

海南省 2022—2023 学年高三第一学期期末学业水平诊断

化学 · 答案

1~8 小题,每小题 2 分,共 16 分。

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

9~14 小题,每小题 4 分,共 24 分。每小题有一个或两个选项是符合题目要求的。若正确答案只包括一个选项,多选得 0 分;若正确答案包括两个选项,只选一个且正确得 2 分,选两个且都正确得 4 分,但只要选错一个就得 0 分。

9. AC 10. D 11. CD 12. AD 13. BD 14. D

15. (1) 增大反应物的接触面积,加快反应速率,提高利用率(合理即可,2 分)

(2) $\text{SiO}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \xrightarrow{\text{焙烧}} \text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{CO}_2 \uparrow$ (2 分) Fe_2O_3 和 MnO_2 (2 分)

(3) $\text{SiO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ \longrightarrow \text{H}_2\text{SiO}_3 \downarrow$ (2 分)

(4) 坍塌、泥三角(2 分)

16. (1) 181.7(2 分)

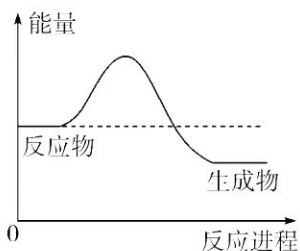
(2) ① 500(合理即可,1 分)

② 500 K 前反应未达到平衡,升高温度,反应一直正向进行;至 500 K 左右反应达到平衡,升高温度,平衡逆向移动(合理即可,2 分)

(3) ① 甲(1 分)

② 1(2 分)

③ 如图所示(2 分)



17. (1) 19.4(2 分) $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) + \text{Na}_2\text{SO}_3 \longrightarrow \text{SO}_2 \uparrow + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(2) 稀释 SO_2 防止倒吸(合理即可,2 分)

(3) 受热均匀、平缓,便于控制温度(合理即可,1 分)

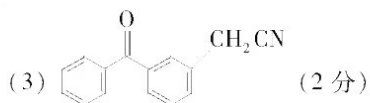
(4) $\text{SO}_2 + \text{MnO}_2 \xrightarrow{\Delta} \text{Mn}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$ (2 分)

(5) NaOH 溶液(合理即可,1 分)

(6) 溶液中的 SO_2 被空气中的 O_2 氧化成硫酸(合理即可,2 分)

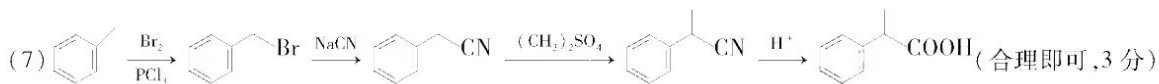
18. (1) 间二甲苯(或 1,3 - 二甲苯)(1 分)

(2) 氧化反应(1 分) 取代反应(1 分)



(4) 酮羰基、氰基(2 分)

(5) 7(2 分)



19. (1)  (2 分) 2(2 分)

(2) sp^2 (2 分) p 轨道相互平行而且相互重叠, 使 p 轨道中的电子可在整个石墨烯中运动, 通电后能定向移动 (合理即可, 2 分)

(3) 石墨烯的氧化物中含大量亲水基团(羧基、羟基), 易与水形成分子间氢键, 而石墨烯不含亲水基团, 且是非极性结构(合理即可, 2 分)

(4) 绝缘性(2 分)

(5) $\frac{79}{N_A}$ (2 分)

关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服务平台。总部坐落于北京，旗下拥有网站（网址：www.zizzs.com）和微信公众平台等媒体矩阵，用户群体涵盖全国90%以上的重点中学师生及家长，在全国新高考、自主选拔领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注**自主选拔在线**官方微信号：**zizzsw**。



微信搜一搜

Q 自主选拔在线