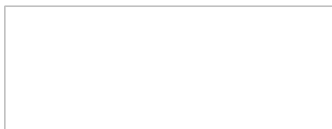


2022高一下学期人教版高中化学单元测试

1.

如图为元素周期表短周期的一部分，Z原子的电子层数为 n ，最外层电子数为 $2n+1$ 。下列叙述错误的是



- A. X和Z氢化物的热稳定性和还原性均依次减弱
- B. R、W和氢三种元素形成的阴离子有2种以上
- C. RY_2 分子中每个原子的最外层均为8电子结构
- D. R、Y、Z的最高价氧化物对应的水化物的酸性依次增强

2.

决定化学反应速率的大小的根本原因是()

- A. 温度与压强
- B. 反应物的浓度
- C. 参加反应的各物质的性质
- D. 催化剂的加入

3.

下列表示物质结构的化学用语正确的是()

- A. 8个中子的碳原子的核素符号： ^{12}C

- B. HF的电子式：

C.

- D. Cl^- 离子的结构示意图：

4.

已知短周期元素的离子 $_aA^{2+}$ 、 $_bB^+$ 、 $_cC^{2-}$ 、 $_dD^-$ 都具有相同的电子层结构，则下列叙述正确的是()

- A. 原子半径： $A > B > D > C$
- B. 原子序数： $d > c > b > a$
- C. 离子半径： $C^{2-} > D^- > B^+ > A^{2+}$