

乐山市高中 2024 届高二上期教学质量检测

化学参考答案及评分意见

一、选择题（共 20 小题，每小题 2.5 分，共 50 分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	A	A	C	B	D	C	A	B	C	A
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	A	C	D	C	B	B	B	D	A	C

二、非选择题（共 5 小题，共 50 分）

21.（10 分）

(1) Br (1 分) 6 (1 分)

(2) H₂O (1 分) O 的非金属性强于 S, H₂O 的稳定性强于 H₂S/O-H 键长更短, 键能更大, H₂O 的稳定性更强 (1 分)

(3) $\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} \\ | & | \\ \text{H}-\text{N} & -\text{N}-\text{H} \end{array}$ (1 分) $\text{N}_2\text{H}_4 + 2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{N}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(4) 2 (1 分) $\frac{2 \times \frac{4\pi r^3}{3}}{\left(\frac{4\sqrt{3}}{3}r\right)^3} \times 100\%$ (2 分)

22.（11 分）

(1) Cu⁺ (1 分)

Cu²⁺ 的价电子排布为 3d⁹, Cu⁺ 的价电子排布为 3d¹⁰ 全充满结构更稳定 (1 分)

(2) [Cu(NH₃)₄]²⁺ (1 分) 深蓝 (1 分)

(3) > (1 分) sp³ 杂化 (1 分) 正四面体形 (1 分) SO₄²⁻/ClO₄⁻ 等 (1 分)

(4) SnCu₃P (1 分) $\frac{119+3 \times 64+31}{N_A(a \times 10^{-7})^3} / \frac{342}{N_A(a \times 10^{-7})^3} / \frac{3.42 \times 10^{23}}{N_A a^3}$ (2 分)

23.（9 分）

(1) 50% (1 分) 0.8 (1 分)

(2) 0.075 (2 分)

(3) $\frac{4}{9}$ (2 分)

(4) 放热 (1 分) 650℃ 和 900℃ 的平衡常数分别为 3 和 $\frac{4}{9}$, 升高温度 K 减小, 平衡逆向移动, 则正反应放热 (2 分)

24.（12 分）

(1) 催化剂 (1 分) ① (1 分)

(2) 排除阴离子差异对速率的影响 (2 分) 1mL 0.2mol/L (0.3mol/L) NaCl (KCl) 溶液 (2 分)

(3) 其他条件不变, 反应物浓度越大, 反应速率越大 (2 分, “实验④速率更快” 得 1 分)

(4) 反应速率先慢后快, 后又减慢 (2 分) H₂C₂O₄ 浓度降低, 反应速率减慢 (2 分)

25.（8 分）

(1) $\frac{80}{t_0}$ (2 分) 1.6 (2 分)

(2) > (2 分)

(3) 使用催化剂 (1 分) 不变 (1 分)