

2022黑龙江高一下学期人教版(2022)高中化学期末考试

1.

下列有关元素的性质及其递变规律正确的是 ()

- A. IA族与VIIA族元素间可形成共价化合物或离子化合物
- B. 第二周期元素从左到右, 最高正价从+1递增到+7
- C. 同主族元素的简单阴离子还原性从上到下逐渐减弱。
- D. 同周期金属元素的化合价越高, 其原子失电子能力越强

2.

短周期元素X、Y、Z、W、Q在元素周期表的位置如表所示, 其中X元素的原子内层电子数是最外层电子数的一半, 则下列说法正确的是 ()

| | | | |
|---|--|---|---|
| X | | Y | |
| Z | | W | Q |

- A. 钠与W可能形成 Na_2W_2 化合物
- B. 由Z与Y组成的物质在熔融时能导电
- C. W得电子能力比Q强
- D. X有多种同素异形体, 而Y不存在同素异形体

3.

下列说法正确的是 ()

- A. 形成离子键的阴阳离子间只存在静电吸引力
- B. HF、HCL、HBr、HI的热稳定性和还原性依次减弱
- C. 第三周期非金属元素含氧酸的酸性从左到右依次增强
- D. 元素周期律是元素原子核外电子排布周期性变化的结果

4.

下列有关化学用语使用正确的是 ()

- A. 硫原子的原子结构示意图:

