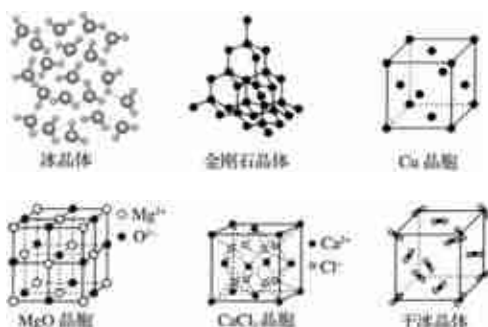


2022广西高二下学期人教版(2019)高中化学期末考试

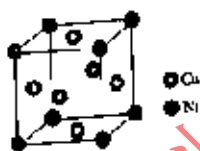
1.

下图为几种晶体或晶胞的示意图：



请回答下列问题：

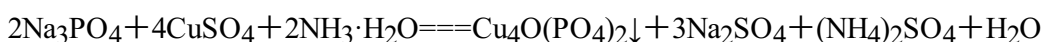
- (1)上述晶体中，粒子之间以共价键结合形成的晶体是_____。
- (2)冰、金刚石、MgO、CaCl₂、干冰5种晶体的熔点由高到低的顺序为_____。
- (3)NaCl晶胞与MgO晶胞相同，NaCl晶体的晶格能_____ (填“大于”或“小于”)MgO晶体，原因是_____。
- (4)每个Cu晶胞中实际占有_____个Cu原子，CaCl₂晶体中Ca²⁺的配位数为_____。



- (5)冰的熔点远高于干冰，除H₂O是极性分子、CO₂是非极性分子外，还有一个重要的原因是_____。

2.

锂—磷酸氧铜电池正极的活性物质是Cu₄O(PO₄)₂，可通过下列反应制备：



请回答下列问题：

- (1)上述化学方程式中涉及的N、O、P元素的电负性由小到大的顺序是_____。
- (2)基态S原子的价电子排布式为_____。
- (3)(NH₄)₂SO₄中含有化学键的类型为_____。
- (4)PO₄³⁻的立体构型是_____，其中P原子的杂化方式为_____。