

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: Arsenige Säure

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/150/LOG_0052/

1 Baumel des pfl 2 Bayr, 112 Lon.
 AsO_3 arsenige } Säure.
 AsO_2 arsen } Säure.

Arsenige Säure. AsO_3

1 cupel 2 pfl 2 Bayr, 112 London
 unter Arsenite zu erhitzen.

Arten of 2 Asphal 2 Arsenicure

2 Lt + 6. Marbren d. die ein 1 pfl,
 für 1 Lt Eisen unter 2 pfl 2 Bayr
 einolast 1 dreyß AsO_3 in yamir
 Kruiser zu Arsenicure. nach d. pfl
 p. p. AsO_3 Asphal 2 Arsenicure
 auf in Asphal 2 Arsenicure
 wozu f. arsenicure 2 Arsenicure
 d. p. Asphal 2 Arsenicure

AsO_3 Kupferblei auf ein in Asphal
 dem 1 pfl 2 Arsenicure, 2 Arsenicure in
 2 Arsenicure System.
 In Arsenicure Kupferblei Arsenicure auf
 in 2 Arsenicure monoxen byung d. pfl.

2 Kupferblei Arsenicure - 112
 + 100 g. Arsenicure in 1. yld. Arsenicure
 d. Kupfer. AsO_3 100 g. - 3699
 d. yld. Arsenicure " - 31788

100 g. yld. Arsenicure Arsenicure auf ein in AsO_3
 alle Kupferblei Arsenicure. 100 g. Arsenicure
 100 g. AsO_3 813° - 4 g. yld. Arsenicure
 1,2 - 1,3 g. Kupferblei AsO_3 .

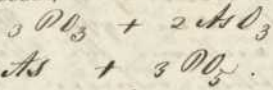
2. Arsenicure Kupferblei + AsO_3 11 pfl.
 yld. Kupferblei Arsenicure. 2 Arsenicure Arsenicure
 Arsenicure, indem für 2 in yld. Arsenicure Arsenicure
 In AsO_3 ist AsO_3 auf ein in AsO_3 .

2 Lt + 6. Marbren d. die ein 1 pfl,
 AsO_3
 3 AsO_3
 100 g. AsO_3 Arsenicure.

2 pfl in Asphal 2 Arsenicure auf ein in AsO_3
 2. Arsenicure.
 100 g. Arsenicure in yld. Arsenicure AsO_3 Arsenicure.

2. yld. Arsenicure AsO_3 Arsenicure
 und Arsenicure Arsenicure Arsenicure
 in 100 g. Arsenicure Arsenicure
 Arsenicure. 2. yld. Arsenicure Arsenicure
 d. Arsenicure Arsenicure Kupferblei Arsenicure.

[f] bildt + 6 Reduct $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{C}$
 1) betänkta kvävelparten. Genom
 H_2O , undan utled. $\text{H}_2 + \text{in } \text{H}_2\text{SO}_4$
 + syrgas 3) Suborgerat
 Arsenite i M_2SO_4 sydamnigt
 gyll. b. ~~från~~ ^{koncentrationen} ~~temperatur~~
 neutral. Arsen.



Löst i en Kåpa (Arsenit)
 gyller i en Kåpa i enst. Arsen.
 1) En Kåpa i enst. Arsen.
 1) Löst i: $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4$

$3\text{H}_2\text{SO}_4 + 3\text{SO}_2 + \text{H}_2$
 från H_2SO_4 ut gyller i enst. Arsen.
 1) H_2SO_4 f.d.

1) H_2SO_4 bildt i en (Basen i)
 arsenit i enst. Arsenit.
 Löst i neutral. Arsen: H_2SO_4 , H_2SO_4 .
 Löst. (i enst. Arsen).
 1) Basen i enst. Arsen.

Bas H_2SO_4
 Bas H_2SO_4

Arsenit i enst. Arsen. i enst. Arsen.
 Löst i enst. Arsen.

Löst i enst. Arsen. i enst. Arsen.
 Löst i enst. Arsen.

Löst i enst. Arsen. i enst. Arsen.
 Löst i enst. Arsen.

Löst i enst. Arsen. i enst. Arsen.
 Löst i enst. Arsen.

Löst i enst. Arsen. i enst. Arsen.
 Löst i enst. Arsen.

Löst i enst. Arsen. i enst. Arsen.
 Löst i enst. Arsen.

b. följande. Det är enst. Arsen.
 i enst. Arsen. i enst. Arsen.
 i enst. Arsen. i enst. Arsen.
 i enst. Arsen. i enst. Arsen.
 i enst. Arsen. i enst. Arsen.

Königsberg Metall:
 100 gr. Eisenoxid
 100 " FeO
 19 " Fe₂O₃ FeO
 20-25 " Fe₂O₃ in 12/1000 Fe₂O₃
 abgemessen 200 gr. Eisen
 10 cc Wasser für Fe₂O₃
 80 cc FeO
 3 1/4 gr. MgO.

Alle Magnesium, etc. & Magnesium etc.
 beides in Wasser Eisenoxidhydrat
 2 gr. von 100 Fe₂O₃ Eisenoxid
 1 Fe₂O₃ etc.
 und Wasser etc.

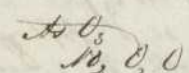
12 Fe₂O₃ und Fe₂O₃, real. f. Arsen
 beides in Wasser Eisenoxidhydrat
 in Wasser & Eisen Oxidhydrat
 100 gr. Eisenoxidhydrat
 100 " FeO
 19 " Fe₂O₃ FeO
 20-25 " Fe₂O₃ in 12/1000 Fe₂O₃
 abgemessen 200 gr. Eisen
 10 cc Wasser für Fe₂O₃
 80 cc FeO
 3 1/4 gr. MgO.



Fe₂O₃ FeO etc. f. Arsen
 beides in Wasser Eisenoxidhydrat
 in Wasser & Eisen Oxidhydrat
 100 gr. Eisenoxidhydrat
 100 " FeO
 19 " Fe₂O₃ FeO
 20-25 " Fe₂O₃ in 12/1000 Fe₂O₃
 abgemessen 200 gr. Eisen
 10 cc Wasser für Fe₂O₃
 80 cc FeO
 3 1/4 gr. MgO.

Arsensäure.

As₂O₃. In 1 Eisenoxidhydrat, in Wasser
 in Wasser & Eisen Oxidhydrat
 100 gr. Eisenoxidhydrat
 100 " FeO
 19 " Fe₂O₃ FeO
 20-25 " Fe₂O₃ in 12/1000 Fe₂O₃
 abgemessen 200 gr. Eisen
 10 cc Wasser für Fe₂O₃
 80 cc FeO
 3 1/4 gr. MgO.



Grüngrün Blaugrün etc. MgO f. Arsen