

皖江联盟高三化学上册月考试卷刷题练习

1. 选择题

化学与生活密切相关。下列说法错误的是()

- A. 纯碱可用于去除餐具的油污
- B. “火树银花”中的焰火实质上是金属元素的焰色反应
- C. 碳酸钡可用于胃肠X射线造影检查
- D. 煤经过气化、液化等化学变化过程，可以转化为清洁能源

2. 选择题

下列有关物质性质与用途的因果关系说法正确的是()

- A. SO_2 具有氧化性，可用于漂白纸浆
- B. 晶体硅熔点高、硬度大，可用于制光导纤维
- C. 漂白粉具有还原性，可用于自来水的杀菌消毒
- D. 生石灰能与水反应，可用作食品干燥剂

3. 选择题

N_A 代表阿伏加德罗常数的值。下列说法正确的是()

- A. 标准状况下，11.2L Cl_2 溶于水，溶液中 Cl_2 、 ClO^- 和 HClO 的微粒数之和为 N_A
- B. 32.5g FeCl_3 水解形成的 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体粒子数为0.2 N_A
- C. 标准状况下，4.48L 氢气、一氧化碳的混合气体完全燃烧，消耗氧分子的数目为0.1 N_A
- D. 密闭容器中2mol NO 与1mol O_2 充分反应，产物的分子数为2 N_A

4. 选择题

下列离子方程式正确的是()

- A. 酸化 NaIO_3 和 NaI 的混合溶液： $\text{I}^- + \text{IO}_3^- + 6\text{H}^+ = \text{I}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$
- B. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ 溶液与少量 NaOH 溶液反应： $\text{Ca}^{2+} + \text{HCO}_3^- + \text{OH}^- = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$
- C. 大理石与醋酸反应： $\text{CO}_3^{2-} + 2\text{CH}_3\text{COOH} = 2\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$
- D. 向氯化钙溶液中通入少量 CO_2 气体： $\text{Ca}^{2+} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{CaCO}_3\downarrow + 2\text{H}^+$

5. 选择题

侯德榜是近代化学工业的奠基人之一，是世界制碱业的权威。某同学在实验室模拟侯氏制碱法生产的纯碱中含有少量 NaCl ，下列说法正确的是()

- A. 相同温度下，碳酸钙在纯碱溶液中的溶度积小于在水中的溶度积
- B. 用标准盐酸滴定一定质量的样品，可以测量出纯碱的纯度
- C. 用托盘天平称取10.60g样品配制溶液进行实验
- D. 只用硝酸银溶液，即可鉴别样品溶液中是否含有氯离子

6. 选择题

下列实验中的现象，与氧化还原反应无关的是

A

B

C

D