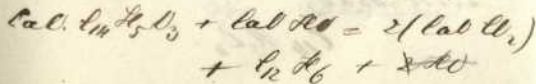
7. Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ aus
Phthalensäure $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2\text{H})_2$ & C_6H_5
Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ & C_6H_5

8. Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ aus
Phthalensäure $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2\text{H})_2$ & C_6H_5
Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ & C_6H_5

9. Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ aus
Phthalensäure $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2\text{H})_2$ & C_6H_5
Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ & C_6H_5

10. Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ aus
Phthalensäure $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2\text{H})_2$ & C_6H_5
Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ & C_6H_5

11. Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ aus
Phthalensäure $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO}_2\text{H})_2$ & C_6H_5
Benzoesäure $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$ & C_6H_5



Benzoesäure - Phenylacetat
 $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_5$
 $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_5$
Phenylacetat
Phenylacetat
Phenylacetat
Phenylacetat

$\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_5$
 $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_5$
Phenylacetat
Phenylacetat

Phenylacetat

$\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_5$

Phenylacetat
Phenylacetat
Phenylacetat
Phenylacetat

$\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_5$
Phenylacetat

frische weisse Nieren für Dampfbad
Salicylsäure $C_{11}H_6O_4$
in Wasser & Benzol löslich
kann als Salz mit dem Natrium
des Spiraea ulmaria.

→ A: ? Salicyl $C_7H_6O_2$
Oxydation enthält CO_2
frische & weisse Nieren
Säure ist Salicylsäure.

als Leimzucker $C_{15}H_{22}O_{11}$
gibt es gewisse Umstände in Wasser
A & bei Salicylsäure unauflöslich.
Nicht als Leimzucker gelöst, sondern
was es aufhalten & Stearin
Perucabalsam.

→ nicht in f.c. Radical
Lignamyl $C_{15}H_{22}O_{11}$ neu.
Nicht flüchtig & unflüchtig
Salicylsäure (1 Moutonstein,
21) $C_{11}H_6O_4$.

Lösliche Säuren.

die gemischten Nieren zerfallen
in 6 Teil, die für saure Salze
bilden, & 1 Teil, die für
bilden und man saffranen Salze
aufhalten. Die & alle Salze bilden
& unauflösliche Nieren mit einem
Reife von Karbonatungen & Salzen
unauflöslich & Salze Nieren
2 Salzen unauflöslich & für alle Salze
bilden.

Oxalsäurereihe. $C_2H_2O_4$

als Oxalsäure $C_2H_2O_4$
Spez. Blausäure

frische weisse Nieren für Dampfbad
bei Chloroaldehyd & Natrium. in
frische weisse Nieren.



Salicylsäure $C_7H_6O_2$ $\left\{ \begin{matrix} \text{th} \\ \text{co} \text{ th} \end{matrix} \right.$
in Wasser & Benzol löslich
in Wasser & Benzol löslich

→ die Nieren & Benzol & Benzol & Benzol & Benzol
 $C_7H_6O_2 + CO_2 = C_7H_6O_3$
in Wasser & Benzol löslich. Säure & Salze
in Wasser & Benzol löslich. Benzol & Benzol

Nitrosaldehydsäure
 $C_7H_6O_3$ $\left\{ \begin{matrix} \text{th} \\ \text{co} \text{ th} \end{matrix} \right.$ in Wasser & Benzol löslich

Salicylsäure (Acetyl) $C_7H_6O_2$ $\left\{ \begin{matrix} \text{th} \\ \text{co} \text{ th} \end{matrix} \right.$
in Wasser & Benzol löslich

Leimzucker $C_{15}H_{22}O_{11}$ $\left\{ \begin{matrix} \text{th} \\ \text{co} \text{ th} \end{matrix} \right.$

in Wasser, Benzol- & Benzol löslich
frische & weisse Nieren & Benzol
in Wasser & Benzol löslich & Benzol & Benzol
Benzol & Benzol löslich
Benzol & Benzol löslich
Benzol & Benzol löslich
Benzol & Benzol löslich
Benzol & Benzol löslich
Benzol & Benzol löslich

Alkohol & Leimzucker $C_{15}H_{22}O_{11}$
in Wasser & Benzol löslich

Ammonium $C_7H_6O_2$ (Benzol löslich, Benzol & Benzol)
Ammonium $C_7H_6O_2$ (Benzol löslich, Benzol & Benzol)
Benzol & Benzol löslich