

---

## Inhalt des zweyten Bandes.

---

(Die Ziffern bezeichnen die Seiten.)

---

### Dritter Theil.

#### Unorganische Verbindungen der höhern Ordnungen.

##### S a l z e.

Definition, Eintheilung, Nomenclatur und Stöchiometrie der Salze, 3—12. Bedingungen zur Salzbildung 12. Dreyfache Salze 14. Aggregatzustand, Geruch, Geschmack der Salze; ihr Verhalten gegen das Licht, 15. Verhalten der Salze gegen die G. und gegen den Wst. 16. Verhalten zum Wasser 17. Salzlaugen, 20. Krystallisation der Salze, 22. Verhalten der Salze an der Atm., 27. Zerlegung der Salze durch Säuren, Basen und durch andere Salze, 30.

I. Kohlensäure Salze: Charakteristik derselben, 35. Neutrales und saures kohlenf. Ammoniak, 36. Neutrales und saures kohlenf. Kali, 37. Pottasche: ihre Bereitung, 39. Reinigung und Untersuchung, 40—44. Neutrales und saures kohlenf. Natron, 45. Sodaerzeugung, 46. Kohlens. Lithion, kohlenf. Baryt, 47. Kohlens. Strontian, Kalk, 48. Kohlens. Bittererde, 49. Kohlens. Erden, 50. Kohlensäurer Cerer, Uran, Mangan, Chrom, Kobalt, Wismuth, Zink, Cadmium, Bley, 51. Bleyweißfabrication, 52. 53. Kohlens. Kupfer, 54. Kohlens. Eisen, Nickel, Quecksilber, Silber, 55.

II. Schwefelsäure Salze, 55.

III. Schwefligsäure Salze, 86.

IV. Unterschwefelsäure Salze, 89.

V. Unterschweifligsäure Salze, 89.

VI. Salpetersäure Salze, 92.

VII. Untersalpetrigsäure Salze, 138.

VIII. Chlorsäure Salze, 140.

IX. Chlorigsäure Salze, 141.

X. Jodsaure Salze, 153.