

乐山市高中 2024 届高三下教学质量检测

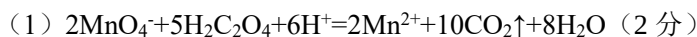
化学参考答案

一、选择题（共 20 小题，每小题 2.5 分，共 50 分）

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

二、非选择题（共 5 小题，共 50 分）

21、（8 分）

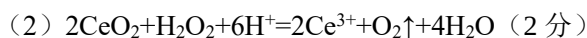


(2) b (1 分) 无色变为浅紫色 (1 分)

(3) 10.00 (1 分) 2 (2 分)

(4) 偏小 (1 分)

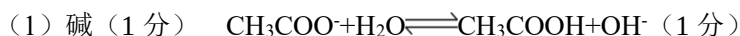
22、（10 分）

(1) SiO_2 (1 分)(3) $4.4 \leq \text{pH} < 8$ (2 分)(4) HCl (1 分)

(5) 蒸发浓缩 (1 分) 冷却结晶 (1 分)

 NH_4Cl 受热分解生成 HCl , 抑制 Ce^{3+} 的水解 (2 分)

23、（10 分）

(2) $1 \times 10^{-4} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (2 分)(3) $10^{-4.75}$ 或 1.78×10^{-5} (2 分) $10^{-9.25}$ 或 5.62×10^{-10} (2 分)

(4) 5.83 或 5.625 (2 分)

24、（10 分）

(1) -178 (2 分)

(2) ①bc (2 分)

②< (1 分)

反应为放热反应, 升高温度平衡逆向移动, CO_2 的平衡转化率越低 (2 分)

$$\textcircled{3} 0.18 \text{ (1 分)} \quad \frac{\left(\frac{1}{3} \times 0.6p_0\right)^2}{\left(\frac{2}{9} \times 0.6p_0\right) \times \left(\frac{1}{9} \times 0.6p_0\right)^3} \text{ 或 } \frac{\left(\frac{1}{5}p_0\right)^2}{\left(\frac{2}{15}p_0\right) \times \left(\frac{1}{15}p_0\right)^3} \text{ 或 } \frac{1025}{2p_0^2} \text{ (2 分)}$$

25、（12 分）

(1) $\begin{array}{|c|c|c|c|} \hline 3s & & 3p & \\ \hline \uparrow\downarrow & \uparrow & \uparrow & \uparrow \\ \hline \end{array}$ (1 分) $\text{C} > \text{Si} > \text{Al}$ (2 分)

(2) c (1 分)

(3) 分子晶体 (1 分) 3 (1 分)

(4) ① sp^3 (1 分)

②低 (1 分) 同为原子晶体, Si 原子半径大, Si-C 键长大于 C-C 键, 键能小易断裂, SiC 熔点比金刚石低 (2 分)

③ $\frac{1}{4} N_A a^3 \times 10^{-36}$ (2 分)