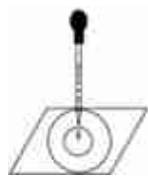


2022黑龙江高三上学期人教版高中化学期中考试

1.

实验表明：将氯水滴加到一张蓝色石蕊试纸上，试纸上会出现如图所示的半径慢慢扩大的内外两个圆环，且两环颜色不同，下列有关说法中不正确的是（ ）



A、此实验表明氯水具有酸性、漂白性

B、内环呈白色外环呈红色或浅红色

C、内外环上颜色的差异表明此变化过程中，中和反应比氧化还原反应快

D、氯水中形成次氯酸的反应中还原产物是HClO

2.

在下列条件下，能大量共存的微粒组是（ ）

A. $c(\text{H}^+) = 1 \times 10^{-14} \text{ mol/L}$ 的溶液： K^+ 、 Na^+ 、 AlO_2^- 、 $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$

B. 右表提供的数据下： HClO 、 HCO_3^- 、 ClO^- 、 CO_3^{2-}

C. 能与Al反应生成 H_2 的溶液： NH_4^+ 、 Ca^{2+} 、 NO_3^- 、 I^-

D. 中性的溶液中： CO_3^{2-} 、 Na^+ 、 SO_4^{2-} 、 AlO_2^-

3.

赤铜矿的成份是 Cu_2O ，辉铜矿的成份是 Cu_2S ，将赤铜矿与辉铜矿混合加热有以下反应： $2\text{Cu}_2\text{O} + \text{Cu}_2\text{S} \xrightarrow{\quad\quad\quad} 6\text{Cu} + \text{SO}_2\uparrow$ ，对于该反应，下列说法正确的是（ ）

A. 该反应的氧化剂只有 Cu_2O

B. Cu既是氧化产物又是还原产物

C. 每生成1 mol Cu，还原剂转移给氧化剂的电子为2 mol

D. 该反应中氧化产物与还原产物的质量比为1：6

4.

能用 $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$ 来表示的化学反应是（ ）

A. 氢氧化铁和稀盐酸反应

B. 氨水和稀硫酸反应