

元素周期律 2

1. 不能作为判断硫、氯两种元素非金属性强弱的依据是 ()
 - A. 单质氧化性的强弱
 - B. 单质沸点的高低
 - C. 单质与氢气化合的难易
 - D. 最高价氧化物对应的水化物酸性的强弱
2. 下列关于原子结构、元素性质的说法正确的是 ()
 - A. 非金属元素组成的化合物中只含共价键
 - B. IA 族金属元素是同周期中金属性最强的元素
 - C. 同种元素的原子均有相同的质子数和中子数
 - D. VIIA 族元素的阴离子还原性越强，其最高价氧化物对应水化物的酸性越强
3. 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越强，水解程度越大
 - D. 同周期金属元素的化合价越高，其原子失电子能力越强
4. 以下有关原子结构及元素周期律的叙述正确的是 ()
 - A. 第 IA 族元素铯的两种同位素 ^{137}Cs 比 ^{133}Cs 多 4 个质子
 - B. 同周期元素(除 0 族元素外)从左到右，原子半径逐渐减小
 - C. 第 VIIA 元素从上到下，其氢化物的稳定性逐渐增强
 - D. 同主族元素从上到下，单质的熔点逐渐降低
5. 同一短周期的元素 W、X、Y、Z 的原子序数依次增加，下列叙述正确的是：()
 - A. 单质的化学活泼性： $W < X < Y < Z$
 - B. 原子最外层电子数： $W < X < Y < Z$
 - C. 单质的氧化能力： $W < X < Y < Z$
 - D. 元素的最高化合价： $W < X < Y < Z$