

2017年广东深圳福田区深圳市高级中学高中部高三三模化学试卷

选择题：每小题6分。在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目要求的。

1. 【答案】 B

2. 【答案】 C

3. 【答案】 A

4. 【答案】 D

5. 【答案】 C

6. 【答案】 B

7. 【答案】 D

非选择题：包括必考题和选考题两部分。考生根据要求作答。

8. 【答案】 (1) ① 1. 干燥管

2. 碱石灰

② 1. 溶液由无色变红色

2. NH_3

(2) ① 1. DHEGF

2. 排尽装置中的空气 (或 O_2)，防止对 SO_2 的验证产生干扰

② 1. SO_3

2. $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{Ba}^{2+} = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{H}^+$

(3) 取少量固体于试管中，加稀硫酸溶解，再滴入 KMnO_4 溶液， KMnO_4 溶液不褪色

9. 【答案】 (1) $\text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{OH})_3(\text{胶体}) + 3\text{H}^+$

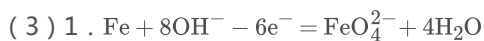
(2) ① 1. $2\text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{ClO}^- + 4\text{OH}^- = 2\text{FeO}_4^{2-} + 3\text{Cl}^- + 5\text{H}_2\text{O}$

2. 防止生成的高铁酸钠发生分解

② 该温度下, 高铁酸钾的溶解度比高铁酸钠的溶解度小

③ 用玻璃棒将蒸馏水引流至过滤装置中, 让蒸馏水浸没沉淀, 使水自然流下, 重复操作 2~3 次

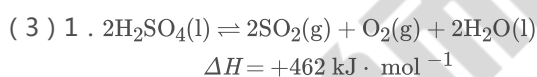
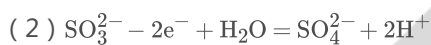
④ 11:3



2. NaOH 溶液



10. 【答案】(1) a、b



2. 升高温度和及时分离 SO_2 或 O_2

(4) ① 1. >

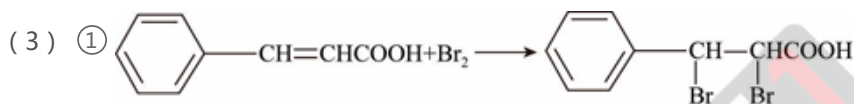
2. 温度升高, 反应速率加快, 达到平衡所需的时间缩短 (或温度升高, 反应速率加快, 相同时间内更快达到平衡)

② 0.052 MPa

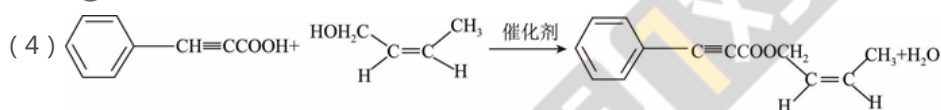
[化学--选修5: 有机化学基础]

11. 【答案】(1) $\text{CH}_3\text{C} \equiv \text{CCH}_2\text{OH}$

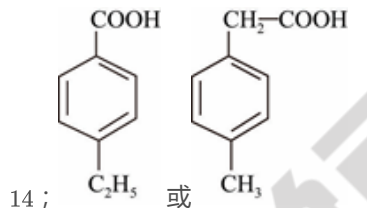
(2) 碳碳双键、醛基



② NaOH、醇溶液



(5)



获取更多资料, 扫码添加
康康小助手



了解更多高中资讯干货,
请扫码添加高中生公众号

学而思对

一年一次

高三数学点睛课

6名专业教师 48个突破机会
转发此海报即可获得高三数学点睛课420元立减优惠

立减420元

优惠价: 1080元
原价1500元
扫码了解课程信息