

2022黑龙江高一下学期人教版(2022)高中化学期中考试

1.

对元素周期律贡献最大的化学家是()

- A. 牛顿 B. 道尔顿 C. 阿伏加德罗 D. 门捷列夫

2.

下列关于元素周期表的叙述中正确的是()

- A. 元素周期表中第8、9、10三个纵行为第VIII族
B. 碱金属元素是指IA族的所有元素
C. 除第1周期外，其他周期均有18种元素
D. 7个横行代表7个周期，18个纵行代表18个族

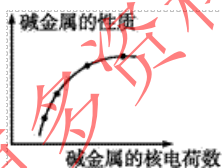
3.

下列烷烃，常温下呈气态的是()。

- A. 戊烷 B. 丁烷 C. 庚烷 D. 十二烷

4.

如图表示第IA族金属(又称为碱金属)的某些性质与核电荷数的变化关系，则下列各性质中不符合图示关系的是



- A. 金属性 B. 与水反应的剧烈程度
C. 阳离子的氧化性 D. 原子半径

5.

下列说法中，不符合VIIA族元素性质特征的是()

- A. 从上到下元素的非金属性增强
B. 除F外其他元素最高价氧化物对应的水化物可表示为 HXO_4 (X指卤族元素)
C. 单质的熔沸点逐渐升高