

建平县实验中学 2018~2019 学年度下学期期中考试·高一化学

参考答案、提示及评分细则

1. C 2. A 3. D 4. C 5. D 6. C 7. A 8. B 9. A 10. B 11. B 12. B 13. D 14. A 15. D 16. B
17. B 18. D 19. A 20. B

21. (1) 离子 (2 分)

(2) 放热 (2 分)

(3) B (2 分) 0.5 mol N_2 和 1.5 mol H_2 (2 分)

(4) 负 (2 分) $O_2 + 2H_2O + 4e^- = 4OH^-$ (2 分)

22. (1) 第二周期第ⅥA族 (2 分) $\begin{array}{c} \text{(+13)} \\ \text{2} \end{array} \begin{array}{c} \text{8} \\ \text{3} \end{array}$ (2 分)

(2) $:N:::N:$ (2 分)

(3) K (2 分) $2K + 2H_2O = 2KOH + H_2 \uparrow$ (2 分)

(4) 先出现白色沉淀,接着沉淀又溶解 (2 分)

23. (1) 钾 镁

(2) 有气泡产生,溶液变浅红 没有明显现象 镁

(3) 检查装置的气密性

(4) 浓盐酸 $KMnO_4$ Na_2S $Cl_2 + S^{2-} = 2Cl^- + S \downarrow$ 饱和 NaCl 溶液

(5) H_2SO_4 Na_2SiO_3 有白色沉淀产生 (每空 1 分)

24. (1) $Na > S > C > O$ (2 分) O (2 分)

(2) 离子键、非极性共价键 (2 分)

(3) $H-O-O-H$ (2 分)

(4) $2N_A$ (或 1.204×10^{24} , 2 分)

(5) $C + 2H_2SO_4(\text{浓}) \xrightarrow{\Delta} CO_2 \uparrow + 2SO_2 \uparrow + 2H_2O$ (2 分)

欢迎将本卷使用情况、优秀建议发至邮箱: kyyfzx@163.com。