

# 2022湖南高一下学期人教版高中化学月考试卷

1.

 C<sub>60</sub>是60个碳原子形成的封闭笼状分子，形似足球，它与金刚石互为：( )

- A. 同分异构体 B. 同素异形体 C. 同位素 D. 同一物质

2.

下列各组大小顺序不正确的是：( )

- A. 还原性：HI < HBr < HCl < HF  
B. 热稳定性：SiH<sub>4</sub> < PH<sub>3</sub> < H<sub>2</sub>S < HCl  
C. 熔点：SiO<sub>2</sub> > NaCl > 碘 > 干冰  
D. 粒子半径：S<sup>2-</sup> > Cl<sup>-</sup> > Na<sup>+</sup> > Mg<sup>2+</sup>

3.

右表为元素周期表前四周期的一部分，下列有关R、W、X、Y、Z五种元素的叙述中，正确的是：( )

- A. 常压下五种元素的单质中，Z单质的沸点最高  
B. Y元素的非金属性比W元素的非金属性强  
C. W的氢化物的沸点比X的氢化物的沸点高  
D. Y、Z的阴离子电子层结构都与R原子的相同

4.

A、B、C、D四种短周期元素的原子半径依次减小，A与C的核电荷数之比为3:4，D能分别与A、B、C形成电子总数相等的分子X、Y、Z。下列叙述正确的是：( )

- A. X、Y、Z的稳定性逐渐减弱  
B. A、B、C、D只能形成5种单质  
C. 自然界中存在多种由A、B、C、D四种元素组成的化合物  
D. X、Y、Z三种化合物的熔沸点逐渐降低

5.