

2022高三下学期人教版高中化学月考试卷

1.

已知铍(Be)的原子序数为4, 下列对铍及其化合物的叙述中, 正确的是

- A. 铍的原子半径小于硼的原子半径 B. 氯化铍分子中铍原子的最外层电子数是8
C. 氢氧化铍的碱性比氢氧化钙弱 D. 单质铍易跟冷水反应产生氢气

2.

有A、B、C、D四块金属片, 用导线两两连接插入稀硫酸中, 可以组成各种原电池。若A与B连接时, A为负极; C与D相连时, C溶解, D上有氢气生成; A与C连接时, C为正极; B与D相连时, 电子由D极经导线流向B极, 则这四种金属的活泼性由强到弱的顺序是

- A、ABCD B、ACDB C、CADB D、BDCA

3.

下列离子方程式书写正确的是

- A. 用醋酸除去暖瓶中的水垢: $2\text{H}^+ + \text{CaCO}_3 = \text{Ca}^{2+} + \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$
B. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ 溶液与少量 NaOH 溶液反应: $\text{HCO}_3^- + \text{Ca}^{2+} + \text{OH}^- = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$
C. 硫酸氢钠溶液与氢氧化钡溶液混合呈中性: $\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+} + \text{OH}^- = \text{BaSO}_4\downarrow + \text{H}_2\text{O}$
D. FeO 与稀硝酸反应: $\text{FeO} + 2\text{H}^+ = \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$

4.

下列各组物质中, 能用高锰酸钾酸性溶液鉴别的是

- A. 乙烯、乙炔 B. 1-己烯、甲苯 C. 苯、正己烷 D. 丙烷 丙炔

5.

N_A 表示阿伏加德罗常数的值。下列判断中, 正确的是

- A. H_2O_2 溶液中加入 MnO_2 可制得 O_2 , 产生2.24L(标况) O_2 , 转移 $0.4N_A$ 个电子
B. SO_2 和 CO_2 都属于酸性氧化物, Na_2O 和 Al_2O_3 都属于碱性氧化物
C. 在氯化铵水溶液中, 既存在水解平衡, 又存在电离平衡
D. O_2 在放电的条件下生成 O_3 属于化学变化, 电解质溶液导电属于物理变化