

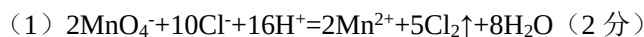
乐山市高中 2019 届第一次调查研究考试

化学参考答案及评分意见

选择题答案:

7	8	9	10	11	12	13
A	D	B	A	C	B	C

27 题: (15 分)



(2) 球形干燥管 (1 分)

吸收未反应的 Cl_2 , 防止空气中的水进入装置 C, 使 FeCl_3 潮解 (2 分)

(3) ② (2 分) 有蓝色沉淀生成 (2 分)

(4) 36.52 (2 分)

(5) ①偏高 (2 分)

②在 AB 装置间增加一个装有饱和食盐水的洗气装置, 除去 Cl_2 中混有的 HCl (2 分)

28 题: (14 分)

(1) +178.5 (2 分)

(2) ① $0.01\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\cdot\text{s}^{-1}$ (2 分) 0.2 (2 分) ②BC (2 分)

(3) 增大 (2 分)

(4) 不变 (2 分)

(5) 温度升高, 化学反应速率加快, 达平衡的时间缩短 (2 分)

29 题: (14 分)

(1) 5 (1 分) D (1 分)

(2) 过滤 (1 分) ACE (2 分)

(3) 8 (2 分); CuSO_4 和 H_2SO_4 (2 分)

(4) $\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- = \text{Cu}$ (2 分)

(5) ① $\text{TeOSO}_4 + 2\text{SO}_2 + 3\text{H}_2\text{O} = \text{Te} + 3\text{H}_2\text{SO}_4$ (2 分) ②催化剂 (1 分)

30 题: [化学选修 3: 物质结构与性质] (15 分)

(1) $2\text{s}^2 2\text{p}^3$ (1 分) $\text{N} > \text{P} > \text{As}$ (2 分)

(2) NH_3 能形成分子间氢键 (2 分)

(3) ①原子 (2 分) sp^3 杂化 (2 分) 4 (2 分) ②3:1 (2 分)

(4) $\frac{4 \times 25}{N_A (362 \times 10^{-10})^3}$ (2 分)

31 题: [化学选修 5: 有机化学基础] (15 分)

(1) $\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ || \\ \text{CH}_3\text{CCH}_3 \end{array}$ (1 分) 2-甲基丙烯 (2 分)

(2) 羟基和羧基 (2 分)

(3) NaOH 水溶液加热 (2 分) 消去反应 (2 分)

(4) $\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ || \\ \text{CH}_3\text{CCOOH} \end{array} + \begin{array}{c} \text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{array} \xrightarrow{\text{一定条件}} \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ || \\ \text{CH}_3\text{CCOOCH}_2\text{CH}_2\text{OH} \end{array}$ (2 分)

(5) $n \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ || \\ \text{CH}_3\text{CCOOCH}_2\text{CH}_2\text{OH} \end{array} \xrightarrow{\text{催化剂}} \left[\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{C} - \text{CH}_2 \\ | \\ \text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{OH} \end{array} \right]_n$ (2 分)

(6) $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{COOH} \end{array}$ (2 分)