

2020 级高三校际联合考试

化学答案 2022.11

一、选择题：本题共 10 小题，每小题 2 分，共 20 分。每小题只有一个选项符合题意。

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

二、选择题：本题共 5 小题，每小题 4 分，共 20 分。每小题只有一个或两个选项符合题意，全部选对得 4 分，选对但不全的得 2 分，有选错的得 0 分。

11. AD 12. C 13. BD 14. B 15. B

三、非选择题：本题共 5 小题，共 60 分。

16. (12 分)

(1) ①品红溶液 (1 分) ②酸性 (1 分) ③ $\text{SO}_2 + \text{I}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{HI} + \text{H}_2\text{SO}_4$ (2 分)

(2) ③ (2 分)

(3) ①AD (2 分) ②ACEF (2 分) ③C (2 分)

17. (12 分)

(1) 温度过高细菌失活 (1 分) $\text{CuFeS}_2 + 4\text{Fe}^{3+} = 5\text{Fe}^{2+} + 2\text{S} + \text{Cu}^{2+}$ (2 分)

(2) SiO_2 (2 分) 萃取分液 (2 分)

(3) H_2SO_4 (1 分)

(4) AB (2 分)

(5) 蒸发浓缩 冷却结晶 过滤 (2 分)

18. (12 分)

(1) $\text{NO} + 2\text{H}_2\text{O} - 3\text{e}^- = \text{NO}_3^- + 4\text{H}^+$ (2 分)

(2) 阳 (2 分) $5\text{SO}_2 + 2\text{NO} + 8\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通入}} 2\text{NH}_4^+ + 5\text{SO}_4^{2-} + 8\text{H}^+$ (2 分)

(3) 阴 (2 分) 减小 18g (2 分)

(4) 15.68 (2 分)

19. (12 分)

(1) AC (2 分)

(2) 悬浊液 (2 分)

(3) 排出装置内的空气，防止连二亚硫酸钠被氧化 (2 分)

碱性条件下， $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$ 能稳定存在 (2 分)

(4) 乙醇 (2 分)

(5) 66.7% (2 分)

20. (12 分)

(1) Ni-CeO_2 (1 分) 320°C (1 分)

(2) ①< (1 分) > (1 分)

②I (2 分) 1 (2 分) 增加 (2 分) 正向 (2 分)

高三化学试题 第 1 页 (共 1 页)

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