

2021-2022年高一上册期中考试化学试卷完整版（福建省泉州市）

1. 选择题

将30mL 0.5mol/LNaOH溶液加水稀释到500mL，稀释后溶液中NaOH的物质的量浓度为（ ）

A.0.3 mol/L B.0.03 mol/L C.0.05 mol/L D.0.04 mol/L

2. 选择题

下列物质属于电解质的是()

A. 铜 B. 食盐水 C. 烧碱 D. 蔗糖

3. 选择题

下列对“摩尔”的叙述不正确的是（ ）

- A. 摩尔是一个单位，可用于计量物质所含微观粒子的多少
B. 摩尔既能用来计量纯净物，又能用来计量混合物
C. 1mol任何气体所含的气体分子数目都相等
D. 用“摩尔”（而不用“个”）计量微观粒子与用“纳米”（而不用“米”）计量原子直径，计量思路都是扩大单位。

4. 选择题

下列化学方程式中，不能用离子方程式 $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4\downarrow$ 表示的是（ ）

- A. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{HNO}_3$ B. $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{NaCl}$
C. $\text{BaCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4\downarrow + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$ D. $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{HCl}$

5. 选择题

同温同压下，同体积的甲乙两种气体的质量比是17:14。若乙气体是CO，则甲气体是

A. H_2S B. HCl C. NH_3 D. Cl_2

6. 选择题

下列各组物质，按化合物、单质、混合物的顺序排列的是（ ）

- A. 烧碱、液态氧、碘酒 B. 生石灰、白磷、熟石灰
C. 干冰、铁、氯化氢 D. 空气、氮气、胆矾

7. 选择题

下列四种物质的溶液，其中一种与其它三种能发生离子反应，这种物质是

A. H_2SO_4 B. KOH C. BaCl_2 D. Na_2CO_3

8. 选择题

下列溶液20mL 1 mol·L⁻¹ NaNO₃溶液中NO₃⁻物质的量浓度相等的是（ ）

- A. 10 mL 1 mol·L⁻¹ Mg(NO₃)₂溶液 B. 5 mL 0.8 mol·L⁻¹ Al(NO₃)₃溶液
C. 10 mL 2 mol·L⁻¹ AgNO₃溶液 D. 10 mL 0.5 mol·L⁻¹ Cu(NO₃)₂溶液

9. 选择题

1gN₂中含有x个原子，则阿伏加德罗常数是（ ）

- A. $\frac{x}{28}$ mol⁻¹ B. $\frac{x}{14}$ mol⁻¹ C. 14xmol⁻¹ D. 28xmol⁻¹