

## 电解质与非电解质典题练习（二）

- 下列物质不属于电解质的是  
A.  $\text{HNO}_3$       B.  $\text{CaCO}_3$       C.  $\text{SO}_3$       D.  $\text{KCl}$
- 下列物质是非电解质的是  
A. 铜      B. 硫酸钡      C. 蔗糖      D. 氯化钠
- 下列物质属于强电解质的是  
A.  $\text{H}_2\text{CO}_3$       B.  $\text{CH}_3\text{COOH}$       C.  $\text{H}_2\text{O}$       D.  $\text{KNO}_3$
- 下列有关电解质的叙述正确的是  
A. 溶于水能导电的物质      B. 熔融状态下能导电的物质  
C. 凡在水中生成离子的物质      D. 电解质的导电过程实质上是电解过程
- 下列物质中导电性最差的是  
A. 熔融状态的  $\text{KOH}$       B. 石墨棒  
C. 稀  $\text{H}_2\text{SO}_4$       D.  $\text{KCl}$  晶体
- 下列电离方程式正确的是  
A.  $\text{MgSO}_4 \rightarrow \text{Mg}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$   
B.  $\text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ba}^{2+} + \text{OH}_2$   
C.  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \rightarrow 3\text{Al}^{3+} + 2\text{SO}_4^{2-}$   
D.  $\text{Ca}(\text{BO}_3)_2 \rightarrow \text{Ca}^{2+} + 2\text{NO}_3^-$
- 下列物质中，导电性由大到小排列正确的是  
①500 mL 0.1 mol/L 的盐酸溶液；    ②100 mL 0.1 mol/L 的硫酸溶液  
③800 mL 0.1 mol/L 是醋酸溶液；    ④1 L 0.1 mol/L 的酒精溶液  
A. ①②③④      B. ④①③②  
C. ②①③④      D. ①③②④
- 表示下列反应的离子方程式正确的是  
A. 铁和稀硫酸的反应  $\text{Fe} + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{Fe}^{3+} + \text{H}_2 \uparrow$   
B. 稀盐酸与碳酸钙反应  $\text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$   
C. 溴化钠溶液与氯水反应  $2\text{Br}^- + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{Br}_2 + 2\text{Cl}^-$   
D. 醋酸溶液与氢氧化钠溶液反应  $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
- 下列措施不能使 0.1 mol/L 的醋酸溶液导电性增强的是  
A. 加水      B. 加无水醋酸  
C. 加  $\text{NaOH}$  固体      D. 通  $\text{NH}_3$
- 电解饱和食盐水装置中，下列有关阳极的物质变化，正确的是  
A. 还原剂发生氧化反应      B. 还原剂发生还原反应  
C. 氧化剂发生氧化反应      D. 氧化剂发生还原反应

答案详见本网站试卷答案类别