

2022福建高一下学期人教版高中化学月考试卷

1.

提出元素周期律并根据周期律编制出第一个元素周期表的科学家是()

A. 门捷列夫 B. 拉瓦锡 C. 道尔顿 D. 阿伏加德罗

2.

如图为刻蚀在玻璃上的精美的花纹图案,则该蚀过程中所发生的主要化学反应为()

A. $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$

B. $\text{NaHCO}_3 + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$

C. $\text{Si} + 4\text{HF} = \text{SiF}_4\uparrow + 2\text{H}_2\uparrow$

D. $\text{SiO}_2 + 4\text{HF} = \text{SiF}_4\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$

3.

美国科学家将两种元素铅和氟的原子核对撞,获得了一种质子数为118、质量数为293的超重元素,该元素原子核内的中子数和核外电子数之差为()

A. 175 B. 47 C. 118 D. 57

4.

下列有关性质的比较,不能用元素周期律解释的是()

A. 酸性: $\text{H}_2\text{CO}_3 > \text{H}_2\text{SiO}_3$ B. 非金属性: $\text{O} > \text{S}$

C. 碱性: $\text{NaOH} > \text{Al}(\text{OH})_3$ D. 热稳定性: $\text{K}_2\text{CO}_3 > \text{KHCO}_3$

5.

下列烷烃的分子式可以表示3种不同结构的是()

A. C_5H_{12} B. C_4H_{10} C. C_3H_8 D. C_2H_6

6.

对于 ${}^A_Z\text{X}$ 和 ${}^{A+1}_{Z+1}\text{X}^+$ 两种粒子,下列叙述正确的是()

A. 质子数一定相同,质量数和中子数一定不同

B. 化学性质几乎相同