

江苏省仪征中学高一年级 12 月学情检测化学答案

一、单选

DCCBC CAADC CAABC

二、不定项选

16. CD 17. C 18. D 19. B 20. BC

三、非选择题（每空 2 分）

21. (14 分) (1) $2\text{Na}+2\text{H}_2\text{O}=2\text{NaOH}+\text{H}_2\uparrow$ 钠熔点低、反应放热 沙子

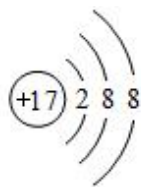
(2) 焰色反应

(3) $\text{Al}(\text{OH})_3+3\text{H}^+=\text{Al}^{3+}+3\text{H}_2\text{O}$

(4) $2\text{Cl}_2+2\text{Ca}(\text{OH})_2=\text{CaCl}_2+\text{Ca}(\text{ClO})_2+2\text{H}_2\text{O}$

$\text{Ca}(\text{ClO})_2+\text{CO}_2+\text{H}_2\text{O}=\text{CaCO}_3+2\text{HClO}$

22. (16 分)



(1) 第 2 周期 IVA

(2) $\text{HClO}_4 > \text{H}_2\text{SO}_4$

(3) $\text{O}^{2-} > \text{Na}^+$

(4) $\text{H}_2\text{O} > \text{CH}_4$

(5) $\text{SO}_2+\text{Cl}_2+2\text{H}_2\text{O}=\text{H}_2\text{SO}_4+2\text{HCl}$

(6) $\text{C}+2\text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓})\triangleq\text{CO}_2\uparrow+\text{SO}_2\uparrow+2\text{H}_2\text{O}$

(7) $\text{OH}^-+\text{H}^+=\text{H}_2\text{O}$

23. (14 分)

(1) 还原 吸收多余 SO_2 ，防止其污染空气 NaHSO_3 5.4 mL

(2) 品红溶液 检验 SO_2 是否除尽

试剂 X (品红) 未褪色，澄清石灰水变浑浊

24. (16 分)

(1) $\text{MnO}_2+4\text{HCl}(\text{浓})\triangleq\text{MnCl}_2+\text{Cl}_2+2\text{H}_2\text{O}$ 3 3

(2) 减缓浓盐酸滴加速率或长导管口加装多孔球泡 $\text{Cl}_2+\text{H}_2\text{O}=\text{HCl}+\text{HClO}$

(3) 饱和氯化钠溶液 防止 ClO_2 浓度过高发生分解或爆炸

(4) $2\text{ClO}_2+2\text{OH}^-=\text{ClO}_2^-+\text{ClO}_3^-+\text{H}_2\text{O}$