

2022江西高三上学期人教版高中化学期中考试

1.

下列有关物质性质的应用正确的是 ( )

- A. 硅胶可用作干燥剂                      B. 晶体硅可以用于制造光导纤维  
C. 盐类都可做调味品                      D. 浓硫酸可以用来雕刻玻璃制工艺品

2.

下列有关物质分类或归类正确的一组是 ( ) A. 液氯是混合物 B. 水玻璃是纯净物  
C. 酒精是电解质                      D. 纯碱不属于碱

3.

下列物质中不能用作漂白剂的是 ( )

- A.  $\text{SO}_2$                       B.  $\text{Ca}(\text{ClO})_2$                       C. 浓硫酸                      D.  $\text{Na}_2\text{O}_2$

4.

下列实验能达到目的的是 ( )

- A. 只滴加氨水鉴别  $\text{AlCl}_3$ 、 $\text{MgCl}_2$  两种溶液                      B. 将  $\text{FeCl}_3$  溶液蒸干制备  $\text{FeCl}_3$  固体  
C. 酒精可将溴水中的溴萃取出来                      D. 利用是否有丁达尔现象可以区别溶液和胶体

5.

下列有关金属冶炼说法不. 正. 确. 的是 ( )

- A. 电解饱和  $\text{NaCl}$  溶液制备  $\text{NaOH}$                       B. 工业上电解熔融的  $\text{MgO}$  制备  $\text{Mg}$   
C.  $\text{CO}$  还原赤铁矿 ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ) 可用于炼铁                      D.  $\text{Fe}$  和  $\text{CuSO}_4$  溶液的反应可用于湿法炼铜

6.

$N_A$  表示阿伏加德罗常数。下列说法正确的是 ( )

- A. 标准状况下,  $2.24\text{L H}_2\text{O}$  的分子数为  $0.1N_A$                       B.  $0.1\text{mol Na}_2\text{O}_2$  中含有的阴离子数目为  $0.2N_A$   
C. 常温下  $4.4\text{ g CO}_2$  气体中含有的原子总数为  $0.3N_A$   
D.  $1\text{ L } 0.1\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1} \text{ Al}_2(\text{SO}_4)_3$  溶液中  $\text{Al}^{3+}$  的数目为  $0.2N_A$

7.

下列各组离子中, 能大量共存且形成透明溶液的是 ( )

- A.  $\text{Mg}^{2+}$ 、 $\text{H}^{+}$ 、 $\text{Cl}^{-}$ 、 $\text{OH}^{-}$                       B.  $\text{Na}^{+}$ 、 $\text{Ba}^{2+}$ 、 $\text{Cl}^{-}$ 、 $\text{CO}_3^{2-}$