

2022山西高一下学期人教版高中化学月考试卷

1. _____

下列措施对增大反应速率明显有效的是()

- A. 在 K_2SO_4 与 $BaCl_2$ 两溶液反应时, 增大压强
- B. Fe与稀硫酸反应制取 H_2 时, 改用浓硫酸
- C. Na与水反应时增大水的用量
- D. Al在氧气中燃烧时将Al片改成Al粉

2. _____

2016年3月12日联合国作出对朝鲜实施新的制裁决定, 原因是朝鲜继续进行核试验。重水(D_2O)是重要的核工业原料, 下列说法错误的是()

- A. 氘(D)原子核外有1个电子
- B. 1H 与D互称同位素
- C. H_2O 与 D_2O 互称同素异形体
- D. $^1H^{182}O$ 与 $D^{162}O$ 的相对分子质量相同

3. _____

A和B是短周期元素, A^{2-} 和 B^+ 的核外电子总数之差为8, 下列说法中正确的是()

- A. A和B的原子序数之差为8
- B. A和B原子最外层电子数之和为8
- C. A和B原子最外层电子数之和为3
- D. A、B原子核外电子数总和可能为11

4. _____

下列排列顺序不正确的是()

- A. 原子半径: 钠>硫>氯
- B. 最高价氧化物对应的水化物的酸性: $HClO_4 > H_2SO_4 > H_3PO_4$
- C. 最高正化合价: 氯>硫>磷
- D. 热稳定性: 碘化氢>溴化氢>氯化氢

5. _____

下列关于原子结构、元素性质的说法正确的是()