

Adott mennyiségű H_2O -molekula szublimációval és az olvadás–párolgás egymásutánjával egyaránt szilárd halmazállapotból gázfázisba jut, ezért a hármasponton a szublimációs hő egyenlő az olvadáshő és a párolgáshő összegével, értéke 2829 kJ/kg.