2022福建高二下学期人教版(2022)高中化学期末考试

1. _____

下列符号不符合事实的是

A. $4s^2$　　B. $2p^3$　　C. $3d^8$　　D. $3f^{14}$

2. _____

在单质的晶体中一定不存在

A. 离子键　　B. 分子间作用力

C. 共价键　　D. 金属离子与自由电子间的作用

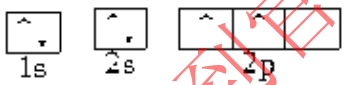
3. _____

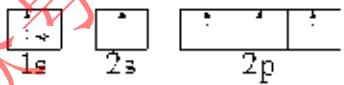
下列物质属于分子晶体的是

A. 二氧化硅　　B. 碘　　C. 镁　　D. NaCl

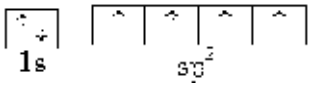
4. _____

能正确表示CH_4中碳原子成键方式的电子排布图为

A. 

B. 

C.

D. 

5. _____

按F、Cl、Br、I顺序递增的是

A. 外围电子　　B. 原子半径　　C. 电负性　　D. 第一电离能

6. _____

关于晶体的下列说法正确的是

A. 六方最密堆积的空间利用率是52%

B. 离子晶体中一定含金属阳离子

C. 在共价化合物分子中各原子都形成8电子结构

更多资料到官网：http://www.wuliaojz.com
官方公众号：物料家族