

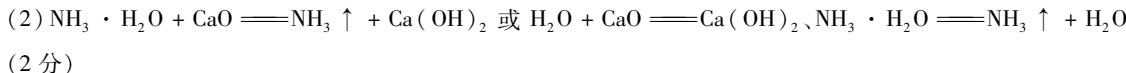
# 2022—2023 学年第二学期高一期末调研考试

## 化学 · 答案

1~14 题,每小题 3 分,共 42 分。

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

15. (1) 平衡气压,便于液体顺利滴下(合理即可,2 分) 2(1 分)

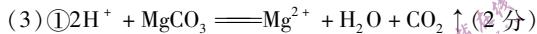
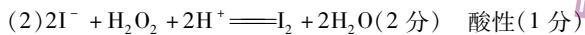


(3) 碱石灰(2 分) 防止氧气、水等进入密闭体系(合理即可,2 分)

(4) bcade(2 分)

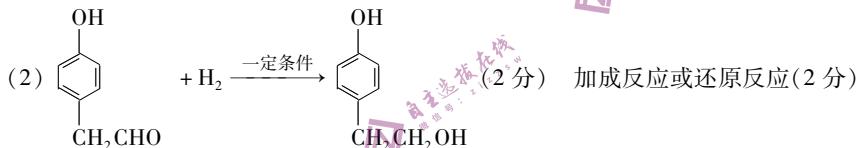
(5) 缺少尾气处理装置(合理即可,2 分)

16. (1) 将生成的气体通入品红溶液,溶液褪色;加热溶液,又恢复红色,则说明生成了  $\text{SO}_2$ (合理即可,2 分)

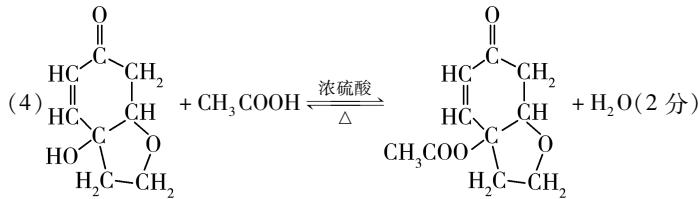


③  $\text{MgCl}_2$  (熔融)  $\xrightarrow{\text{电解}} \text{Mg} + \text{Cl}_2 \uparrow$  (2 分) 硫酸镁的熔点高于氯化镁,制取镁会消耗大量的能量(合理即可,2 分)

17. (1) 羟基、醛基(2 分)



(3)  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$  (2 分) 新制的氢氧化铜或银氨溶液(2 分)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$  (2 分)



(5) 2(2 分)

18. (1)  $0.005 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$  (2 分) 6% (2 分)

(2) bc(2 分)

(3) A(2 分)

(4) ① 负(1 分) 氧化(1 分)

