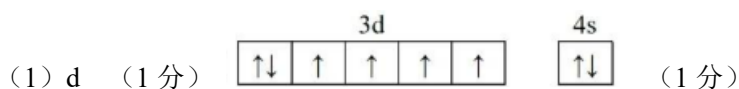


绵阳南山中学实验学校 2023 级高三(上)10 月月考

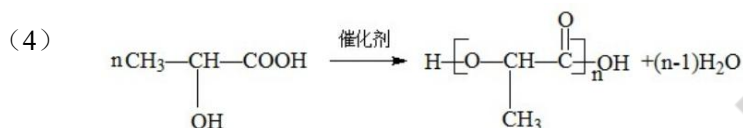
化学答案

1~5 B C C A A 6~10 C B B C D 11~15 D B C C B

16. (12 分, 除标注的, 每空 2 分)

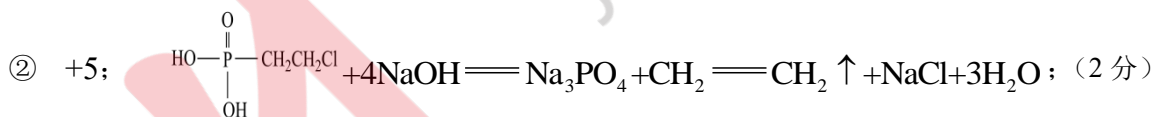
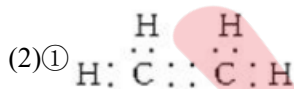
(2) $11N_A$; C、O

(3) 乳酸分子间存在氢键

(5) NaOH 或 NaHCO_3 或 Na_2CO_3 (1 分); Na (1 分);

17. (13 分, 除标注的, 每空 1 分)

(1) ①圆底烧瓶; ②D



③酸性高锰酸钾溶液颜色变浅 (2 分)

(3) ①KOH; 30%NaOH 溶液有盐析现象, 析出的盐会覆盖在乙烯利表面, 阻碍反应的进行 (2 分);

② 72.25% (2 分)

提示: 高锰酸钾氧化乙烯生成二氧化碳气体, 碳化合价由-2 变为+4, 锰化合价由+7 变为+2, 结合电子守恒, 存在 $5\text{CH}_2=\text{CH}_2 \square 60\text{e}^- \square 12\text{KMnO}_4$, 则生成乙烯 $0.12\text{mol} \times \frac{5}{12} = 0.05\text{mol}$, 根据谈

守恒, 乙烯利也为 0.05mol. 则产品的产率 $\frac{0.05\text{mol}}{\frac{10.0\text{g}}{144.5\text{g} \cdot \text{mol}^{-1}}} \times 100\% = 72.25\%$

18.(12分, 除标注的, 每空2分)

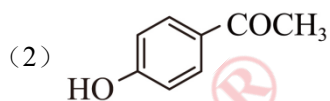
(1) 除去废料中的有机物 (1分)

(2) $2 \times 3 = 6$, $2 \times 4 = 8$, $2 \times 2 = 4$, $2 \times 2 = 4$ (3) ①四面体 (1分) ②将 2 氧化为 3 , 以便后续转换为 3 除去(4) ① 2 、 2 、 2 ②分液漏斗 (1分)

③当 65 时, 随着 升高, 溶液中 减小, 平衡向正反应方向移动, 更多的 2 与萃取剂反应; 当 65 时, 2 与 形成 2 沉淀。

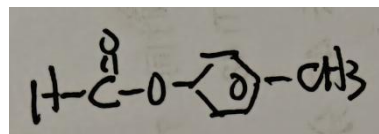
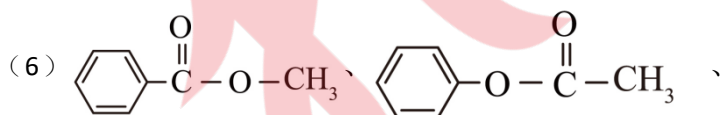
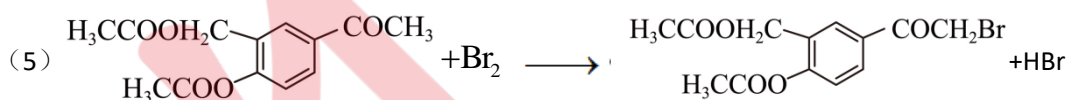
(5) $6; \frac{59+48+16 \times 3}{a^3 \times 10^{-30} N_A}$ (或 $\frac{155}{a^3 \times 10^{-30} N_A}$)

19.(12分, 除标注的, 每空2分)

(1) $C_9H_9ClO_2$ (1分)

(3) 羟基、酮羰基; 取代反应

(4) C (1分)



(任两种)

(7) (3分)

