

2023 年高中毕业年级第一次质量预测

化学 参考答案

选择题共 15 小题，每小题 3 分，满分 45 分

1.D 2.D 3.A 4.B 5.A 6.C 7.B 8.C 9.C 10.B 11.B 12.D 13.D 14.C 15.B

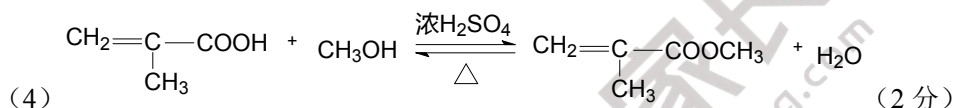
第 II 卷 (共 55 分)

16. (7 分)

(1) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ (1 分)

(2) 羟基、羧基 (2 分)

(3) 取代反应、消去反应 (2 分)



17. (7 分)

(1) ① $\text{Fe} + 4\text{H}^+ + \text{NO}_3^- = \text{Fe}^{3+} + \text{NO}\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

② 治疗胃酸过多或做发酵粉 (1 分)

(2) CO_2 或 SO_2 或 H_2S (2 分)

(3) $\text{Al}_2\text{S}_3 + 6\text{H}_2\text{O} = 2\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{H}_2\text{S}\uparrow$ (或 $\text{Mg}_3\text{N}_2 + 6\text{H}_2\text{O} = 3\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{NH}_3\uparrow$) (2 分)

18. (8 分)

(1) 在封闭体系中可顺利滴加盐酸，减少盐酸的挥发

(或平衡压强，使漏斗内的液体顺利流下) (1 分)

(2) (球形) 干燥管 (1 分)

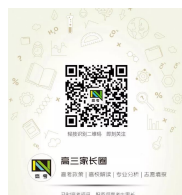
(3) $2\text{MnO}_4^- + 16\text{H}^+ + 10\text{Cl}^- = 2\text{Mn}^{2+} + 5\text{Cl}_2\uparrow + 8\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

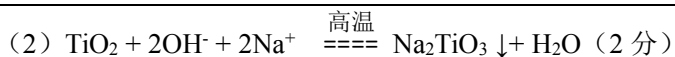
(4) 吸收多余的氯气 (2 分)

(5) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 24\text{KClO}_3 + 12\text{H}_2\text{SO}_4 = 12\text{K}_2\text{SO}_4 + 24\text{ClO}_2\uparrow + 6\text{CO}_2\uparrow + 18\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

19. (11 分)

(1) 3 (2 分)





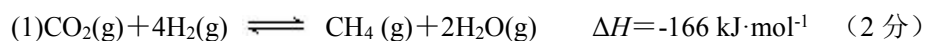
(3) 0.2 (2 分)

(4) 利用同离子效应, 促进 NH_4VO_3 尽可能析出完全 (2 分)

(5) pH 较低时, VO_3^- 转化为 VO_2^+ 的程度较大; pH 较高时, NH_4^+ 转化为 $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 的程度较大, $c(\text{NH}_4^+)$ 减小; 两种因素均使沉钒率降低 (2 分)

(6) NH_3 (1 分)

20. (12 分)



(2) ①bc (2 分) ②625 (2 分)

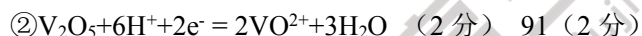
(3) 有部分 (50%) 的氧元素存在于 CH_3OH 中而没有得到循环利用 (2 分)

(4) ①cd (2 分)

②双功能的分子筛膜能及时分离出水, 使平衡右移, CO_2 的转化率增大 (2 分)

21. (10 分)

(1) ①阴 (1 分)



(3) ① 1×10^{-17} (2 分) ② $\text{Zn}(\text{OH})_4^{2-}$ (1 分)

