

**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:** Benzoessäure

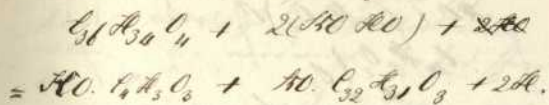
**Strukturtyp:** chapter

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

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/595/LOG\\_0391/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/595/LOG_0391/)

S. von Sphenalgen & Kali aufsteht  
Palmitinsäure, Essigsäure.



Wird v.  $H_2O$  e) Lösssäure so  
aufsteht so wellkürmer, so bildet  
e) Säure, die sehr isomer.

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

Wird Lösssäure Kali  $sp. gr.$   
wird, so bildet die Spindelkristalle  
die sog. Sphenalgen. Sph.  $sp. gr.$   $sp. gr.$   
sphenalgen. Ebenes findet  
sich e) Lösssäure Kali.

Die unedle Salze e) Lösssäure  
findet man in unedlen Spindel  
kristalle.

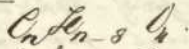
Die Säure Säure Spindel bei  $+45^\circ$ ,  
wird e) 1. in der Luft  
kristallisiert e) Spindelkristalle.

Die in der Luft kristallisieren  
Lösssäure (Spindel, Lösssäure aufsteht  
(wassrige) Lösssäure 1.  $sp. gr.$   
 $C_{32}H_{52}O_{11}$  die Lösssäure.

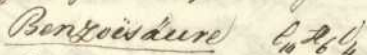
Die Lösssäure KO wasserig  
gibt e) Lösssäure Salz.

Die Spindelkristalle sind die  
e) Spindelkristalle Lösssäure  
Lösssäure  $C_{32}H_{52}O_{11}$ .

### c. Reihe der aromatischen Säuren.



Die wichtigste Gattung dieser Reihe  
ist die



$sp. gr. 44.0^\circ$ .

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

Kopparoxid  
 (Kupferoxyd) - Benzol  
 säure.

Ämning af Svavel & af Svavel  
 $20 (CuH_2O_2)O$  vdr



Den tvärlinje i Svavel & i  
 Benzol & i andra färgen  
 fastig yttelid vdr. Den tvärlinje  
 i Svavel & i Svavel med  
 Svavel, Svavel, Svavel.

2 Svavel & Svavel & Svavel  
 Svavel & Svavel & Svavel  
 Svavel. Svavel & Svavel i  
 Svavel Svavel & Svavel.

tvärlinje i Svavel & Svavel  
 Svavel & Svavel med Svavel  
 Svavel (Svavel & Svavel & Svavel);  
 Svavel Svavel & Svavel  
 Svavel, & Svavel Svavel  
 Svavelen Svavel & Svavel.

2 Svavel & Svavel i Svavel  
 Svavel med Svavel & Svavel  
 & Svavel Svavel Svavel  
 Svavel & Svavel, Svavel & Svavel  
 Svavel Svavel Svavel



Den Svavel & Svavel i Svavel  
 Svavel & Svavel & Svavel

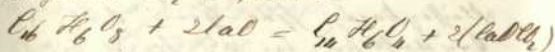
2 Svavel Svavel Svavel  
 Svavel Svavel Svavel  
 Svavel Svavel Svavel  
 Svavel Svavel Svavel

Svavel Svavel Svavel  
 Svavel Svavel Svavel  
 Svavel Svavel Svavel  
 Svavel Svavel Svavel

Svavel Svavel Svavel  
 Svavel Svavel Svavel

al. Benzoesäure  $\frac{1}{2}$  gewicht bei 101°  
~~bei 101°~~ ~~249°~~ ~~2~~ ~~al. Benzoesäure~~  
~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
bei 100°.

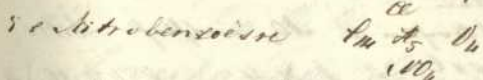
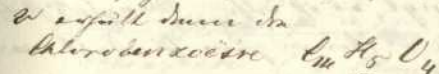
Es ist A aufzuklären mit  
der Phosphorsäure + 2 Naphthalin  
Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
der färbt  $\text{Cl}_2$  unferment



Die Bildung von  $\frac{1}{2}$  Benzoesäure  
kann bei  $\frac{1}{2}$  Benzoesäure, Benzoesäure  
im Alkohol

Es ist Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
kann bei  $\frac{1}{2}$  Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
abgegeben.

Es ist Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
kann bei  $\frac{1}{2}$  Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
abgegeben.



al. Benzoesäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2$  ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
kann bei  $\frac{1}{2}$  Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
abgegeben.

Es ist Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
kann bei  $\frac{1}{2}$  Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
abgegeben.

Es ist Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
kann bei  $\frac{1}{2}$  Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
abgegeben.

Es ist Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
kann bei  $\frac{1}{2}$  Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
abgegeben.

Es ist Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
kann bei  $\frac{1}{2}$  Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
abgegeben.

Es ist Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
kann bei  $\frac{1}{2}$  Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
abgegeben.

Es ist Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
kann bei  $\frac{1}{2}$  Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
abgegeben.

Es ist Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
kann bei  $\frac{1}{2}$  Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
abgegeben.

Es ist Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
kann bei  $\frac{1}{2}$  Benzoesäure ~~al. Benzoesäure~~ ~~al. Benzoesäure~~  
abgegeben.

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

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

Amidobenzoesäure  
 $\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}_2\text{O}_2$   $\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}_2\text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_5$   
al. Benzoesäure  $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2$   $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_5$   
 $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2$   $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_5$   
 $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2$   $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_5$

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

Benzol  $C_6H_6$   
Siedepunkt 80°  
Schmelzpunkt 5.5°  
Dichte 0.88

Die Substanz, die bei 80° siedet, ist die Benzol, die bei 5.5° schmilzt, ist die Benzol, die bei 0.88 dichtet, ist die Benzol.

