

汕头市 2023—2024 学年度普通高中毕业班期末调研测试

化学学科 参考答案

第 I 卷 选择题答案

题序	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	A	D	C	A	B	A	C	B	D	C
题序	11	12	13	14	15	16				
答案	D	B	A	C	B	A/D				

第 II 卷 非选择题答案

17. (14分)

(1) $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{SO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$ (2分, 化学式全对给1分, 气体符号给1分, “浓”不作要求)

(2) 吸收生成的 SO_2 中的水蒸气 (2分, 答吸水干燥即给分, 多答不扣分)

防止倒吸 (2分, 答防倒吸即给分, 多答不扣分)

(3) SO_2 溶于水后的溶液中并不存在 H_2SO_3 分子, 故造成褪色的微粒不可能为 H_2SO_3 (2分, 答溶液中不存在 H_2SO_3 即可给分)

(4) SO_2 易溶于乙醇, 但无法让品红褪色, 证明 SO_2 不能使品红褪色 (2分)

(5) 排除 OH^- 、 H^+ 对实验的干扰 (2分, 答对1点给1分)

SO_3^{2-} (2分, 唯一答案答亚硫酸根离子也给分)

18. (14分)

(1) SiO_2 (2分, 唯一答案) Fe^{2+} Na^+ (2分, 只答1个给1分, 2对给2分, 1对1错给1分, 2对1错给1分, 2对2错0分)

(2) Co^{2+} (2分, 唯一答案)

(3) $\text{SO}_2 + 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{Fe}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+$ (2分, 化学式正确给1分, 配平正确再给1分)

KSCN 溶液 (2分, 答苯酚也给分)

(4) 3d (2分, 唯一答案, 答d给1分。)

(5) $\frac{4 \times 56 + 8 \times 24}{N_A \cdot d^3 \cdot 10^{-21}}$ (2分, 答 $\frac{416}{N_A \cdot d^3 \cdot 10^{-21}}$ 或 $\frac{416 \times 10^{21}}{N_A \cdot d^3}$ 也给2分)

19. (13分)

(1) < (1分, 答小于也给分) C (2分, 唯一答案)

(2) 1.0×10^{-4} (2分, 唯一答案) B (1分, 唯一答案)

(3) $<$ (2分, 答小于也给分) $\frac{(2.5)^4}{2^4}$ (2分, 算出计算结果 6.1 也给分)

(4) 阴极 (1分) $\text{LiMn}_2\text{O}_4 - xe = \text{Li}_{1-x}\text{Mn}_2\text{O}_4 + x\text{Li}^+$ (2分)

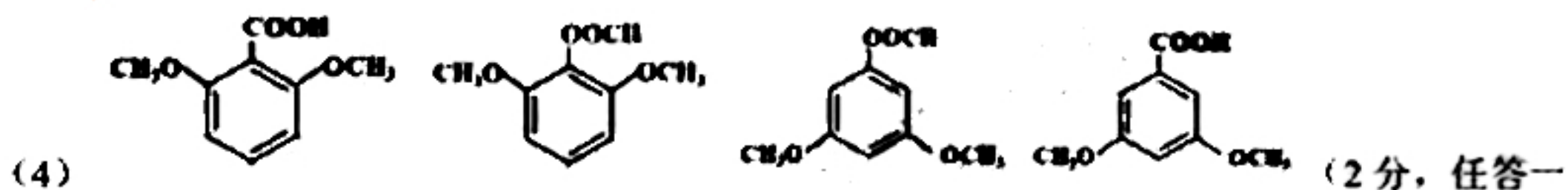
20. (15分)

(1) 对甲基苯酚(或 4-甲基苯酚) (1分) sp^2 和 sp^3 (2分, 答对一个给 1分)

(2) 取代反应 (1分, 唯一答案) 醚键、酰胺基 (2分, 写肽键也给分)

(3) $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2$ (1分, 唯一答案)

K_2CO_3 可以与生成的 HCl 发生反应, 促进反应正向进行, 提高产率 (2分, 答消耗 HCl 给 1分, 促进反应正向进行再给 1分)



(5)

