

2022辽宁高二下学期人教版(2022)高中化学期中考试

1.

$\text{YBa}_2\text{Cu}_3\text{O}_x$ (Y为元素钇) 是磁悬浮列车中的重要超导材料, 关于Y的说法错误的是 ()

- A. Y属于金属元素
- B. $^{89}_{39}\text{Y}$ 的质子数与中子数之差为50
- C. $^{89}_{39}\text{Y}$ 原子的核外电子数是39
- D. $^{89}_{39}\text{Y}$ 和 $^{90}_{39}\text{Y}$ 是两种不同的核素, 它们互为同位素

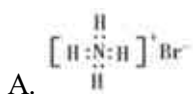
2.

下列分子含有的电子数目与HF相同, 且是含极性键的非极性分子的是 ()

- A. CO_2
- B. N_2O
- C. H_2O
- D. CH_4

3.

下列有关化学用语正确的说法是 ()



B. 硫离子的结构示意图:



C. 原子核内有16个中子的磷原子: $^{32}_{15}\text{P}$

D. 二氧化硅的分子式为: SiO_2

4.

已知 $^{33}_{33}\text{As}$ 、 $^{35}_{35}\text{Br}$ 位于同一周期. 下列关系正确的是 ()

- A. 原子半径: $\text{As} > \text{Cl} > \text{P}$
- B. 还原性: $\text{As}^{3-} > \text{S}^{2-} > \text{Cl}^-$
- C. 热稳定性: $\text{HCl} > \text{AsH}_3 > \text{HBr}$
- D. 酸性: $\text{H}_3\text{AsO}_4 > \text{H}_2\text{SO}_4 > \text{H}_3\text{PO}_4$

5.

已知阴离子 A^{2-} 的原子核内有x个中子, A原子的质量数为m, 则Wg A^{2-} 含有电子的物质的量为 ()