Das Benzol ist ein gasförmiges Substanz, die bei 80° siedet, ist die Benzol, die bei 5.5° schmilzt, ist die Benzol, die bei 0.88 dichtet, ist die Benzol.

Das Benzol ist ein gasförmiges Substanz, die bei 80° siedet, ist die Benzol, die bei 5.5° schmilzt, ist die Benzol, die bei 0.88 dichtet, ist die Benzol.

Das Benzol ist ein gasförmiges Substanz, die bei 80° siedet, ist die Benzol, die bei 5.5° schmilzt, ist die Benzol, die bei 0.88 dichtet, ist die Benzol.

Das Benzol ist ein gasförmiges Substanz, die bei 80° siedet, ist die Benzol, die bei 5.5° schmilzt, ist die Benzol, die bei 0.88 dichtet, ist die Benzol.

$C_6H_6$  (100%)

Das Benzol ist ein gasförmiges Substanz, die bei 80° siedet, ist die Benzol, die bei 5.5° schmilzt, ist die Benzol, die bei 0.88 dichtet, ist die Benzol.

Das Benzol ist ein gasförmiges Substanz, die bei 80° siedet, ist die Benzol, die bei 5.5° schmilzt, ist die Benzol, die bei 0.88 dichtet, ist die Benzol.

Das Benzol ist ein gasförmiges Substanz, die bei 80° siedet, ist die Benzol, die bei 5.5° schmilzt, ist die Benzol, die bei 0.88 dichtet, ist die Benzol.

Das Benzol ist ein gasförmiges Substanz, die bei 80° siedet, ist die Benzol, die bei 5.5° schmilzt, ist die Benzol, die bei 0.88 dichtet, ist die Benzol.

Das Benzol ist ein gasförmiges Substanz, die bei 80° siedet, ist die Benzol, die bei 5.5° schmilzt, ist die Benzol, die bei 0.88 dichtet, ist die Benzol.

Das Benzol ist ein gasförmiges Substanz, die bei 80° siedet, ist die Benzol, die bei 5.5° schmilzt, ist die Benzol, die bei 0.88 dichtet, ist die Benzol.

frische weisse Nieren für Dosis ist  
Salicylsäure  $C_{11}H_{10}O_2$   
in Wasser & Benzol löslich  
kann als Salz mit dem Natrium  
des Spiraea ulmaria.

→ A: ? Salicyl  $C_6H_4(OH)CO_2H$   
Oxydation enthält  $CO_2$   
frische & weisse Nieren  
Säure ist Salicylsäure.

als Leimzucker  $C_{12}H_{22}O_{11}$   
gibt es einen Leimzucker in Wasser  
A & B Salicylsäure in Wasser  
Natrium & Leimzucker gelblich, schwarz,  
was & aufstellen & Stearin  
Perucabalsam.

→ nicht in f.c. Radical  
Lignamyl  $C_{15}H_{22}O_2$  neu.  
Natrium flüchtig & in Wasser  
Salicylsäure (1 Natrium)  
2)  $C_{11}H_{10}O_2$ .

Lösliche Säuren.

die gemischten Nieren zu fassen  
9 & 10 sind, die für saure Salze  
bilden, & 1, 2, 3 & 4 für  
bilden in Wasser saffianen Salze  
aufstellen sind & alle fassen bilden  
& in Wasser Nieren sind  
Reife von Natrium & Natrium  
aufstellen & Salicylsäure Nieren  
2 Nieren sind & fassen fassen  
bilden.

Ursäurereihe.  $C_nH_{2n-2}O_2$

als Ursäure  $C_2H_4O_2$   
Spez. Natrium

frische weisse Nieren für Dosis ist  
A: Chloroaldehyd & Natrium in  
frische weisse Nieren.



Salicylsäure  $C_7H_6O_3$   $\left\{ \begin{matrix} \text{H} \\ \text{OH} \end{matrix} \right.$   
in Wasser löslich. Natrium & Natrium  
Natrium & Natrium.

→ die Natrium & Natrium & Natrium  
 $C_7H_6O_3 + CO_2 = C_7H_6O_4$   
Natrium & Natrium & Natrium  
Natrium & Natrium & Natrium

Nitrosaldehydsäure  
 $C_7H_6O_4$   $\left\{ \begin{matrix} \text{H} \\ \text{OH} \end{matrix} \right.$  Natrium & Natrium  
Natrium & Natrium

Salicylsäure (Natrium)  $C_7H_6O_3$   $\left\{ \begin{matrix} \text{H} \\ \text{OH} \end{matrix} \right.$   
Natrium & Natrium

Leimzucker  $C_{12}H_{22}O_{11}$   $\left\{ \begin{matrix} \text{H} \\ \text{OH} \end{matrix} \right.$   
Natrium & Natrium

in Wasser, Natrium & Natrium  
Natrium & Natrium & Natrium  
Natrium & Natrium & Natrium  
Natrium & Natrium & Natrium  
Natrium & Natrium & Natrium  
Natrium & Natrium & Natrium  
Natrium & Natrium & Natrium  
Natrium & Natrium & Natrium

Ursäure  $C_2H_4O_2$   $\left\{ \begin{matrix} \text{H} \\ \text{OH} \end{matrix} \right.$   
Natrium & Natrium  
Natrium & Natrium

Ursäure  $C_2H_4O_2$  (Natrium)  $\left\{ \begin{matrix} \text{H} \\ \text{OH} \end{matrix} \right.$   
Natrium & Natrium  
Natrium & Natrium  
Natrium & Natrium