

2019—2020 学年度第一学期质量检测

高三化学试题参考答案及评分标准

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。

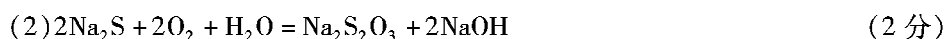
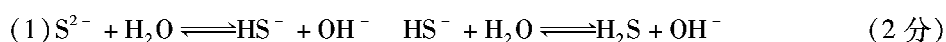
1. B 2. A 3. C 4. B 5. A 6. C 7. B 8. D 9. A 10. D

二、本题共 5 小题,每小题 4 分,共 20 分。每小题有 1 个或 2 个选项符合题意,全都选对得 4 分,选对但不全的得 1 分,有选错的得 0 分。

11. CD 12. A 13. B 14. BC 15. AD

三、非选择题:本题共 5 小题,共 60 分。

16. (12 分)



(3) ①便于观察实验现象和了解反应进行的程度(合理即可) (1 分)



②避免空气中氧气氧化 S^{2-} (1 分) S (1 分)



生成更难溶物质 (1 分)

17. (12 分)

(1) $3\text{d}^8 4\text{s}^2$ (1 分) Fe (1 分) (2) N (1 分)

(3) ①电子从较高能级的激发态跃迁到较低能级的激发态乃至基态时,会以光的形式释放能量 (2 分)

②三角锥形 (1 分) PCl_3 、 PBr_3 、 NF_3 、 NCl_3 等(答一种即可) (1 分)

(4) Ni 的原子半径较小,价层电子数目较多,金属键较强 (2 分)

(5) ① C (1 分) ② $\frac{5.36 \times 10^{32}}{\sqrt{3}a^2 c N_A}$ (2 分)

18. (12 分)

(1) 抑制 Ag^+ 水解 (1 分) (2) $\Delta H_1 + \Delta H_2$ (1 分)

(3) ① c (1 分) ② 0.006 (2 分) 4.17 (2 分)

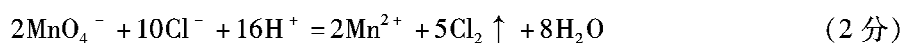
③ $\frac{k_{\text{正}}}{k_{\text{逆}}}$ (2 分) < (1 分)

(4) BC (2 分)

19. (12 分)

(1) 第 5 周期 IVA 族 (1 分)

(2)平衡压强,使浓盐酸能够顺利流下 (1分)



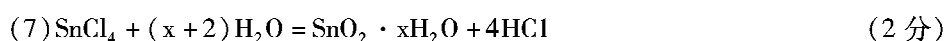
(3)使氯气充分干燥 (1分)

避免四氯化锡气化而损失,导致产率下降 (1分)

(4)排除装置内的空气和少量的水汽 (1分)

(5) CuCl_2 熔点较高,不会随四氯化锡液体溢出 (1分) c (1分)

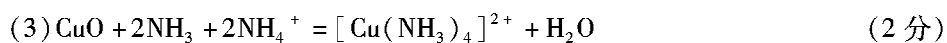
(6)乙 (1分)



20. (12分)

(1)防止得到的锌被氧化 (1分)

(2)Pb(1分) 烧杯、漏斗、玻璃棒 (2分)



避免氨水的分解与挥发 (1分)

