

	Seite
§. 4. Silberchlorür, $\text{Ag}_2\text{Cl}$ . . . . .	606
1. Bildungsweisen . . . . .	606
2. Verhalten zu Ammoniak und Natriumthiosulfat . . . . .	607
§. 5. Silberoxyd, $\text{Ag}_2\text{O}$ . . . . .	607
1. Darstellung . . . . .	607
2. Verhalten des Silberoxyds . . . . .	607
§. 6. Silbersuperoxyd, $\text{Ag}_2\text{O}_2$ . . . . .	609
Bildungsweisen . . . . .	609
§. 7. Silberchlorid, $\text{AgCl}$ . . . . .	609
1. Bildungsweisen . . . . .	609
2. Eigenschaften des Chlorsilbers. Photographische Versuche . . . . .	609
§. 8. Bromsilber, $\text{AgBr}$ . . . . .	612
1. Bildung . . . . .	612
2. Eigenschaften . . . . .	612
§. 9. Jodsilber, $\text{AgJ}$ . . . . .	612
1. Bildung . . . . .	612
2. Eigenschaften . . . . .	613
§. 10. Schwefelsilber, $\text{Ag}_2\text{S}$ . . . . .	613
1. Bildung . . . . .	613
2. Eigenschaften . . . . .	613
§. 11. Salpetersaures Silber, $\text{AgNO}_3$ . . . . .	614
1. Darstellung . . . . .	614
2. Eigenschaften . . . . .	614
Titrirung mit Silberlösung . . . . .	615
§. 12. Schwefelsaures Silber, $\text{Ag}_2\text{SO}_4$ . . . . .	615
§. 13. Phosphorsaures Silber, $\text{Ag}_3\text{PO}_4$ . . . . .	615
§. 14. Kohlensaures Silber, $\text{Ag}_2\text{CO}_3$ . . . . .	616
§. 15. Reactionen der löslichen Silbersalze . . . . .	616
Eisen . . . . .	617
§. 1. Abscheidung des Metalls aus seinen Verbindungen . . . . .	617
1. Durch Reduction von Eisenoxyd mittelst Wasserstoff . . . . .	617
2. Durch Reduction von Eisenchlorür mittelst Wasserstoff . . . . .	619
3. Durch Erhitzen von oxalsaurem Eisenoxydul . . . . .	619
4. Durch Elektrolyse von Eisensalzen . . . . .	619
§. 2. Verhalten des Eisens zu Sauerstoff . . . . .	620
1. Pyrophorisches Eisen . . . . .	620
2. Verbrennung von Eisen im Sauerstoffgas resp. im Sauerstoff- gebläse . . . . .	620
3. Verbrennung von Eisenfeile . . . . .	620
4. Eisenpulver und Kaliumchlorat . . . . .	620
5. Eisen-Schiesspulver . . . . .	620
6. Zersetzung des Wasserdampfes durch glühendes Eisen . . . . .	620
§. 3. Eisenoxydul und -hydroxydul, $\text{FeO}$ und $\text{Fe(OH)}_2$ . . . . .	620
1. Bildung von Eisenoxydul . . . . .	620
2. Bildung von Eisenhydroxyl . . . . .	620
§. 4. Eisenchlorür, $\text{FeCl}_2$ . . . . .	622
§. 5. Eisenbromür, $\text{FeBr}_2$ . . . . .	622
Bildungsweisen . . . . .	622
§. 6. Eisenjodür, $\text{FeJ}_2$ . . . . .	622
Bildungsweise . . . . .	622
§. 7. Eisensulfür, $\text{FeS}$ . . . . .	622
1. Bildungsweisen . . . . .	622
2. Eigenschaften . . . . .	623