
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: Reaktionen der Ammoniumverbindungen

Strukturtyp: chapter

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

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/299/LOG_0138/

ganz. Schwefelmetall & lösen.

in warm. wäss. & kochendem v.
Metallen Auflösung:

1) lösen in wäss. H_2S wäss.
e) H_2S gelöst sein werden.
Lösung: Ba , Ca , Sr .

2) lösen in wäss. H_2S wäss.
wäss. Lösung wäss. gelöst werden
wäss. gelöst v.

Ca , Mg , Al , Zn , Fe , Ni , Co , Mn , Pb

3) lösen in wäss. H_2S wäss.
wäss. Lösung wäss. gelöst werden
Lösung: Ba , Ca .

4) lösen in wäss. H_2S wäss.
wäss. Lösung wäss. gelöst werden
Lösung: Mg , Al , Zn .

5) lösen in wäss. H_2S wäss.
wäss. Lösung wäss. gelöst werden
Lösung: Fe , Ni , Co .

Reaktionen des Ammoniums

Ammoniumverbindungen

Alle Kali bildet NH_4^+
Magnesium, Aluminium,
Schwefelsäure, Phosphorsäure & H_2PO_4^-
 H_2PO_4^- & H_2PO_3^- bilden
e) NH_4^+ ist e) NH_4^+
gibt e) NH_4^+ .

Alle Ammoniumverbindungen
verbindungen werden e) NH_4^+
verbindungen:

1) lösen. wäss. Lösung für NH_4^+
als NH_4^+ :
 NH_4^+ , NH_4^+

2) wäss. Lösung für NH_4^+
Lösung & wäss. NH_4^+
 NH_4^+ .

oder auch
 3) erweisen für ein festes Salz
 selbst, geben $\frac{1}{2}$ in $\frac{1}{2}$ Dicksilber
 der beim Anionischem Spalt
 für Phosphorsalz.

Sie d. ston. nachst. gilt mit
 Kalkstein CaCO_3 (od. CaO)
 verfest von Kalisalz (resp. K_2CO_3)
 „ K_2SO_4 od. $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_8$ „ K_2O .

Man kann auch kohlige
 ein and. Salz d. sp. Salmiak,
 geistlich d. giftigste Kalkstein
 ist d. kohlige, so gut bei
 Spalt u. $32, 3\%$ ston.
 ~ spec. Grav. = 0,8750.

trifft e. y. d. aben aus
 guten Wasser Leuchtende st. K_2CO_3
 d. erwas b. gasöf. Säurearten
 flüchtigen Säure für ein
 Essigsäure, H_2O , H_2CO_3
 bildet sich dabei auch ein
 ston. d.
 „ K_2CO_3

Salmiak Spalt.
 Reaction wird b. d. Salmiak
 Spalt ston.

Bringt d. ein erwas
 ston. mit CaCO_3 u. man
 theils Lösung für, für
 Spalt eine trübliche giftige
 Lösung.

bei d. Hydrogenschwefel
 einfranz. d. d. Man,
 gasöf. Schwefel auch b. d.
 Lotz
 Reactionen e. abt. d.
 auffindlich.