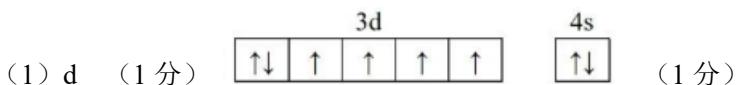


绵阳南山中学实验学校 2023 级高三(上)10 月月考

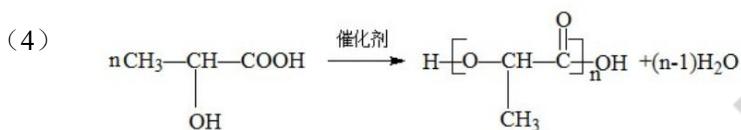
化学答案

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)



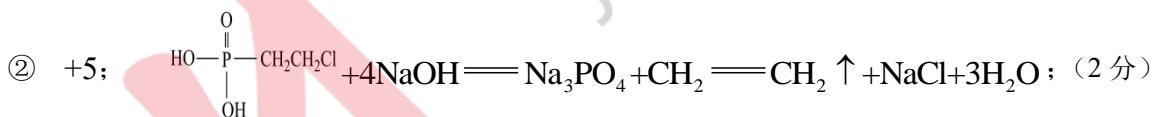
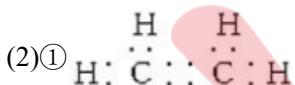
(3) 乳酸分子间存在氢键



(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 $5CH_2=CH_2 \square 60e^- \square 12KMnO_4$, 则生成乙烯 $0.12mol \times \frac{5}{12} = 0.05mol$, 根据谈

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

18.(12分, 除标注的, 每空2分)

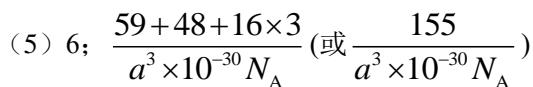
(1) 除去废料中的有机物 (1分)



(3) ①四面体 (1分) ②将 ^2 氧化为 ^3 , 以便后续转换为 ^3 除去

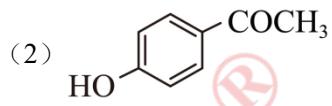
(4) ① ^2 、 、 ②分液漏斗 (1分)

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。



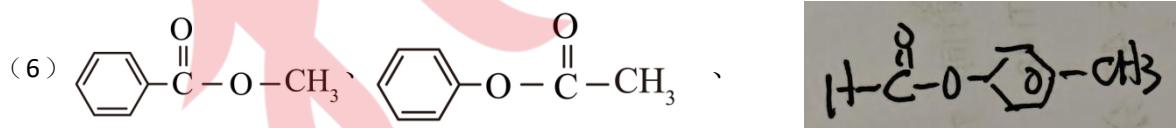
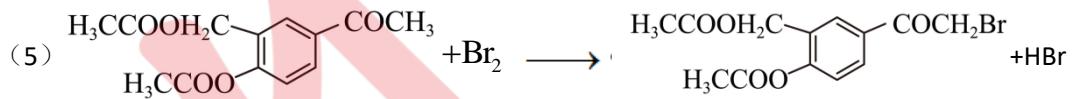
19.(12分, 除标注的, 每空2分)

(1) $\text{C}_9\text{H}_9\text{ClO}_2$ (1分)



(3) 羟基、酮羰基; 取代反应

(4) C (1分)



(任两种)

(7) (3分)

