

九化学期中练习参考答案

1---10 ABCAA DBBCD

11. A KNO_3 等

12.A 75

13.B 取样，分别加入熟石灰研磨，闻气味等

14. (1) ①蛋白质 ② $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}+3\text{O}_2\overset{\text{点燃}}{=====}\text{2CO}_2+3\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(2) 煮沸 (3) 铁 (Fe)

15. (1) 合成 (2) 汞原子运动速率加快，间隔变大。(3) NaHCO_3 HClO^{+1}

(4) ①石油 ② 不属于 ③B

16. (1) 过滤 (2) 铝 (Al) (3) H_2SO_4 NiSO_4 (2 分，答对一个给 1 分)

(4) $2\text{FeSO}_4+\text{H}_2\text{SO}_4+\text{H}_2\text{O}_2\text{====}\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3+2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

17. (1) HCl (2) 冶炼生铁 (3) $\text{C}+2\text{CuO}\overset{\text{高温}}{=====}\text{2Cu}+\text{CO}_2\uparrow$ (2 分) (4) CO_2

18 、(1) 集气瓶 收集或储存少量气体

(2) ABEG $2\text{HCl}+\text{CaCO}_3=\text{CaCl}_2+\text{H}_2\text{O}+\text{CO}_2\uparrow$ (或 $2\text{H}_2\text{O}_2\overset{\text{MnO}_2}{=====}\text{2H}_2\text{O}+\text{O}_2\uparrow$)

(3) a (4) 温度达到可燃物着火点

19 、 探究活动一：水和氧气； 探究活动二：部分；

探究活动三；NaCl、NaOH； (1 分) 二；

二氧化碳与氢氧化钠反应生成碳酸钠，碳酸钠与氯化钡反应生成碳酸钡白色沉淀；(2 分)

加入足量的碳酸钠溶液。反应的化学方程式： $\text{Ca}(\text{OH})_2+\text{Na}_2\text{CO}_3\text{====}\text{CaCO}_3\downarrow+2\text{NaOH}$ (2 分)

20 、 (1)量筒 (2) Na_2SO_4 、 H_2SO_4

(3)取样，用干燥、洁净的玻璃棒蘸取待测液滴到 pH 试纸上，将显示的颜色与标准比色卡比较，若 $\text{pH}=7$ ，说明实验已达 b 点(合理即可)

(4)解：参加反应的氢氧化钠的质量为 $16\text{ g}\times 15\% = 2.4\text{ g}$

设参加反应的 H_2SO_4 的质量为 x

$2\text{NaOH}+\text{H}_2\text{SO}_4\text{====}\text{Na}_2\text{SO}_4+2\text{H}_2\text{O}$

80 98

2.4 g x

$80/98=2.4/x$

$x=2.94\text{ g}$

该稀硫酸的溶质质量分数为 $2.94\div 20\text{ g}\times 100\% = 14.7\%$

答：该稀硫酸的溶质质量分数为 14.7%。