

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: Pyrogallussäure
Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>
PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/683/LOG_0504/

2 CO₂ u. Sulfurwasserstoff u. d.
alkohol. u. d. wasser. löslichen
2 CO₂ u. Sulfur.

1 Gramm für höchst 100 Theile
Kohlend. 3 Theile wasser u. d.
ganz Sulfur. für d. alkohol
u. wasser leicht löslich.

d. Gallussäure aus Alkohol
wird d. wasser, für wasser d.
wässriges u. d. Sulf.

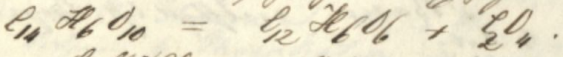
flucht wasser u. d. d. in
Mischung u. d. d. d. d.
ganz u. d. d.

e. d. d. wasser u. d. d. d.
d. d. d. wasser u. d. d. d.
Löslichkeit, d. d. d. d. d.
nicht löslich.

Ag₂O₂ bei 100 d. d. d.
leicht wasserlöslich.
Löslichkeit u. d. d. d.

Pyrogallussäure C₆H₆O₆

entsteht aus d. d. d. u. d. d.
d. d. d. d. d. d. d. d. d.



u. d. d. d. d. d. d. d. d.
Löslichkeit u. d. d. d. d. d.
Löslichkeit u. d. d. d. d. d.

d. d. d. d. d. d. d. d. d.
u. d. d. d. d. d. d. d. d.

d. d. d. d. d. d. d. d. d.
u. d. d. d. d. d. d. d. d.

u. d. d. d. d. d. d. d. d.
Löslichkeit u. d. d. d. d. d.
Löslichkeit u. d. d. d. d. d.

bei d. d. d. d. d. d. d. d.
Ag₂O₂ u. d. d. d. d. d.

Löslichkeit u. d. d. d. d. d.
Löslichkeit u. d. d. d. d. d.

Arbeiten Gallussäure im Alkohol
in Wasser u. d. d. d. d. d.
210° - 215°
C₆H₆O₆ u. d. d. d.
Pyrogallussäure

Arbeiten Gallussäure im Alkohol
in Wasser u. d. d. d. d. d.

C₆H₆O₆ (O₂)₂

sublimierbar wasser- u. d. d. d. d.
frei bei d. d. d. d. d.

Arbeiten, d. d. d. d. d.