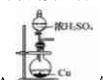
四川省泸州市泸县第四中学2022届高三上学期第一次月考理综化学在线测验完整版

1. 选择题

用下列实验装置进行相应实验,能达到实验目的的是(夹持装置未画出)



制取二氧化硫气体



检验溶液中是否有钾离子



验证氨气极易溶解干水



加热复氨化钠固体

2. 选择题

向21.6 g 铁粉和铜粉的混合物中加入1L 1 mol/L 硝酸溶液,充分反应,放出NO气体且金属有剩余。则反应后溶液中c(NO3) 可能为

A. 0.45 mol/L B. 0.6 mol/L C. 0.75 mol/L D. 0.9 mol/L

3. 选择题 •

设NA是阿伏加德罗常数的值,下列说法正确的是

- A. 0.1mol FeCl3水解形成的Fe(OH)3胶体粒子数为0.1 NA
- B. 常温下, 78 g Na2O2中含有的阴离子数是2NA
- ℃. 标准状况下,11.2 L甲烷和乙烯混合物中含氢原子数目为2NA
- D.pH=1的H2SO4溶液中,含有H+的数目为0.1NA

4. 选择题

- X、Y、Z、W均为短周期主族元素且原子序数依次增大,它们的原子最外层电子数之和为
- 13,X的原子半径比Y的小,W与X同族,用惰性电极电解一种常见的无色无味液体可得到X和Z元素的单质。下列说法正确的是
- A. 由X、Y、Z三种元素形成的化合物中只含有共价键
- B. X与W可形成一种二元离子化合物
- C. Y的简单氢化物的热稳定性比Z的强
- D. Y、Z、W的简单离子的电子层结构相同,其中Z的离子半径最小

5. 选择题

室温下,下列各组离子在指定溶液中能大量共存的是

White the state of the confinence of the confine