

南安市高一化学上册月考试卷题免费试卷

1. 选择题

分类法在化学学习中具有重要意义，下列关于物质分类的正确组合是()

碱	电解质	非电解质	碱性氧化物	酸性氧化物
A. Na_2CO_3	H_2SO_4	NaHCO_3	MgO	SO_2
B. NaOH	Cu	NaCl	Na_2O_2	CO
C. $\text{Ba}(\text{OH})_2$	CH_3COOH	HCl_2	Na_2O	NO
D. KOH	HNO_3	SO_2	CaO	SO_3

A. A B. B C. C D. D

2. 选择题

用 N_A 表示阿伏加德罗常数的值，下列判断正确的是()

- A. 0.1 mol Na_2O_2 含有的离子总数为 $0.4N_A$
- B. 常温常压下，18 g H_2O 所含的中子数为 $8N_A$
- C. 5.6 g 铁与足量盐酸反应转移的电子数为 $0.3N_A$
- D. 标准状况下，22.4 L H_2O 中所含原子数为 $3N_A$

3. 选择题

下列说法中正确的是()

- A. 某溶液与 NaOH 溶液共热，产生能使湿润的红色石蕊试纸变蓝的气体，说明原溶液中存在 NH_4^+
- B. 某溶液中加入盐酸后有无色气体产生，该气体能够使澄清的石灰水变浑浊，则原溶液中含 CO_3^{2-}
- C. 用铂丝蘸取某溶液在酒精灯的火焰上灼烧时，火焰呈黄色，说明原溶液中只含有 Na^+ ，不含有 K^+
- D. 某溶液中加入 BaCl_2 溶液时，产生白色沉淀，加稀硝酸沉淀不溶解，说明原溶液中存在 SO_4^{2-}

4. 选择题

V mL $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 溶液中含 Al^{3+} a g，取 $\frac{V}{4}$ mL 溶液稀释到 4V mL，则稀释后溶液中 SO_4^{2-} 的物质的量浓度是()

- A. $\frac{125a}{9V}$ mol·L⁻¹
- B. $\frac{125a}{18V}$ mol·L⁻¹