

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: Arsensulfide

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/154/LOG_0054/

Wird As_2 u. S_2 zerlegt in As_2

o As_2

$As_2 O_3$

$S_2 O_4$

etw. As₂ für sich
zerlegt zerfällt
in As_2 u. O_2

= $As_2 + 2S_2$

Wird f. freigesetzt in As_2 O zerlegt
zerfällt für Ruhenessig von Grotian
g. anspalten u. Anstufungsbau.
d. Anstufen u. As_2 / n.
75% As_2 (25% As_2 zerfällt) zerlegt
zerlegt zerfällt zerlegt zerlegt.

4. Anstufen u. zerlegt zerlegt.
d. Anstufen zerlegt zerlegt zerlegt
zerlegt zerlegt zerlegt.

Arsen u. S.

As₂ S₂ zerlegt zerlegt zerlegt.

As₂ S₂ zerlegt zerlegt zerlegt.

Wird von Anstufen u. zerlegt zerlegt
f. zerlegt zerlegt zerlegt zerlegt
zerlegt zerlegt zerlegt zerlegt
zerlegt zerlegt zerlegt zerlegt.

$As_2 S_2$

$As_2 S_2$

$As_2 S_2$

= $4 As_2 + 2 S_2$

As₂ Sulfid zerlegt zerlegt zerlegt
zerlegt zerlegt zerlegt zerlegt
zerlegt zerlegt zerlegt zerlegt
zerlegt zerlegt zerlegt zerlegt.

Arsen zerlegt

zerlegt zerlegt zerlegt zerlegt.

As_2

Wird von Anstufen u. zerlegt zerlegt
zerlegt zerlegt zerlegt zerlegt.

Wird zerlegt zerlegt zerlegt zerlegt
zerlegt zerlegt zerlegt zerlegt
zerlegt zerlegt zerlegt zerlegt.

f. zerlegt zerlegt zerlegt: $2 As_2 + 1 S_2$

= $2 As_2 + 3 S_2$

