

2022黑龙江高二下学期人教版(2022)高中化学期中考试

1.

已知 R^{2-} 离子的核内有 n 个中子， R 的质量数为 M ，则 mgR^{2-} 离子里含有电子的物质的量为()

- A. $\frac{m(M-n)}{M}$ B. $\frac{m(M-n+2)}{M}$ C. $\frac{m(M-n-2)}{M}$ D. $\frac{M-N+2}{Mm}$

2.

在解释下列物质性质的变化规律与物质结构间的因果关系中，与键的强弱无关的变化规律是()

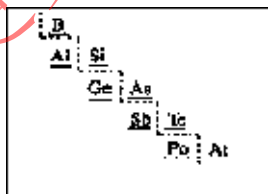
- A. HF、HCl、HBr、HI的热稳定性依次减弱 B. NaF、NaCl、NaBr、NaI的熔点依次降低
C. F_2 、 Cl_2 、 Br_2 、 I_2 的熔、沸点逐渐升高 D. H_2S 的稳定性小于 H_2O 的稳定性

3.

下列有关化学用语的表示方法中正确的是()

- A. 次氯酸的电子式： $\text{H}:\ddot{\text{Cl}}:\ddot{\text{O}}:$
B. M^{2+} 离子核外有 a 个电子， b 个中子， M 原子符号为 ${}_{a+2}^{a+b+2}M$
C. 用电子式表示 $MgCl_2$ 的形成过程为： $\cdot\ddot{\text{Cl}}\cdot + \cdot\text{Mg}\cdot + \cdot\ddot{\text{Cl}}\cdot \longrightarrow [\ddot{\text{Cl}}:]^{-}Mg^{2+}[:\ddot{\text{Cl}}:]^{-}$
D. Na^{+} 的结构示意图：

4.



部分元素在周期表中的分布如右图所示(虚线为金属元素与非金属元素的分界线)，下列说法不正确的是()

- A. 虚线左侧是金属元素
B. As处于第五周期第VA族
C. Si、Ge可作半导体材料
D. Sb既有金属性又有非金属性

5.

已知 $MgCO_3$ 、 $CaCO_3$ 、 $SrCO_3$ 、 $BaCO_3$ 受热均要分解。下列说法不正确的是()