

巴中市普通高中 2021 级“零诊”考试

化学参考答案

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

26. (14分)【除标注外每空 2分】

(1) 球形冷凝管 (1分) 平衡气压, 便于浓盐酸顺利滴下 (1分)

(2) $2\text{KMnO}_4 + 16\text{HCl} = 2\text{KCl} + \text{MnCl}_2 + 5\text{Cl}_2\uparrow + 8\text{H}_2\text{O}$

(3) $g \rightarrow h \rightarrow e \rightarrow f$

(4) 增大气体与液体的接触面积, 使反应充分进行
溶解 Cl_2 和乙烯, 促进气体反应物间的接触

(5) H_2O (其他合理答案也可)

(6) 75

27. (15分)【除标注外每空 2分】

(1) +4

(2) 增大固体接触面积, 提高碱浸速率

适当加热 (或搅拌或适当增大 NaOH 溶液浓度等合理答案 (1分))

(3) Al_2O_3 、 SiO_2 (2分)

(4) 成本增大 (或其他合理答案)

(5) $3\text{TiOSO}_4 + 4\text{H}_3\text{PO}_4 = \text{Ti}_3(\text{PO}_4)_4\downarrow + 3\text{H}_2\text{SO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$

(6) 平衡气压、防倒吸、稳定过滤速度等

(7) $\sqrt[4]{\frac{a}{1.0 \times 10^{-15}}}$

28. (14分)【每空 2分】

(1) ① $\Delta H_1 + \Delta H_2 + \frac{1}{2} \times \Delta H_3 + \frac{1}{3} \times \Delta H_4$

② $\frac{c(\text{CH}_3\text{OH}) \cdot c(\text{H}_2\text{O})}{c(\text{CO}_2) \cdot c^3(\text{H}_2)}$ 11.1

(2) > 催化剂乙、反应温度 200°C

(3) H_2

通入 CO_2 使容器体积增大, 使平衡正向移动; CO_2 与 H_2 反应, 也使平衡向脱氢的方向移动

35. (15分)【除标注外每空 2分】

(1) $3d^9$ (1分)

(2) ① $\text{N} > \text{O} > \text{C}$ ② 1 : 2 ③ $b > a > c$

(3) AC

(4) BC

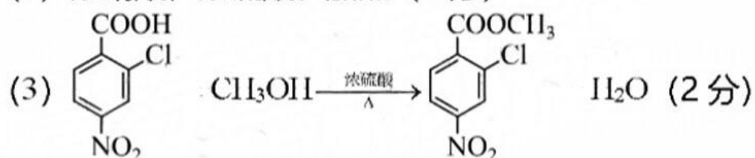
(5) CD

(6) $\frac{\sqrt{2}}{6}\pi$

36. (15分)【除标注外每空2分】

(1) 邻氯甲苯 (或2-氯甲苯) (2分)

(2) 浓硝酸, 浓硫酸、加热 (2分)



(4) 还原反应 (2分)

(5) 酯基、酰胺基 (2分)

