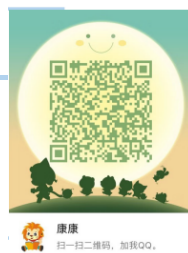




2018~2019年10月深圳翠园中学高三上化学月考...

扫码领取更多资料



一、选择题

1 C 2 C 3 A 4 D 5 C 6 B

二、非选择题

7 (1) 抑制 Cu^{2+} 水解, 防止溶液变浑浊

(2) 利用乙醇易挥发的性质带走沉淀上面的水

(3) 浓硫酸

(4) $\text{NO}_2^- + \text{NH}_4^+ \xrightarrow{\Delta} \text{N}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$

(5) 硬质玻璃管中蓝绿色固体变黑色, E 中白色固体变蓝, F 中澄清石灰水变浑浊

(6) ① BD

② (1) 让停留在装置中的气体被充分吸收, 减小实验误差 (2)

$2\text{CuCO}_3 \cdot 3\text{Cu}(\text{OH})_2$ 或 $3\text{Cu}(\text{OH})_2 \cdot 2\text{CuCO}_3$ 或 $\text{Cu}_5(\text{OH})_6(\text{CO}_3)_2$

8 (1) 加酸溶解, 过滤

(2) ① $2\text{Fe}^{2+} + \text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}^+ = 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$

② 促进铁离子水解沉淀完全

(3) CO 、 CO_2

(4) (1) $\text{ClO}^- + 2\text{Ni}(\text{OH})_2 = \text{Cl}^- + \text{Ni}_2\text{O}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$ (2) 1.25 a

(5) $\text{Al} + 3\text{NiO}(\text{OH}) + \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} = 3\text{Ni}(\text{OH})_2 + \text{NaAlO}_2$

9 (1) 升高温度、搅拌、多次浸取等

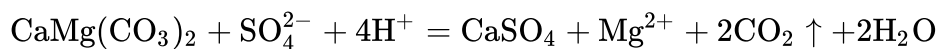
(2) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 、 $\text{Al}(\text{OH})_3$



(3) Na_2SO_4

(4) (1) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ (2) 在 HCl 的气流中将 MgCl_2 溶液加热蒸干

(5) $\text{MgSiO}_3 + 2\text{H}^+ = \text{H}_2\text{SiO}_3 + \text{Mg}^{2+}$ 、



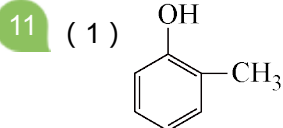
10 (1) (1) $3d^2 4s^2$ (2) 8

(2) (1) $+4$ (2) F^-

(3) (1) sp^2 、 sp^3 (2) Cl (3) CO_2

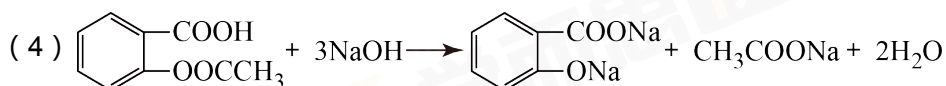
(4) TiCl_4 、 TiBr_4 、 TiI_4 都是分子晶体，而且组成和结构相似，其相对分子质量依次增大，分子间作用力逐渐增大，因而三者的熔点和沸点依次升高

(5)
$$\frac{6 \times 48}{\frac{3\sqrt{3}}{2} \times (2.95 \times 10^{-8})^2 \times 4.69 \times 10^{-8} N_A}$$



(2) (1) FeCl_3 作催化剂 (2) 取代反应

(3) AD



(5) 15 ;

