校本作业8：电解质及电离方程式

班级： 座号： 姓名：

1．下面关于电解质的叙述中错误的是（ ）

A．在水溶液中和熔融状态下均不导电的化合物叫非电解质

B．电解质、非电解质都指化合物而言，单质不属于此范畴

C．电解质在水中一定能导电，在水中导电的化合物一定是电解质

D．纯水的导电性很差，但水一定能导电

2．下列关于纯净物、混合物、电解质和非电解质的正确组合是（　　）

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | 纯净物 | 混合物 | 电解质 | 非电解质 |
| A | 浓盐酸 | 天然气 | 硫酸 | 干冰 |
| B | 氢氧化钡 | 蔗糖溶液 | 硫酸钡 | 三氧化硫 |
| C | 胆矾 | 石灰水 | KOH | 碳酸钙 |
| D | 硫酸 | 铝合金 | 氯化钠 | 氢气 |

3．下列物质属于电解质且溶于水后能导电的是（ ）

A．Na B．AlCl3 C．SO3 D．CO2

4．下列物质中，属于非电解质的是（ ）

A．氯化钠 B．金属镁 C．氧气 D．蔗糖

5．下列物质的水溶液能导电，但属于非电解质的是（ ）

A．CH3COOH B．K2SO4 C．SO2 D．Cl2

6．下列有关叙述正确的是（ ）

A．硝酸钾溶液能导电，所以硝酸钾溶液是电解质 B．固态氯化钾不导电，但氯化钾是电解质

C．铜丝、铁钉均能导电，所以他们都是电解质 D．CO2溶于水能导电，所以CO2是电解质

7．下列物质不能导电的是（ ）

A．KNO3固体 B．NaCl溶液 C．铜丝 D．熔融MgCl2

8．下列物质既不是电解质，又不是非电解质，但其水溶液能导电的是（ ）

A．乙醇 B．铁 C．漂白粉 D．二氧化碳

9．下列有关电解质的描述中正确的是（ ）

A．酸、碱、盐、氧化物都属于电解质 B．非电解质都是非金属氧化物

C．电解质在一定条件下自身能电离出自由移动的离子 D．电解质都易溶于水

10．下列物质中Cu、NaCl固体、NaOH固体、K2SO4溶液、CO2、蔗糖、NaCl溶液、H2O、酒精。\_\_\_\_\_\_\_是电解质；\_\_\_\_\_\_\_是非电解质；\_\_\_\_\_\_\_既不是电解质，也不是非电解质。

11．下列物质中，属于电解质的是\_\_\_\_\_\_\_，属于非电解质的是\_\_\_\_\_\_\_。

A、碘化钾；B、乙醇；C、氨气；D、蔗糖；E、氢硫酸；F、硫酸氢钠；G、一水合氨；H、液氯；I、铜。

12．写出下列电解质的电离方程式。

(1)HNO3=\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

(2)Ca(OH)2=\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

(3)KNO3=\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

(4)HCl=\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

(5)(NH4)2SO4=\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

(6)NaHCO3=\_\_\_\_\_\_\_\_；

(7)KAl(SO4)2=\_\_\_\_\_\_；

(8)NH3·H2O=\_\_\_\_\_\_。