

## 高一化学试题参考答案

## 一、单选题

1. B 2. A 3. C 4. C 5. C 6. D 7. B 8. A 9. A 10. D

## 二、不定项选择题

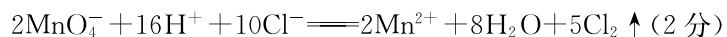
11. A 12. BD 13. B 14. CD 15. C

## 三、非选择题

16. (11 分)

(1) 第 2 周期第ⅥA 族(1 分)

(2) 湿润的淀粉碘化钾试纸变蓝(2 分)

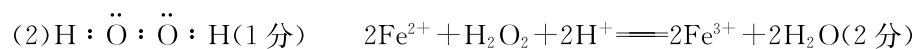
Cl 与 I 同主族, Cl 的原子半径比 I 小, Cl 的得电子能力比 I 的得电子能力强, 所以 Cl<sub>2</sub> 氧化性比 I<sub>2</sub> 的强(2 分)

(3) bd(2 分)

(4) c(2 分)

17. (11 分)

(1) 加热、粉碎铝土矿、搅拌、增大硫酸溶液浓度等(2 分)

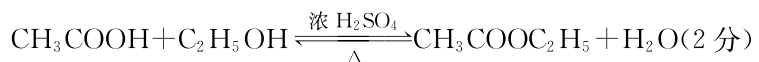
防止增大后续步骤中 Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> 溶液的消耗, 造成浪费(2 分) SiO<sub>2</sub>(1 分)

(3) B(2 分)

(4) 过滤(1 分)

18. (13 分)

(1) 做催化剂和吸水剂(1 分) 碎瓷片(或沸石)(1 分)



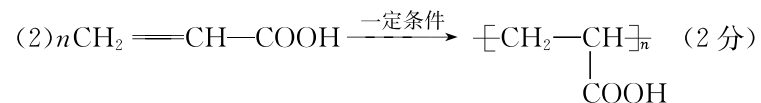
(2) 导致反应物乙醇、乙酸大量挥发; 导致发生其他副反应(2 分) 出现分层(1 分)

防止倒吸(2 分)

(3) ab(2 分)

(4) ①增加了温度计, 便于控制发生装置中反应液的温度, 减少副产物的产生; ②增加了分液漏斗, 便于控制反应物的量, 提高反应物的利用率; ③增加了冷凝装置, 有利于收集产物乙酸乙酯(2 分)

19. (13 分)

(1) CH<sub>2</sub>=CH<sub>2</sub>(1 分) 碳碳双键、羧基(2 分)紫色石蕊试液(或饱和 NaHCO<sub>3</sub> 溶液)(1 分)

聚合(加聚)反应(1 分)

(3) bc(2 分)

(4) ②④(2 分)

(5) ibg(2 分)

20. (12 分)

i. B(2 分)

ii. (1) 5 × 10<sup>-3</sup>(2 分)

(2) B(2 分)

(3) ①插入温度计(1 分)

②NaCl(或 KCl)(1 分)

③1 mL 0.2 mol · L<sup>-1</sup> NaCl 溶液(或 KCl 溶液)(2 分)④反应生成的 SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> 加快了化学反应速率(2 分)