

遵义市2023届高三年级第三次统一考试 化学评分标准

一、选择题

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

二、填空题

26. (共 14 分, 除特殊标注外, 每空 2 分)

(1) 干燥管或球形干燥管

(2) 排出装置中的空气, 避免 CrCl_3 被水解与氧化【见排空气得满分】

(3) $\text{COCl}_2 + 4\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{NaCl}$ 【写离子反应方程也对, 未配平给1分】 ②a、c【选不全给1分, 多选不给分】

(4) 淀粉

(5) $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 6\text{I}^- + 14\text{H}^+ = 2\text{Cr}^{3+} + 3\text{I}_2 + 7\text{H}_2\text{O}$ 【物质写对, 未配平给1分】

(6) $\frac{30.00 \times 0.0100 \times 10^{-3} \times 10 \times 158.5}{0.2000 \times 3}$ 或 79.25%【其它合理表达均给分】

27. (共 14 分, 除特殊标注外, 每空 2 分)

(1) NaAlO_2 或 $\text{NaAl}(\text{OH})_4$

(2) $\text{V}_2\text{O}_3 + \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{O}_2 \triangleq 2\text{NaVO}_3 + \text{CO}_2$ 【不写加热不扣分, 未配平给1分】

(3) Fe^{3+} VO_2^+ 转化为 VO_3^-

(4) 0.8

(5) 往漏斗中加乙醇至浸没沉淀, 让乙醇自然流下, 重复 2-3 次【见乙醇给1分】

(6) HVO_3

28. (共 15 分)

(1) ①-167

②加入 CaO , 吸收 CO_2 , 平衡正向移动【1分, 见吸收 CO_2 就可给1分】, 反应整体放热【1分】, 反应趋势变大

③增大 正向【1分】

(2) ① $\frac{0.645 \times 10 \times 10^5}{(0.31 \times 10 \times 10^5)^2}$ 【代百分数也对, 注意次方】

②压强在 3-5Mpa 时, 甲烷的含量已较高, 继续增大压强成本增加【1分】;

温度在 $600^\circ\text{C} \sim 700^\circ\text{C}$ 时, 可有效提高反应速率【1分】, 在相同时间内得到更多的 CH_4 产品, 提高效益。【速率、限度、成本方向回答可给分】 ③选择合适的催化剂【见催化剂就给分】

(3) 将两固体粉碎后混合【1分】, 同时鼓入 O_2 , 使固体粉末“沸腾”【1分: 必须先粉碎后鼓入氧气才给分】

35. (共 15 分, 除特殊标注外, 每空 2 分)

(1) $[\text{Ar}]3d^{10}$ 或 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10}$ Cu^+ 3d 轨道全充满, 所以比 Cu^{2+} 稳定

(2) 正四面体 4

(3) sp^2 、 sp^3 【写不全给1分】 易溶于水

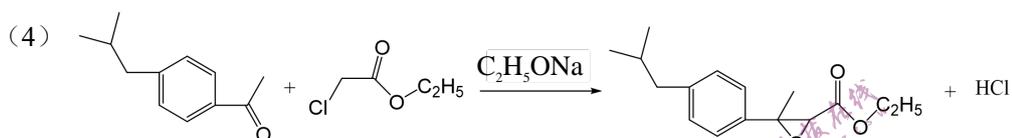
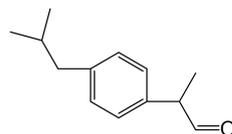
(4) 4 (1分) $\frac{288}{N_A \times a^3 \times 10^{-30}}$

36. (共15分)

(1) 2-甲基丙酸或2-甲基-1-丙酸或异丁酸【1分】

(2) 乙醇或 C_2H_5OH 【写浓硫酸不扣分】 取代反应【1分】

(3) 酯基、醚键【写不全给1分，每多写一个扣1分】



(5) C

(6) 【1分】、【1分】 2【1分】

答案仅供参考，其它合理答案均可