

泉州市 2024 届高中毕业班质量监测（二）

化学试卷评分细则

总说明：

1. 本答案及评分说明供阅卷评分时使用，考生若写出其他正确答案，可参照本说明给分。
2. 化学方程式（包括离子方程式、电极反应式等）中的化学式、离子符号写错，不得分；化学式、离子符号书写正确，但未配平、“↑”“↓”未标、必须书写的反应条件未写（或写错）等化学用语书写规范错误的，每个化学方程式累计扣 1 分。
3. 化学专用名词书写错误均不得分。

1~10 D B C A B A B C C D (每小题 4 分)

11. (14 分)

(1) 防止苯胺被氧化 (2 分)

(说明：如果答“锌与乙酸溶液反应生成氢气保护苯胺”也给分，其他合理答案均给分)

(2) b (1 分)

温度过低，反应速率慢且不能蒸出反应所生成的水，无法促进反应正向进行；温度过高会将乙酸、苯胺、乙酰苯胺蒸出从而降低产率 (2 分)

(说明：温度过低及说明正确得 1 分，温度过高及说明正确，蒸出物能答出乙酸即可得 1 分)

(3) 几乎没有液体滴入锥形瓶中 (2 分)

(说明：答出“温度计读数下降”“温度计读数发生上下波动”“沸石停止冒泡”也给 2 分)

(4) 蒸馏 (1 分)

(5) c (1 分)

(6) 苯胺 (说明：多写乙酸、锌粉不扣分) (1 分)

漏斗 烧杯 (说明：每个 1 分，不要求顺序) (2 分)

(7) 61.4% (或 0.614) (说明非三位有效数字不给分) (2 分)

12. (20 分)

(1) ① $2\text{ZnS} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{ZnO} + 2\text{SO}_2$

(2 分)

② V 形 (2 分)

③ 焙烧过程中，熔融的硅酸铅包裹矿粉或烧结，难以充分反应。

(2 分) (说明：答“沸腾”不起来或减少了矿粉与空气的接触面积等合理答案均给分)

(2) $6s^2 6p^2$ (1 分)

FeS_2 6 (各 2 分，共 4 分)

(3) ① H_4SiO_4 (说明： H_2SiO_3 不是胶体，若写 H_2SiO_3 也给分) (1 分)

② $\text{As}_2\text{O}_3 + 2\text{H}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_3\text{AsO}_4$ (2 分)

③ 3×10^{-14} (2 分)

(4) ① 85 (1 分)

② ZnFe_2O_4 、 SiO_2 (各 1 分，共 2 分)

③阴极 (1分)

13. (14分)

(1) ac (2分)

(2) ① p_1 (1分)

反应未平衡时, 相同条件下, 压强越大反应速率越快, 相同时间内生成的 CH_3OH 或 CO 越多; 或“反应已平衡时, 相同条件下, 压强越大越有利于反应 i 正向进行, 相同时间内生成的 CH_3OH 或 CO 越多; 且反应 i 放热, 温度升高, 促进反应 ii 正向进行, CO 产率增加”

(2分)

②B (1分)

该反应的 $\Delta H < 0$, 相同压强下, 温度升高, 反应未平衡前速率加快, CH_3OH 产率增加; 反应达平衡后, 温度升高, 反应逆向进行, CH_3OH 产率下降。

(2分)

$$\textcircled{3} K = \frac{\frac{0.32}{3.48} p_1 \times \frac{0.26}{3.48} p_1}{\frac{0.68}{3.48} p_1 \times \left(\frac{2.16}{3.48} p_1 \right)^3} \text{ 或 } K = \frac{\frac{0.26}{3.68} p_2 \times \frac{0.16}{3.68} p_2}{\frac{0.74}{3.68} p_2 \times \left(\frac{2.42}{3.68} p_2 \right)^3} \quad (2\text{分})$$

(3) ①b (2分)

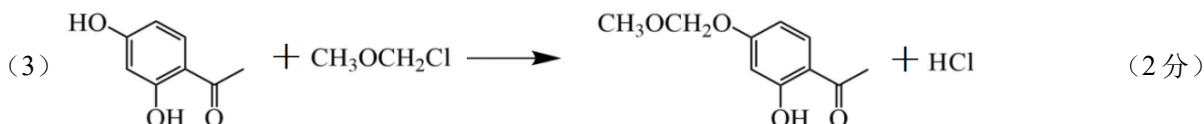
② $6N_A$ (2分)

14. (12分)

(1) 羟基、羰基 (2分)

(说明: 答对1个给1分)

(2) $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CHCH}_2\text{Br}$ (2分)



(说明: 全对得2分, 没配平扣1分, 结构简式写错不得分)

(4) 保护酚羟基 (2分)

(5) 加成反应 (2分)

