

2022云南高一下学期人教版高中化学期中考试

1. _____

下列说法正确的是()。A、NaCl固体中含有共价键 B、CO₂分子中含有离子键
C、H₂O中含有的是共价键 D、核素含有相同的中子数

2. _____

下列关于原子结构、元素性质的说法正确的是()。

- A.非金属元素组成的化合物中只含共价键 B.IA族金属元素是同周期中金属性最强的元素
C.同种元素的原子均有相同的质子数和中子数
D.VIIA族元素的阴离子还原性越强,其最高价氧化物对应水化物的酸性越强

3. _____

主族元素在周期表中的位置取决于该元素原子的()。

- A.相对原子质量和核外电子数 B.电子层数和最外层电子数
C.相对原子质量和最外层电子数 D.电子层数和次外层电子数

4. _____

下列各组物质中,化学键类型完全相同的是()

- A. HI和NaI B. Na₂S和CO₂ C. Cl₂和O₂ D. F₂和NaBr

5. _____

下列关于化学反应说法中不正确的是()

- A. 化学反应过程中一定有热量释放出来 B. 化学反应的特征是有新物质生成
C. 化学反应的过程实际上是一个旧键断裂,新键生成的过程
D. 在一确定的化学反应关系中,反应物的总能量与生成物的总能量一定不相等

6. _____

以节能减排为基础的低碳经济是保持社会可持续发展的战略举措。下列做法违背发展低碳经济的是()

- A. 发展氢能和太阳能 B. 限制塑料制品的使用