

盐城市无纸试卷

1. 选择题

当光束通过下列分散系时，能观察到丁达尔效应的是

A.KCl溶液 B.蔗糖溶液 C.Fe(OH)₃胶体 D.NaOH溶液

2. 选择题

生石灰(CaO)可作食品干燥剂，属于碱性氧化物，不能与其发生反应的物质是

A.H₂SO₄ B.SO₂ C.H₂O D.NaOH

3. 选择题

下列气体不能用排水法收集的是

A.SO₂ B.H₂ C.O₂ D.CO

4. 选择题

下列有关试剂的保存方法不正确的是

A.Na保存于煤油中 B.过氧化钠应密封保存
C.氯水保存于无色试剂瓶中 D.浓硫酸保存于铁质容器中

5. 选择题

下列物质的用途不正确的是

A.SO₂可用于漂白纸张 B.浓硫酸具有吸水性用作干燥剂
C.Na₂CO₃受热易分解用作膨松剂 D.Na₂O₂用于呼吸面具供氧

6. 选择题

下列各组离子在溶液中能大量共存的是

A.Ca²⁺、Na⁺、CO₃²⁻、NO₃⁻ B.H⁺、SO₄²⁻、OH⁻、Na⁺
C.Na⁺、Fe³⁺、Cl⁻、SO₄²⁻ D.H⁺、K⁺、HCO₃⁻、SO₄²⁻

7. 选择题

实现下列变化需要加入氧化剂的是

A.Cl₂→Cl⁻ B.H⁺→H₂ C.CO₃²⁻→CO₂ D.CO→CO₂

8. 选择题

氯酸钾(KClO₃)可用于制造烟花、安全火柴等，关于该物质的分类正确的是

A.盐 B.氧化物 C.酸 D.碱

9. 选择题

下列有关化学用语正确的是

A.N₂的电子式： $\text{N} \equiv \text{N}$

B.氯化氢分子的形成过程可用电子式表示为 $\text{H} \times \cdot \cdot \text{Cl} \cdot \cdot + \cdot \cdot \text{H} \cdot \cdot \rightarrow [\text{H} \cdot \cdot \text{Cl} \cdot \cdot]^{-}$

C.重水的化学式为²H₂O(或D₂O)

D.碳酸氢钠的电离方程式 $\text{NaHCO}_3 = \text{Na}^{++} + \text{H}^{++} + \text{CO}_3^{2-}$