运城市2022年高三化学上学期月考测验网上在线做题

1. 选择题

下列叙述正确的是

A. 硫酸钡难溶于水，在水溶液中不能导电，所以硫酸钡不是电解质

B. 强电解质在水溶液中的导电性一定比弱电解质强

C. 三氧化硫溶于水能导电，所以三氧化硫是电解质

D. 硫酸、氢氧化钡、纯碱、苛性钠都是强电解质

2. 选择题

“纳米材料”是粒子直径为1~ 100nm的材料，纳米碳就是其中的一种，若将纳米碳均匀地分散到蒸馏水中，所形成的物质（ ）

①是溶液 ②是胶体 ③能产生丁达尔效应 ④能透过滤纸 ⑤不能透过滤纸 ⑥静置后，会析出黑色沉淀

A. ①④⑥ B. ②③④ C. ②③⑤ D. ①③④⑥

3. 选择题

设NA为阿伏加德罗常数的值。下列说法正确的是。

A. 0.5 mol Cu与足量的S反应转移电子数为N_A

B. 在粗铜精炼的实验中，阳极质量减小6.4g，则电解过程中转移电子数为0.2N_A

C. 2 g D2O和H218O的混合物中含有的中子数为N_A

D. 46 g 有机物C2H6O中含有极性共价键的数目一定为7N_A

4. 选择题

下列配制的溶液浓度偏高的是

A. 配制盐酸溶液用量筒量取盐酸时俯视刻度线

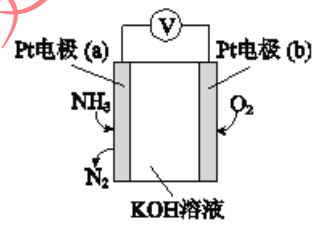
B. 配制盐酸溶液定容时，仰视容量瓶刻度线

C. 称量4 g NaOH 配制0.1 mol·L-1 NaOH溶液1000 mL时，砝码错放左盘

D. NaOH溶解后未经冷却即注入容量瓶至刻度线

5. 选择题

电化学气敏传感器可用于检测环境中NH3的含量，其工作原理示意图如下。



下列说法不正确的是

A. O2在电极b上发生还原反应

B. 溶液中OH+向电极a移动

C. 负极的电极反应式为：2NH3-6e-+6OH-=N2+6H2O

D. 反应消耗的NH3与O2的物质的量之比为4：5

6. 选择题

更多资料请访问：http://www.wuliaojz.com 官方公众号：物料家族