

## 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)  $\Pi_4^6$  (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  ${}^+H_3NSO_3^-$ , 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)  $6CuFeS_2 + 19O_2 \xrightarrow{\text{焙烧}} 6CuO + 2Fe_3O_4 + 12SO_2$  (2分)

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

$Cu$ 、 $Al(OH)_3$  (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)  $CuFe_2O_{4-\delta} + \delta H_2O = CuFe_2O_4 + \delta H_2 \uparrow$  (1分)

19. (12分)

(1) 2.25 (2分) bd (2分)

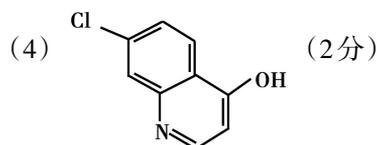
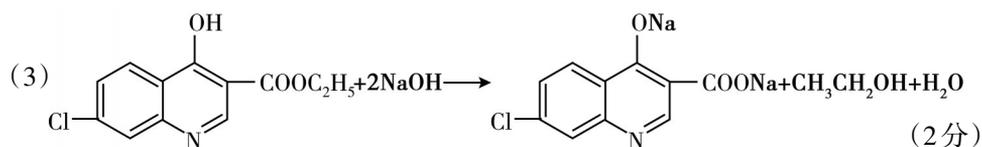
(2) A (2分)

(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)