

## 高一化学下册单元测试试卷完整版

### 1. 选择题

下面关于同温同压下的两种气体一氧化碳和氮气的判断不正确的是( )

- A. 体积相等时密度不相等
- B. 原子数相等时具有的质子数相等
- C. 体积相等时具有的电子数相等
- D. 质量相等时具有的分子数相等

### 2. 选择题

下列有关气体体积的描述中, 正确的是( )

- A. 一定温度和压强下, 气体的体积主要由分子间的距离决定
- B. 通常状况下, 气体摩尔体积约为22.4 L
- C. 标准状况下, 气体摩尔体积约为22.4 L
- D. 单位物质的量的气体所占的体积就是气体摩尔体积

### 3. 选择题

实验室从溶液中获取固体溶质, 常见的方法是蒸发, 一般有以下操作过程: ①放置蒸发皿; ②固定铁圈位置; ③放置酒精灯; ④停止加热, 余热蒸干; ⑤加热搅拌。其正确的操作顺序为( )

- A. ①③②④⑤ B. ①②③④⑤ C. ②③①⑤④ D. ③②①⑤④

### 4. 选择题

下列各物质所含原子数目按由大到小顺序排列的是( )

- ①0.6 mol NH<sub>3</sub> ②0.2 mol H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> ③9 g H<sub>2</sub>O ④标准状况下22.4 L He
- A. ①②③④ B. ②③①④ C. ②①③④ D. ①②④③

### 5. 选择题

含有MgCl<sub>2</sub>、NaCl、Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>三种物质的混合溶液, 已知其中含有的Cl<sup>-</sup>为1.8 mol, Na<sup>+</sup>为2 mol, Mg<sup>2+</sup>为0.5 mol, 则SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>的物质的量为( )

- A. 0.6 mol B. 0.7 mol C. 1.2 mol D. 1.0 mol

### 6. 选择题

只用一种试剂就可将AgNO<sub>3</sub>、KSCN、H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>、NaOH四种无色溶液区分, 这种试剂是( )

- A. Fe(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>溶液 B. MgCl<sub>2</sub>溶液
- C. BaCl<sub>2</sub>溶液 D. FeCl<sub>3</sub>溶液

### 7. 选择题

下面关于摩尔质量的描述或应用中正确的是

- A. 一个钠原子的质量等于 $\frac{23}{6.02 \times 10^{23}}$  g B. 二氧化碳的摩尔质量是44 g
- C. 铁原子的摩尔质量等于它的相对原子质量 D. 1 mol氢氧根离子的质量是17

### 8. 选择题

下列关于试剂存放的叙述不正确的是( )