

	Seite
§. 8. Salpetersaures Eisenoxydul, $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$	623
1. Bildung	623
2. Zersetzung der Lösung beim Erhitzen	624
§. 9. Schwefelsaures Eisenoxydul, FeSO_4	624
1. Bildungsweisen	624
2. Verhalten an der Luft	625
3. Wasserfreies Eisenoxydulsulfat	625
4. Wasserärmer ^e Sulfate	625
5. Die Absorptionsfähigkeit der Eisensulfatlösung für Stickoxyd	625
§. 10. Reactionen der Eisenoxydulsalze	625
§. 11. Eisenoxyd und -hydroxyd, Fe_2O_3 und $\text{Fe}_2(\text{OH})_6$	626
1. Bildungsweisen des Eisenoxyds	626
2. Eigenschaften des Eisenoxyds	626
3. Eisenhydroxyd	626
§. 12. Eisenchlorid, Fe_2Cl_6	627
1. Bildung des wasserfreien Chlorids	627
2. Wasserhaltiges Eisenchlorid	628
3. Reduction des Eisenchlorids zu -chlorür	628
4. Oxychloride des Eisens	629
§. 13. Eisenjodid, Fe_2J_6	629
§. 14. Salpetersaures Eisenoxyd, $\text{Fe}_2(\text{NO}_3)_6$	629
§. 15. Reactionen der Eisenoxydsalze	629
§. 16. Eisensäure	630
§. 17. Eisencyanverbindungen	630
1. Ferrocyanüre. Bildungsweise	630
2. Ferrocyanwasserstoffsäure	631
3. Lösliche Ferrocyanüre und Eisenoxydulsalzlösung	631
4. Lösliche Ferrocyanüre und Eisenoxydsalzlösungen	633
5. Reactionen der Ferrocyanüre	633
6. Ferridcyanüre	633
7. Nitroprussidverbindungen	634
Kobalt	635
§. 1. Abscheidung des Metalls	635
1. Durch Reduction des Oxyduls mittelst Wasserstoff	635
2. Durch Reduction des Chlorürs	635
3. Ausfällung des Metalls aus seinen Lösungen durch Magnesium	635
4. Elektrolytische Abscheidung des Kobalts aus seinen Salzlösungen	635
§. 2. Kobaltoxydul und -hydroxydul, CoO und $\text{Co}(\text{OH})_2$	636
1. Bildung von Kobaltoxydul	636
2. Bildung von Kobalhydroxydul, $\text{Co}(\text{OH})_2$	636
§. 3. Kobaltchlorür, CoCl_2	636
1. Bildungsweisen	636
2. Eigenschaften	637
§. 4. Kobaltbromür, CoBr_2	637
1. Bildung	637
2. Eigenschaften	638
§. 5. Kobaltjodür, CoJ_2	638
§. 6. Kobaltsulfür, CoS	638
§. 7. Salpetersaures Kobaltoxydul, $\text{Co}(\text{NO}_3)_2$	638
§. 8. Schwefelsaures Kobaltoxydul, CoSO_4	639
§. 9. Reactionen der Kobaltoxydulsalze	639
§. 10. Kobaltoxyd und -hydroxyd, Co_2O_3 und $\text{Co}_2(\text{OH})_6$	640
Bildungsweisen	640