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> (3酸性) 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⁻ (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 S²⁻ (17 塩基性) 1. <u>18</u> <u>酢酸</u> を加えて <u>19 煮沸</u> 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 CO₃2- 24 K^+ , 25 Na^+ , 26 Mg^+