

滁州市高一化学上册期末考试在线测验完整版

1. 选择题

下列化学物质在生活、生产的运用描述不正确的是

- A. 氢氧化钠能与二氧化硅反应，故常用氢氧化钠在玻璃上进行刻画
- B. 工业上常用氨气来检查氯气管道是否泄漏
- C. 氧化铝俗名刚玉，耐磨，常用于做轴承材料
- D. 钠和钾的合金呈液态，常做核反应堆的导热剂

2. 选择题

下列有关物质的分离和提纯的方法中正确的是

- A. 除去Cl₂的HCl气体可以通过浓硫酸
- B. 碳酸钠固体中的碳酸氢钠杂质可以通过加热除去
- C. SO₂可以通过碱石灰干燥
- D. FeCl₃溶液中含有CuCl₂可以加入足量NaOH溶液除去

3. 选择题

下列离子方程式中，错误的是（ ）

- A. 在浓NaOH溶液中滴入几滴NH₄Cl溶液： $\text{NH}_4^+ + \text{OH}^- = \text{NH}_3\uparrow + \text{H}_2\text{O}$
- B. 铁与盐酸反应： $2\text{Fe} + 6\text{H}^+ = 2\text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\uparrow$
- C. 将少量铜屑放入浓硝酸中： $\text{Cu} + 4\text{H}^+ + 2\text{NO}_3^- = \text{Cu}^{2+} + 2\text{NO}_2\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$
- D. 氯气与烧碱溶液反应： $\text{Cl}_2 + 2\text{OH}^- = \text{Cl}^- + \text{ClO}^- + \text{H}_2\text{O}$

4. 选择题

下列关于氢氧化铁胶体的说法不正确的是：

- A. 往NaOH饱和溶液中滴加FeCl₃饱和溶液，加热煮沸制备氢氧化铁胶体
- B. 氢氧化铁胶体的胶粒大小在1-100nm之间
- C. 氢氧化铁胶体可发生丁达尔效应
- D. 往氢氧化铁胶体中滴加电解质溶液可发生聚沉现象

5. 选择题

证明某溶液只含有Fe²⁺而不含Fe³⁺的实验方法是()

- A. 只需滴加KSCN溶液
- B. 先滴加氯水，再滴加KSCN溶液后显红色
- C. 先滴加KSCN溶液，不显红色，再滴加氯水后显红色
- D. 滴加NaOH溶液，产生红褐色沉淀。

6. 选择题

下图所示的实验操作，能达到相应目的的是

