

	Seite
§. 9. Natriumthiosulfat, $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ . . . . .	514
1. Bildungsweisen . . . . .	514
2. Eigenschaften und Reactionen des Salzes . . . . .	514
§. 10. Borax, $\text{B}_4\text{O}_7\text{Na}_2 + 10\text{H}_2\text{O}$ . . . . .	514
1. Wassergehalt des Borax . . . . .	514
§. 11. Kieselsaures Natrium, Natronwasserglas . . . . .	515
§. 12. Kohlensaures Natrium . . . . .	515
Neutrales Carbonat, $\text{Na}_2\text{CO}_3$ . . . . .	515
Leblanc's Process . . . . .	515
Solvay's Process . . . . .	515
§. 13. Saures Natriumcarbonat, $\text{NaHCO}_3$ . . . . .	517
Zersetzung durch Hitze . . . . .	517
§. 14. Reactionen der Natriumsalze . . . . .	517
Ammoniumverbindungen . . . . .	519
§. 1. Bildung von Ammoniumsalzen . . . . .	519
1. Aus Ammoniak und Säuren . . . . .	519
2. Durch Reduction und Hydrirung von Salpetersäure . . . . .	521
3. Bildung von Ammoniumnitrit . . . . .	521
§. 2. Ammoniumamalgam, sog. . . . . .	521
1. Aus Chlorammonium und Natriumamalgam . . . . .	521
2. Durch Elektrolyse von Ammoniumsulfat . . . . .	522
§. 3. Ammoniumhydroxyd, $\text{NH}_4\text{OH}$ . . . . .	191. 523
§. 4. Chlorammonium, $\text{NH}_4\text{Cl}$ . . . . .	523
1. Bildung aus Ammoniak und Chlorwasserstoff . . . . .	523
2. Sublimirbarkeit des Salmiaks . . . . .	523
3. Verbrennlichkeit des Salmiaks . . . . .	523
4. Dissociation beim Erhitzen . . . . .	523
§. 5. Sulfide des Ammoniums . . . . .	524
1. Mono- und Hydrosulfid . . . . .	524
2. Bildung von Polysulfiden . . . . .	525
3. Ammoniumsulfid und die Salzlösungen vieler Schwermetalle . . . . .	525
§. 6. Salpetersaures Ammonium, $(\text{NH}_4)\text{NO}_3$ . . . . .	525
1. Die Temperaturerniedrigung beim Auflösen . . . . .	525
2. Durch Erhitzen bewirkte Zersetzung des Ammoniumnitrats . . . . .	525
§. 7. Salpetrigsaures Ammonium $(\text{NH}_4)\text{NO}_2$ . . . . .	525
1. Bildungs- und Darstellungsweisen . . . . .	525
2. Zersetzung des Ammoniumnitrits beim Erhitzen der Lösung . . . . .	525
§. 8. Schwefelsaures Ammonium, $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ . . . . .	526
Dissociation in wässriger Lösung . . . . .	526
§. 9. Darstellung von Ammoncarbonat . . . . .	526
§. 10. Reactionen der Ammoniumsalze . . . . .	526
Lithium . . . . .	527
§. 1. Abscheidung des Metalls durch Elektrolyse des Chlorids . . . . .	527
§. 2. Lithiummetall . . . . .	528
§. 3. Reactionen der Lithiumsalze . . . . .	528

Alkali-Erdmetalle.

Baryum . . . . .	529
§. 1. Baryumamalgam . . . . .	529
§. 2. Baryumoxyd, $\text{BaO}$ . . . . .	530
1. Darstellung . . . . .	530
2. Eigenschaften . . . . .	530