

*Vierte Abtheilung.*Beispiele zur Uebung in der quantitativen
chemischen Analyse.

1. Kupfervitriol — Best. von Kupferoxyd, Schwefelsäure, (Baryt) und Wasser. 227.
2. Eisenvitriol. — Best. von Eisenoxyd 228.
3. Kochsalz. — Best. von Chlor, (Silber) und Natrium 228.
4. Kalkspath. — Best. von Kohlensäure und Kalk 229.
5. Schwefelsaure Bittererde. — Best. v. Bittererde 230.
6. Phosphorsaures Natron. — Best. von Phosphorsäure und Alkalien. 231.
7. Essigsaures Bleioxyd. — Best. von Bleioxyd 232.
8. Weinsaures Natronkali. — Trennung von Kali und Natron 232.
9. Schwefelsaurer Baryt. — Aufschliessung eines unlöslichen schwefelsauren Salzes; Trennung der Schwefelsäure vom Baryt und des Baryts vom Strontian 233.
10. Legirungen von Kupfer und Zink. (Messing). Trennung von Kupfer, Zink, auch Zinn und Blei 234.
11. Legirungen von Kupfer und Zinn. (Bronze, Glocken und Kanonengut) — Trennung von Kupfer und Zinn, auch Zink und Eisen 235.
12. Legirungen von Kupfer, Zink und Nickel. (Argentan). Trennung von Kupfer, Zink und Nickel (oder Kobalt) 236.
13. Legirungen von Silber und Kupfer. (Silbermünzen 236.
14. Legirungen von Gold mit Silber oder Kupfer 106.
15. Legirungen von Silber mit Blei oder Quecksilber 64. 68.