承德市2022～2023学年高二年级第二学期期末考试

化学试卷参考答案

1. C　2. C　3. B　4. B　5. A　6. B　7. A　8. D　9. B　10. B　11. C　12. A　13. D　14. C

15. (1)生成绿色沉淀(2分)；生成白色沉淀(2分)

(2)(浓)氨水(2分)；溶液由无色变为淡蓝色最后变为深蓝色(未答到“淡蓝色”也给分，2分)；硝酸银溶液和稀硝酸(2分)

(3)①有紫红色固体析出(2分)

②$I_2+SO_3^{2-}+H_2O=SO_4^{2-}+2I^-+2H^+$(2分)

16. (1)+3(1分)；4∶1(2分)

(2)$NO+NO_2+2H_2SO_4$(浓)$=2NOHSO_4+H_2O$(2分)

(3)$2NOHSO_4+SO_2+2H_2O=3H_2SO_4+2NO$(2分)；3∶2(2分)

(4)$FeS_2 \xlongequal[\triangle]{\text{隔绝空气}} FeS+S$(2分)

(5)13.5(2分)；18.5(2分)

17. (1)$5s^25p^2$(2分)；B(1分)

(2)A(2分)

(3)①3(2分)

②sp^2(2分)

③N>O>C(2分)

(4)$(\frac{3}{4},\frac{1}{4},\frac{1}{4})$(2分)；$\frac{\frac{4}{3}\times343}{N_A\times(a\times10^{-7})^3}$(2分)

18. (1)增大固体表面积，加快反应速率(2分)；1.68(2分)

(2)$Al(OH)_3$、H_2SiO_3(2分)

(3)$2CrO_4^{2-}+2H^+ \rightleftharpoons Cr_2O_7^{2-}+H_2O$(2分)

(4)将$Cr_2O_7^{2-}$还原为Cr^{3+}(2分)

(5)Na_2SO_4(多写了$Na_2S_2O_3$和$NH_3\cdot H_2O$或NH_3均不扣分，2分)

(6)6.18(2分)