

2021-2022年高一上册期末考试化学考题（吉林省长春外国语学校）

1. 选择题

从盐水中获得固体食盐不可能用到的仪器是 _____

- A. 蒸发皿
- B. 玻璃棒
- C. 烧瓶
- D. 酒精灯

2. 选择题

等质量的下列物质所含分子数最多的是 _____

- A. H₂
- B. CO₂
- C. O₂
- D. NH₃

3. 选择题

下列对Fe(OH)₃胶体和MgCl₂溶液的描述正确的是 _____

- A. 两者都有丁达尔效应
- B. Fe(OH)₃胶体是带电的， MgCl₂溶液是电中性的
- C. 分散质的粒子都能透过滤纸
- D. 逐滴加入稀硫酸， 现象都是先沉淀， 后溶解

4. 选择题

将以下4份溶液分别置于如图的装置中， 其它条件相同时， 灯泡最亮的是 _____



- A. 100 mL 1 mol·L⁻¹的盐酸
- B. 100 mL 2 mol·L⁻¹的蔗糖溶液
- C. 100 mL 1 mol·L⁻¹的醋酸溶液
- D. 30 mL 1 mol·L⁻¹的氯化铝溶液

5. 选择题

下列无色溶液中可以大量共存的离子组是 _____

- A. Na⁺、NO₃⁻、Cl⁻
- B. Cu²⁺、K⁺、NO₃⁻
- C. H⁺、HCO₃⁻、NO₃⁻
- D. Na⁺、Ba²⁺、SO₄²⁻

6. 选择题

下列离子方程式的书写正确的是 _____

- A. 向FeCl₃溶液中加入铁粉： Fe³⁺⁺Fe²⁺==2Fe²⁺
- B. 向NaOH溶液中通入过量的CO₂气体： OH⁻ + CO₂ == HCO₃⁻
- C. 铁和稀硫酸反应： 2Fe+6H⁺==2Fe³⁺⁺3H₂↑
- D. AlCl₃溶液中加入足量的氨水： Al³⁺⁺3OH⁻ == Al(OH)₃↓

7. 选择题

下列微粒只有氧化性的是 _____

- A. Fe³⁺
- B. SO₂
- C. Cl₂
- D. HCl

8. 选择题

已知在溶液中可发生如下两个反应： ①Ce⁴⁺⁺Fe²⁺==Fe³⁺⁺Ce³⁺， ②Sn²⁺⁺2Fe³⁺==2Fe²⁺⁺Sn⁴⁺。