目次

## 無機化学

目次

目次

## 金属イオンの混合溶液 1 希塩酸 ⇒2<mark>CI⁻</mark> (<u>3酸</u>性) 4 硫化水素 ⇒**5**52- (**6酸性**) 1. ⑦<u>煮沸</u>する 8硫化水素を除去 2. 9希硝酸を加える $\mathrm{Fe}^{2+} \longrightarrow \mathrm{Fe}^{3+}$ **←** 3. 過剰の 10 アンモニア水 を加える $(+NH_4Cl)$ 少量の[11]OH<sup>-</sup> (12)緩衝 作用で 13)強塩基 性) 14アンミン錯イオン の生成 [15]硫化水素 を加える 16 S<sup>2-</sup> (17 塩基性) | 1. [18] **酢酸** を加えて [19] <mark>煮沸</mark> する [20]硫化水素 を除去([21]弱酸遊離) **←** 2. [22]炭酸アンモニウム $(+NH_4Cl)$ 少量の 23 CO<sub>3</sub>2- $24 \text{ K}^+$ , $25 \text{ Na}^+$ , $26 \text{ Mg}^+$