

郑州市 2024 年高中毕业年级第三次质量预测

化学参考答案

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

27. (14 分)

(1) D (2 分)

(2) 水浴加热 (1 分) 趁热过滤 (1 分)

将未转化的葡萄糖酸钙完全转化为葡萄糖酸 (2 分)

(3) $2C_6H_{12}O_7 + ZnO = Zn(C_6H_{11}O_7)_2 + H_2O$ (2 分)

(4) 降低溶剂的极性 (1 分) 减少产品的溶解损失 (1 分)

(5) 从紫红色变为蓝色 (2 分)

(6) $\frac{3.25V}{1000a} \times 100\%$ (2 分)

28. (15 分)

(1) $\begin{array}{|c|c|c|c|c|} \hline & \uparrow\downarrow & \uparrow & \uparrow & \uparrow & \uparrow \\ \hline \end{array}$ (1 分) 4 (1 分)

(2) 氧化硫化氢, 防止污染空气 (2 分) CuS (1 分)

(3) 不引入新杂质 (增加产品的质量) (2 分)

(4) 表面有晶膜出现 (或有少量晶体析出) (1 分)

(5) $4Fe^{2+} + O_2 + 6H_2O = 4FeOOH\downarrow + 8H^+$ (2 分)

(6) $ZnSO_4 \cdot 6H_2O$ (2 分) P_3 (1 分) 50% (2 分)

29. (14 分)

(1) > (1 分) < (1 分)

(2) $\sqrt{\frac{Kp}{Kp + P}}$ (2 分)

(3) CO_2 消耗 C_3H_8 分解生成的 $H_2(g)$ 促进脱氢反应正向进行; 做为稀释剂可以增大平衡转化率 (合理即可) (2 分)

(4) 催化剂的最大活性温度 (合理即可) (1 分) 转化率 \times 丙烯选择性 (2 分)

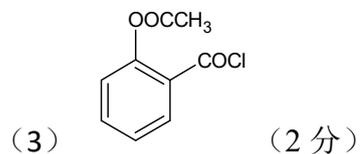
Ce_2O_3/Al_2O_3 (1 分)

(5) 50 (2 分) 20 (2 分)

30. (15分)

(1) 邻甲基苯酚 (1分) A (1分)

(2) 中和反应生成的醋酸, 有利于反应向正方向进行 (2分)



(4) 羟基、酰胺基 (2分)

(5) 取代反应 (1分)

