

高中化学必修一2021-2022学年度——化学键综合复习题（一）含答案解析

1.

X、Y、Z、W是原子序数依次增大的短周期主族元素。Y是同周期元素中非金属性最强的元素，Z是短周期中金属性最强的元素，W的单质晶体是应用最广泛的半导体材料，X原子的最外层电子数等于Z、W原子最外层电子数之和。下列说法正确的是

- A. 原子半径： $r(W) > r(Z) > r(X) > r(Y)$
- B. W、Z的最高价氧化物对应水化物之间能反应生成盐和水
- C. X的简单气态氢化物的热稳定性比Y强
- D. Y、Z组成的化合物中的化学键类型与Y、W组成的化合物相同

2.

下列含有共价键和离子键的氧化物是

- A. NaOH B. MgO C. Na_2O D. Na_2O_2

3.

下列说法不正确的是

- A. 非极性分子中，不一定含有非极性共价键
- B. H_2O 比 H_2S 稳定是因为水分子间存在氢键
- C. 氢氟酸水溶液中氢键的类型有 $\text{F}-\text{H}\cdots\text{F}$ 、 $\text{F}-\text{H}\cdots\text{O}$ 、 $\text{O}-\text{H}\cdots\text{F}$ 、 $\text{O}-\text{H}\cdots\text{O}$

- D.  比 熔点低的原因是前者形成分子内氢键

4.

下列说法正确的是

- A. 硝酸中含有 H^+ 和 NO_3^- ，故 HNO_3 为离子化合物
- B. X^{2+} 的核外电子数目为 18，则 X 在第四周期第 II A 族
- C. 元素周期表有 7 个主族，7 个副族，1 个 0 族，1 个 VIII 族，共 16 纵行
- D. Na_2O_2 只含有离子键，它属于离子化合物