

长沙市高一化学下册开学考试摸底考试题

1. 选择题

关于物质的分离提纯，下列说法错误的是（ ）

- A. 蒸发操作可以从溶液中分离得到可溶性固体溶质
- B. 将待过滤的液体直接倒入漏斗中，且使液面低于滤纸边缘
- C. 蒸馏时温度计的水银球不能伸入液面以下，只需靠近蒸馏烧瓶的支管口处
- D. 选用分液法分离植物油和水的混合物，植物油从分液漏斗上口倒出

2. 选择题

同温、同压下，某容器充满O₂重116 g，若充满CO₂重122 g，现充满某气体重114 g，则该气体的相对分子质量为

- A. 28 B. 60 C. 32 D. 44

3. 选择题

下列配制的溶液浓度偏高的是（ ）

- A. 配制盐酸用量筒量取盐酸时俯视刻度线
- B. 配制盐酸定容时，仰视容量瓶刻度线
- C. 称量4.0g NaOH配制0.1 mol·L⁻¹ NaOH溶液1000mL时，砝码错放在左盘
- D. NaOH溶解后未经冷却立即注入容量瓶至刻度线

4. 选择题

下列叙述中，不正确的是

- A. CaCO₃、Ca(HCO₃)₂、Cu₂(OH)₂CO₃都属于碳酸盐
- B. 盐酸、纯碱、醋酸钠和生石灰分别属于酸、碱、盐和氧化物
- C. 蓝矾(CuSO₄·5H₂O)和干冰属于化合物，铁矿石属于混合物
- D. 通过化学反应，可由Ba(OH)₂一步转化生成NaOH

5. 选择题

要使含有Ag⁺、Mg²⁺、Ba²⁺等溶液中的离子逐一形成沉淀析出，下列所选择的试剂及加入试剂的顺序正确的是

- A. H₂SO₄→HCl→NaOH→CO₂ B. Na₂SO₄→NaCl→NH₃·H₂O
- C. NaCl→Na₂SO₄→NaOH D. Na₂SO₄→NaCl→NaOH

6.

随着人们生活节奏的加快，方便的小包装食品已被广泛接受。为了延长食品的保质期，防止食品受潮及富脂食品氧化变质，可用适当方法在包装袋中装入()

- A. 无水硫酸铜、蔗糖 B. 生石灰、硫酸亚铁
- C. 食盐、硫酸亚铁 D. 生石灰、食盐

7. 选择题

镁、铝、铜三种金属粉末混合物，加入过量盐酸充分反应，过滤后向滤液中加入过量烧碱溶液，再过滤，滤液中存在的离子有（ ）

- A. Cu²⁺ B. AlO₂⁻ C. Al³⁺ D. Mg²⁺