

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: Antimonsulfür

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/501/LOG_0314/

die Zinkoxyd & ein bledel fofan
empfangt durch offnen, das Z^{2} kauen

Algarothpulver fofes hucvandenung
fund. z^{2} z^{2} z^{2} (z^{2} z^{2} z^{2})

z. b. die in concub. All, wird in
f. Lofung & es z^{2} z^{2} z^{2} , z^{2}
z. b. die in concub. z^{2} z^{2} z^{2}
kauen durch offnen empfangt z^{2} .

die bledel fof & in concub.
chlorid & fofes & kofanden z^{2}
, z^{2} z^{2} z^{2} z^{2} z^{2} ,
monocycl z^{2} .

die in concub. z^{2} z^{2} z^{2}
kauen & chlorid z^{2}

Antimonchlorid z^{2} z^{2}

bledel & kauen z^{2} z^{2} z^{2}
Antimon's in concub. z^{2} z^{2}
chlorid. fofes & fofanden
chlorid & fofes z^{2}
kauen & fofes z^{2} .

Antimonpulver. z^{2} z^{2}

kauen in concub. z^{2}
grauspessglary z^{2} z^{2}
fofes z^{2} z^{2} z^{2} z^{2} ,
empfangt.

kauen in concub. z^{2} z^{2}
grauspessglary z^{2} z^{2}
fofes z^{2} z^{2} z^{2} z^{2} ,
empfangt.

die fofes z^{2} z^{2} z^{2}
kauen, die z^{2} z^{2} z^{2}
kauen in concub. z^{2} z^{2} z^{2} .

die fofes z^{2} z^{2} z^{2}
kauen in concub. z^{2} z^{2} z^{2} ,
empfangt.

die z^{2} z^{2} z^{2} z^{2} z^{2} ,
sauer & bledel z^{2} z^{2} z^{2}
& z^{2} , z^{2} , z^{2} , z^{2} z^{2} z^{2} ,
empfangt.

die bledel z^{2} z^{2} z^{2} . z^{2} z^{2} z^{2}
empfangt.

Wolfe Sulfoalge des Antimon
in der Form eines als Antimonolatum
bezeichneten.

des Sulfoalge des Kalium's, Antimon,
und Antimonium sind die Stoffe,
woraus man ein zu großes Antimon
spritzt von Sb_2S_3 erfinden ist.

Die folgenden sind Sb_2O_3 und
 Sb_2S_3 auf die man von gewöhnlich
des Antimon oxyd, Sb sulfid, die
s. Mineralwasser des Lyoffen.

Sb_2S_3 Sb_2O_3

Sb_2S_3 Sb_2S_3

es ist 9 in folgenden 10, davon
bestehen für die 9 Sb_2S_3 und, als
unverfälscht bräunliches Pulver.

des Kernes 2 1/2, wofür
Nag esullen erweisen.

für Hartweinessen von einem
mit Sb_2S_3 und Sb_2O_3 in einem
verfälschten Antimonpulver ist 1/2
Antimon glasig.

Antimonoxiden ist ebenfalls
ein solches Hartweinessen.

Antimonoxiden ist Antimon,
oxyd mit Antimon sulfid vermischt.
Möglicherweise ist es von Sb_2S_3
mit 2000. 200.

das 10. Antimonpulver glasig
ist 1/2 Sb_2S_3 + 2 Sb_2O_3 .
als es ist das Antimon Hartweinessen.
1) Sb_2S_3 .

für das Hartweinessen des Kernes
2 1/2 1/2 1/2 1/2 Hartweinessen.

ist 2 1/2 1/2 1/2 1/2 1/2
Liquor Kermes 2 Sb_2S_3 + Sb_2O_3 .

1) Kermes Antimon 1/2
Hartweinessen 2 1/2 1/2 1/2 1/2
ist Sb_2S_3 und Hartweinessen

Arztstoffung. dieses Agdrat löst
sich nicht in kochendem Al, löst
in Am S.

1) 1) fassförmig die Chloride und
Al aufstell wenn es als Stein vom
großem Kradstoffung.

Antimonarsenpulver. L L₃.

Das Antimonarsenpulver kann nicht
mit kochendem Wasser zerfallen.
Es ist von feiner Natur, ist
9) sehr leicht bei Gegenwart d.
Basen.

zufest es zerfällt Al, L₃ zu
L L₃. 3 L

Stück Lollan d. Al L₃ und Al
Es ist von der Natur des
wenn Goldsprafel.

Aus diesem stellt man Gold,
Sprafel der mit dem py. Schippe
man bei Stück Lollan und in Wasser.

Stück L L₃ + 18 aq.

3 L₃

zufest des Schwefelnatrium
mischung stark, so wird es
selbst zerfällt.
des Goldschmelze & Salzen,
kann zerfallen.

Antimonwasserstoff. Al L₃.

Man lässt gold ob ungenügend
Kraft, gewöhnlich bekannt ist mit
des dem Al L₃ aufzusuchen.

so ist ein Gold, aufgestellt
Kraften d. Antimonwasserstoff
bindungen d. Al von Antimon
nasens.

L L₃
Al L₃ 3 L L₃ L L₃ 3 L L₃
L L₃