



2020 年北京市普通高中学业水平等级性考试适应性测试

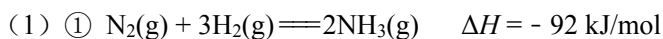
化学参考答案

第一部分共 14 题，每题 3 分，共 42 分。

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

第二部分共 5 题，共 58 分。

15. (9 分)



② 升高反应温度加快反应速率



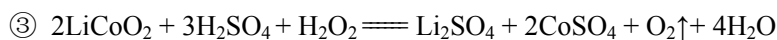
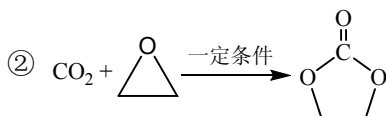
② 阴极一定有其他微粒放电， $2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{H}_2 \uparrow$

(3) 将生成的 NO 循环利用（或通入足量 O_2 ）

16. (9 分)

(1) 第二周期第 IA 族

(2) ① A



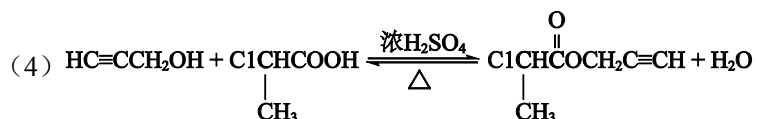
放电可使 Li^+ 从负极中脱出，尽可能多的在正极处富集

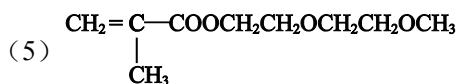
17. (15 分)

(1) 碳碳双键或 $\text{C}=\text{C}$

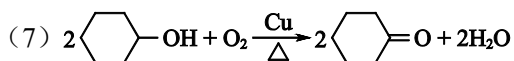
(2) 取代反应

(3) NaOH 醇溶液，加热



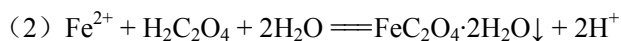


(6) b c



18. (11 分)

(1) +2



(3) $3\text{H}_2\text{O}_2$, $6\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$, 12

(4) 防止 H_2O_2 受热分解

(5) 将 $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$ 氧化除去, 防止干扰 Fe 的含量测定

(6) $\frac{7yz}{25x}$

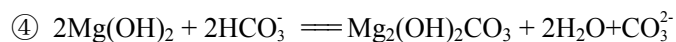
19. (14 分)

(1) 浮在水面上, 熔成小球, 迅速游动



② 用湿润的红色石蕊试纸接触气体, 试纸变蓝则有 NH_3 产生

③ 30 min 时, 实验 b 产生的气体体积远大于实验 c



⑤ 同浓度时, NH_4^+ 的作用大于 HCO_3^- ; NH_4^+ 和 HCO_3^- 共同存在时促进作用并未叠加

(3) 金属活动性和相应金属氢氧化物的溶解性