

高一上半年期中考试化学题带参考答案(2021-2022年山东省济宁市泗水县)

1. 选择题

分类方法在化学学科的发展中起到了非常重要的作用,下列5种分类标准中合理的有()

- ①根据分散系是否具有丁达尔现象,将分散系分为溶液、胶体和浊液
 - ②根据反应中是否有电子的转移,将化学反应分为氧化还原反应和非氧化还原反应
 - ③根据酸分子能电离出的氢离子个数将酸分为一元酸、二元酸等
 - ④根据氧化物中是否含有金属元素,将氧化物分为酸性氧化物和碱性氧化物
 - ⑤根据物质在水溶液里或熔融状态下能否导电,将化合物分为电解质和非电解质
- A.5种 B.4种 C.3种 D.2种

2. 选择题

下列说法不正确的是:

- A. 配制一定物质的量浓度的溶液时,容量瓶是否干燥对配制结果无影响
- B. 在进行钠与水反应的实验时,多余的钠需要放回原试剂瓶中
- C. 丁达尔效应是由于胶体粒子对光的散射形成的
- D. 已知钠与水反应比钠与乙醇反应更剧烈,所以两种电解质的活泼性:钠大于乙醇

3. 选择题

下列关于钠及其化合物的叙述错误的是

- A. 取用金属钠时,所需用品一般有小刀、镊子、滤纸、玻璃片
- B. 金属钠与 $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ 溶液反应时,既有白色沉淀又有气体逸出
- C. 生理盐水的质量分数为0.9%,与人的血液中含量相同,它的溶质是 NaCl
- D. Na_2O_2 与酸反应生成盐和水,所以 Na_2O_2 是碱性氧化物

4. 选择题

在新制氯水中存在多种分子和离子,下列实验现象和结论一致且正确的是

- A. 溶液呈黄绿色,且有刺激性气味,说明有 Cl_2 存在
- B. 加入有色布条,有色布条褪色,说明有 Cl_2 存在
- C. 加入盐酸酸化的 AgNO_3 溶液,产生白色沉淀,说明有 Cl^- 存在
- D. 加入 NaOH 溶液,氯水黄绿色消失,说明有 HClO 存在

5. 选择题

磁流体是电子材料的新秀。在一定条件下,将含等物质的量的 FeSO_4 和 $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ 的溶液混合,再滴入稍过量的 NaOH 溶液,可得到分散质粒子大小在36~55nm之间的黑色磁流体。下列说法中正确的是()

- A. 所得的分散系属于悬浊液 B. 所得的分散系中分散质为 Fe_2O_3
- C. 用光束照射该分散系能产生丁达尔效应 D. 分散系为胶体,分散质粒子大小即 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 分子直径

6. 选择题

2018年11月13日第26届国际计量大会对国际单位制进行修改。新的摩尔规定,1摩尔物质包括阿伏伽德罗常数(N_A)个基本单元,下列关于阿伏伽德罗常数的说法正确的是()

- A. 18 g水中含有的氢原子数目为 N_A
- B. 1 mol氩气分子所含的原子数目为 $2N_A$