

## 什么非金属矿熔点低

呵呵，说的有意思啊，那我就简单回答吧常见的晶体有原子晶体、分子晶体、离子晶体等我们知道，大部分物质的分子都是由化学键或分子间作用力连接起来的，而将固体的物质熔化，就需要破坏化学键或分子间的作用力，换句话说，需要大量的能量。而拆开化学键要比破坏分子间作用力需要的能量大得多。金属矿多属于离子晶体，将离子键拆开需要很大的能量，所以它们的熔点比较高。而非金属矿，如硫矿、磷矿等，它们熔化时只需要破坏它们之间的分子间作用力，而不是化学键，所以不需要那么多能量，它们的熔点也就低了。当然也有例外，像金刚石（原子晶体）等的非金属矿，熔点会比金属矿还高，我就先不解释了哦~~

## 什么非金属矿熔点低

呵呵，说的有意思啊，那我就简单回答吧常见的晶体有原子晶体、分子晶体、离子晶体等我们知道，大部分物质的分子都是由化学键或分子间作用力连接起来的，而将固体的物质熔化，就需要破坏化学键或分子间的作用力，换句话说，需要大量的能量。而拆开化学键要比破坏分子间作用力需要的能量大得多。金属矿多属于离子晶体，将离子键拆开需要很大的能量，所以它们的熔点比较高。而非金属矿，如硫矿、磷矿等，它们熔化时只需要破坏它们之间的分子间作用力，而不是化学键，所以不需要那么多能量，它们的熔点也就低了。当然也有例外，像金刚石（原子晶体）等的非金属矿，熔点会比金属矿还高，我就先不解释了哦~~