

3. 沉淀法、气化法、电解法
4. 共沉淀、继沉淀
5. 置换滴定法
6. 可以用来直接配制标准溶液的物质
7. 每
8. 室温下干燥空气中保存
9. 26.68, 0.344
10. 保证试样的代表性
- 11.
12. 控制酸度方法
13. $[\text{HAc}] + [\text{H}^+] = [\text{NH}_3] + [\text{OH}^-]$
14. 整合(成环)效应、环
15. 高
16. 加入有机溶剂
17. 负
18. 蒸馏水
- 19.
20. 90%

三、计算题

1. $\alpha[\text{Zn}(\text{NH}_3)]$

$$= 1 + 10^{2.27} \times 0.10 + 10^{4.61} \times 0.10^2 + 10^{7.01} \times 0.10^3 + 10^{9.06} \times 0.10^4 = 10^{5.10}$$

$$\lg K_{\text{ZnY}'} = 16.5 - 5.10 - 1.3 = 10.1$$

$$K_{\text{ZnY}'} = \frac{[\text{ZnY}']}{[\text{Zn}^{2+}]'[\text{Y}]'} = 10^{10.1},$$

由 $[\text{ZnY}] = 0.10$ 及 $[\text{Zn}^{2+}]' = [\text{Y}]'$

求得 $[\text{Zn}^{2+}]' = 10^{-5.55}$

$$[\text{Zn}^{2+}] = \frac{[\text{Zn}^{2+}']}{\alpha_{\text{Zn}^{2+}}} = 10^{-10.65} (\text{mol} \cdot \text{L}^{-1})$$

即 $[\text{Zn}^{2+}] = 2.2 \times 10^{-11} (\text{mol} \cdot \text{L}^{-1})$