

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: Salicylige Säure

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/599/LOG_0392/

für ein saures Natrium für Baifu ist
Salicylige Säure $C_{11}H_{10}O_4$
in Wasser & Berquever. Zerstört
kannst du das mit dem Natrium
des Spiritus ulmaria.

... Salicyl ...
Oxydation enthält $C_{11}H_{10}O_4$
für die & beiden isomere
Säure ist Salicyl.

als Limonsäure $C_{15}H_{22}O_4$
gekühlt gerann / zerfällt in $C_{11}H_{10}O_4$
& 2 der sauren Säuren.
Nicht als Limonsäure gef. ist für
was 6 aufstellen & Storacifur
Perucabalsam.

... in der Radical
Lymanol $C_{15}H_{22}O_4$ an.
Nicht flüchtig & zerfällt an
Salicyl (2 Moleküle,
31) $C_{11}H_{10}O_4$.

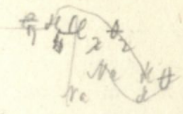
Louebasische Säuren.

Die gemischten Natrium zerfallen
96 ccl mit, koch sie saure Salze
bilden, & 2 ccl c für saure
bilden in sauren sauren Salzen
aufstellen sind & Alkylsalze bilden
& sauren Natrium mit einer
Baifu von Verbindungen & sauren
mitraut & sauren Natrium
& sauren sauren, sauren Salzen
bilden.

Oxalsäurereihe. $C_2H_2O_4$

als Oxalsäure $C_2H_2O_4$
Syn. Bleisäure

... ymn. Benzoesäure
Chloraldehyd & Natrium, in
fröh. mäßigst kochend.



Salicylsäure $C_7H_6O_3$ $C_7H_6O_4$
... Montegrenell Gault...
... & ...

... & ...
... & ...
... & ...

Nitrosalicylsäure $C_7H_6O_4$ $C_7H_6O_5$
Salicylige Säure (Acetyl) $C_9H_8O_4$ $C_9H_8O_5$
... & ...

Limonsäure $C_{15}H_{22}O_4$ $C_{15}H_{22}O_5$

... & ...
... & ...
... & ...
... & ...

Lycol & Lymanol $C_7H_6O_3$ $C_7H_6O_4$

... & ...
Cumarin $C_9H_6O_2$ (Vanillin, Rosin &
... & ...
... & ...