

2022高一下学期人教版高中化学期中考试

1.

下列有关原子结构的说法中，正确的是

- A. 决定元素种类的是——电子数
- B. 决定元素化学性质的是——原子的核外电子数
- C. 决定元素相对原子质量的是——中子数
- D. 决定元素周期表中原子序数的是——核电荷数

2.

下列叙述中正确的是

- A. 化合反应一定是放热反应
- B. 化学反应一定有物质变化，不一定有能量变化
- C. 吸热反应不加热也可能发生
- D. 放热反应不需要加热就一定能发生

3.

关于元素周期表的下列叙述，错误的是

- A. 元素周期表揭示了化学元素间的内在联系，是化学发展史上的重要里程碑之一。
- B. 在周期表中，把电子层数相同的元素排成一横行，称为一周期
- C. 元素周期表中，总共有18个纵行，16个族
- D. 第IA族的元素又称为碱金属元素，第VIIA族的元素又称为卤族元素

4.

下列说法不正确的是

- A. 需要加热才能发生的反应就一定是吸热反应
- B. 燃料的燃烧反应都是放热反应
- C. 化学反应的能量变化与反应物的总能量、生成物的总能量有关
- D. 每个化学反应都伴随着能量的变化