

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: Salpetrigsaures Äthyloxyd

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/623/LOG_0425/

Wärme um 45° unterworfen
als ein Stein wird kann sie
aufbewahrt sein.

Es bilden 9 Teile N. Salpêtre
der freien Säure d. Alkali.

Salpetersaure Stickoxyde

Es ist eine saure, brennende,
Wärme um 10° beim Sieden &
Alkali sehr officinell.

Es fällt ab bei d. Abdampfen
von Alkali d. N₂, wobei d.
Stechgas, N₂ bilden, da d.
sich verbindet d. 1/2 H₂ O. N₂
wasserigen.

(Spiritus nitri dulcis).

Es ist eine saure, brennende,
wasserigen flüssig.

Es ist vor d. Sieden gelung ab
d. Salpetersaure Stickoxyde

darzustellen & zuerst bei
Mäßigkeit d. Alkali mit
Zinnstaub, N₂.

Wärme bei 85°.

d. Säure, Siedels durch
tönen d. kalten Saft. Es ist
leicht d. Abdampfen, kann
d. gelben Saft. Es ist
sehr saure d. Salz d. Wasser,
flüchtig, Alkali d. Alkali.

Bei Sieden d. Salz mit
sehr eine unvollständige Ver-
bindung der Borax man
bei 100°.

d. Mächtig d. Salz aufsteht
d. Sieden d. Salzwasser
d. Alkali. Alkali,
Wärme um 120°.

Stickoxyde N₂O
d. 1/2 N₂

Es ist eine saure, brennende, N₂ mit abgekühltem Alkali
1/2 N₂ & fälle es fälle d. 1/2 N₂ d. 10 Teile N₂ - Alkali

Es ist eine saure, brennende, N₂O

N₂O
d. 1/2 N₂

Festheit, ungenügend
1,132 g pro Liter d. 0°
d. 100 Wasser d. 1/2 N₂ d. 85° d. 1/2 N₂

N₂O
d. 1/2 N₂

Es ist eine saure, brennende, N₂O
Alkali d. Borax.

N₂O
d. 1/2 N₂