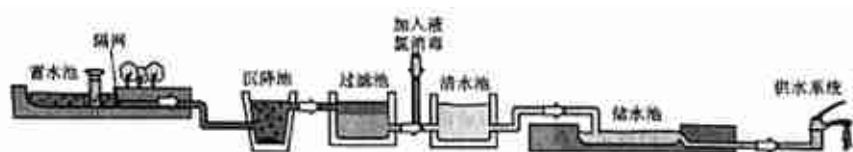


浙江2022年九年级后半期化学中考模拟在线答题

1.

下图为自来水生产过程示意图。下列说法正确的是



- A. 清水池中的水是溶液 B. 过滤池中主要发生化学变化
C. 消毒用的液氯是化合物 D. 供水系统流出的水是纯净物

2.

电脑芯片的制作要用到高纯度的硅。目前广泛采用石英砂(主要成分是 SiO_2)为原料制取, 其中

一步反应为: $\text{SiO}_2 + 2\text{C} \xrightarrow{\text{高温}} \text{Si} + 2\text{CO}\uparrow$ 。对该反应分析正确的是

- A. 该反应属于置换反应 B. 碳发生了还原反应
C. 碳元素化合价由0价变为+4价 D. 该反应利用了CO的还原性

3.

下列物质中, 不能提供人体活动所需能量的是 ()

- A. 葡萄糖 B. 淀粉 C. 油脂 D. 食盐

4.

下列选项所示的物质转化均能一步实现的是 ()

- A. $\text{Fe} \xrightarrow{\text{O}_2} \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{Fe}(\text{OH})_3$
B. $\text{CuO} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4} \text{CuSO}_4 \xrightarrow{\text{稀HCl}} \text{CuCl}_2$
C. $\text{S} \xrightarrow{\text{O}_2} \text{SO}_2 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{H}_2\text{SO}_4$
D. $\text{CO}_2 \xrightarrow{\text{NaOH}} \text{Na}_2\text{CO}_3 \xrightarrow{\text{Ca}(\text{OH})_2} \text{NaOH}$

5.

某固体由 Ba^{2+} 、 Cu^{2+} 、 Na^+ 、 Cl^- 、 CO_3^{2-} 、 SO_4^{2-} 中的几种离子构成, 取一定质量的该固体样品, 进行如下实验:

- ①将固体溶于水得无色透明溶液, 加入足量 BaCl_2 溶液, 过滤后得到5克白色沉淀。
 - ②在沉淀中加入过量稀硝酸, 仍有3克白色沉淀。
 - ③在滤液中滴加 AgNO_3 溶液, 产生白色沉淀。则该固体中一定含有
- A. Na^+ 、 CO_3^{2-} 、 SO_4^{2-} B. Cu^{2+} 、 CO_3^{2-} 、 SO_4^{2-}
C. Cl^- 、 CO_3^{2-} 、 SO_4^{2-} D. Na^+ 、 Ba^{2+} 、 Cl^-

6.

将一定量的碳酸钠和氢氧化钙相混合, 看到有白色沉淀产生, 经过滤后, 再在滤液中加入适量的氢氧化钙溶液, 无现象产生, 继续向该溶液中加入碳酸钾溶液, 过滤后蒸干所得晶体的成分的可能组成是_____；_____。(写出两种可能的组成即可)

7.