

物态变化

物质由一种状态变成另外一种状态的现象叫做物态变化。

变化	热量情况	分界点	实例
熔化：固态到液态	吸热	熔点/凝固点	冰融化为水、铁熔化为铁水。
凝固：液态到固态	放热	熔点/凝固点	水凝固成冰。
汽化（蒸发和沸腾）： 液态到气态	吸热	沸点	水汽化成水蒸气。
液化：气态到液态	放热	沸点	水蒸气液化为水。
升华：固态直接到气态	吸热		干冰（二氧化碳固体）直接变成气态、樟脑丸（固体）直接变成气态。
凝华：气态直接到固态	放热		冰霜是水蒸气直接凝华而成的小冰粒、碘蒸气遇冷直接变成固态碘。

蒸发在任何温度下都能发生，由于蒸发吸收热量，因此蒸发具有制冷效果。