

2022 学年第二学期期末调研测试卷

高二化学

一、选择题部分（本大题共 16 小题，每小题 3 分，共 48 分）

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

二、非选择题部分（本大题共 5 小题，共 52 分）

17. (10 分)

(1) ① 15 (1 分) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1 3p^3 3d^1$ (2 分)

② > (1 分)

NH_3 分子间存在氢键，氢键的作用力大于 PH_3 之间的范德华力 (2 分)

(2) AD (2 分)

(3) $\frac{7 \times 10^{22}}{a^3 N_A}$ (2 分)

18. (10 分)

(1) S、Fe (2 分) $\text{Fe}(\text{OH})\text{SO}_4$ (2 分)

(2) O_2 SO_2 (2 分)

(3) $3\text{Fe}^{2+} + 3\text{SO}_4^{2-} + \text{H}^+ + \text{NO}_3^- + \text{H}_2\text{O} = 3\text{Fe}(\text{OH})\text{SO}_4 + \text{NO} \uparrow$ (2 分)

(4) 用玻璃棒蘸取溶液 C，点在蓝色石蕊试纸上，呈红色说明溶液中有 H^+ ；

取溶液 C 于试管中，加入 KSCN 溶液，溶液呈血红色，则含有 Fe^{3+} (2 分)

19. (10 分)

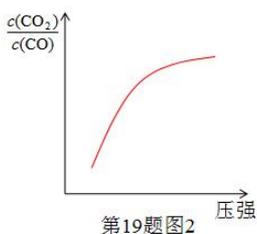
(1) < (2 分)

(2) $\frac{c^2(\text{CO}_2) \cdot c(\text{S})}{c^2(\text{CO}) \cdot c(\text{SO}_2)}$ (2 分)

(3) AB (2 分)

(4) 温度低于 240°C 时，随温度升高， SO_2 被催化剂吸附能力减弱，对化学反应速率减小的影响程度超过了温度升高加快速率的影响 (2 分)

(5) (2分)



20. (10分)

(1) D (2分)

(2) 促进 Fe^{3+} 水解形成 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 沉淀而除去；增大 MnSO_4 浓度利于后续制备 (2分)

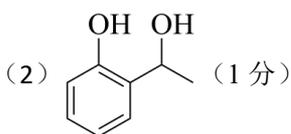
(3) 分液漏斗 (1分) 稀硫酸 (1分)

(4) a d (2分)

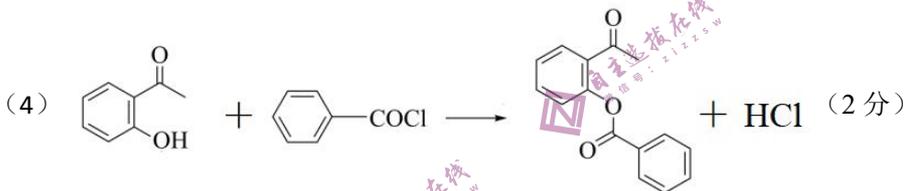
(5) $\frac{0.1208}{m} \times 100\%$ (2分)

21. (12分)

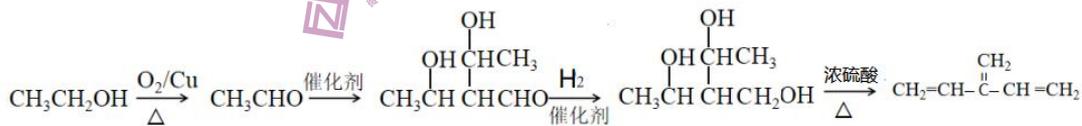
(1) 酮羰基 (羰基)、酯基 (1分)



(3) BD (2分)



(5)



(3分)

