

高三一轮检测

化学试题(A)参考答案及评分标准 2025.03

说明:1. 每小题若有其它正确答案,可参照评分标准给分。

2. 化学专用名词中出现错别字、元素符号有错误,都要参照评分标准扣分。

3. 化学方程式、离子方程式未配平的,都不给分。

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目要求。

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

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

11. BD 12. AC 13. D 14. BC 15. C

三、非选择题:本题共5小题,共60分。

16. (12分)

(1)

↑↓	↑	↑	↑	↑
----	---	---	---	---

 (1分) BC (2分)
3d

(2) $O > N > C > H > Fe$ (2分) 甲酰胺二茂铁可形成分子间氢键 (2分)

(3) Π_4^6 (1分) ABC (2分)

(4) $\frac{42\sqrt{3}}{N_A \cdot a^3 \times 10^{-30}}$ (2分)

17. (12分)

(1) 三颈烧瓶 (1分)

(2) 在装置AB间安放盛有浓硫酸的洗气瓶 (1分, 答AC、BC不得分)

(3) 向少量氨基磺酸溶液中加入足量浓NaOH溶液,加热,产生使湿润的红色石蕊试纸变蓝的气体,证明溶于水有 NH_4^+ 产生。(2分)

(4)c (2分)

(5) > (1分) 氨基磺酸分子内形成内盐 ${}^+\text{H}_3\text{NSO}_3^-$, 分子间作用力增大, 熔点较高, 而固态硫酸为分子晶体, 熔点较低 (2分)

(6) 77.6% (2分) 甲基橙 (1分)

18. (12分)

(1) $6\text{CuFeS}_2 + 19\text{O}_2 \xrightarrow{\text{焙烧}} 6\text{CuO} + 2\text{Fe}_3\text{O}_4 + 12\text{SO}_2$ (2分)

(2) 将 Fe^{3+} 还原为 Fe^{2+} , 防止铁元素沉淀 (2分) $4.7 \leq \text{pH} < 6.4$ (2分)

Cu 、 $\text{Al}(\text{OH})_3$ (1分, 少写多写都不得分)

(3) NH_3 (1分) 灼烧 (1分)

(4) 49:51 (2分)

(5) $\text{CuFe}_2\text{O}_{4-\delta} + \delta\text{H}_2\text{O} = \text{CuFe}_2\text{O}_4 + \delta\text{H}_2 \uparrow$ (1分)

19. (12分)

(1) 2.25 (2分) bd (2分)

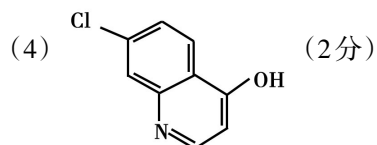
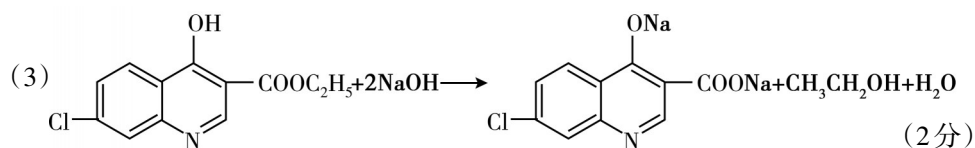
(2) A (2分)

(3) 4:1 (2分) 不变 (2分) 增大 (2分)

20. (12分)

(1) 酯基 (1分) 13 (1分) 间氯苯胺或3-氯苯胺 (1分)

(2) 浓硝酸、浓硫酸 (2分) 还原反应 (1分)



(5) 20 (2分)