

2022湖南高一下学期人教版高中化学月考试卷

1.

$C_{60}$ 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： $SiH_4 < PH_3 < H_2S < HCl$

C. 熔点： $SiO_2 > NaCl > 碘 > 干冰$

D. 粒子半径： $S^{2-} > Cl^- > Na^+ > Mg^{2+}$

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.