

## 武胜烈面中学校高一化学下册开学考试考试完整版

### 1. 选择题

氯化铁溶液与氢氧化铁胶体具有的共同性质是 ( )

- A. 分散质粒子大小都在1~100nm之间 B. 都有丁达尔效应  
C. 分散质粒子都能通过滤纸 D. 都呈红褐色

### 2. 选择题

下图是分离混合物时常用的仪器，可以进行的混合物分离操作分别是 ( )



- A. 蒸馏、过滤、萃取、蒸发 B. 蒸馏、蒸发、萃取、过滤  
C. 萃取、过滤、蒸馏、蒸发 D. 过滤、蒸发、萃取、蒸馏

### 3. 选择题

设 $N_A$ 代表阿伏加德罗常数，下列说法正确的是 ( )

- A. 1mol Na与过量氧气反应，失去电子 $N_A$ 个  
B. 标准状况下，11.2 L 水含有水分子个数为0.5 $N_A$   
C. 1L 0.3mol·L<sup>-1</sup>Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>溶液中，含有Na<sup>+</sup>和SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>总数为0.6 $N_A$   
D. 18g水含有电子数为8 $N_A$

### 4. 选择题

同温同压下有两份体积相同的CO<sub>2</sub>和O<sub>3</sub>，关于它们的叙述正确的是 ( )

- A. 分子数之比是1:1 B. 原子个数比是3:2  
C. 质量比是1:1 D. 密度之比是1:1

### 5. 选择题

ClO<sub>2</sub>是一种消毒杀菌效率高、二次污染小的水处理剂。实验室可通过以下反应制得ClO<sub>2</sub>：



- 下列说法中正确的是  
A. 在反应中H<sub>2</sub>C<sub>2</sub>O<sub>4</sub>既不是氧化剂也不是还原剂  
B. 1 mol KClO<sub>3</sub>参加反应，在标准状况下能得到22.4 L气体  
C. 1 mol KClO<sub>3</sub>参加反应有2 mol电子转移  
D. KClO<sub>3</sub>在反应中是氧化剂

### 6. 选择题

为了检验某FeCl<sub>2</sub>溶液是否变质，可向溶液中加入( )

- A. KSCN溶液 B. 铁片 C. NaOH溶液 D. 石蕊溶液

### 7. 选择题

关于SO<sub>2</sub>和Cl<sub>2</sub>的叙述错误的是 ( )

- A. 都是大气污染物 B. 都具有漂白性，能使有色物质永久性褪色  
C. 水溶液都呈酸性 D. 在相同条件下密度都比空气大

### 8. 选择题

对于下列事实的解释错误的是 ( )

- A. 在蔗糖中加入浓硫酸后出现发黑现象，说明浓硫酸具有脱水性