**Změny skupenství látek**

**Tři skupenství vody:**





**1. Tání a tuhnutí**

Tání a tuhnutí jsou děje, při kterých se mění pevné skupenství látky na kapalné a naopak. V krystalické látce probíhají při teplotě tání tt. Teplota tání závisí na druhu látky a na tlaku. Při tání látka přijme teplo, při tuhnutí naopak látka odevzdá teplo svému okolí.

Měrné skupenské teplo tání lt je teplo, které přijme 1 kg pevné látky při teplotě tání, aby se změnil na kapalinu téže teploty.



Teplota tání se značí tt. Jednotka tt je (°C). Různé látky mají různé teploty tání. V MFCH tabulkách na str. 88-89 jsou uvedeny teploty tání látek.

Příklady teplot tání:

Železo tt → 1540 ° C

Zlato tt →1060 ° C

Olovo tt →328 ° C

Rtuť tt → - 38,8 ° C

Cukr tt →186 ° C

Dusík tt → - 210 ° C

Křemenné sklo tt →1700 ° C

Voda tt →0 ° C

Oxid uhličitý tt → - 57,6 ° C

Měrné skupenské teplo tání lt. Jednotka lt je (kJ/kg). Teplo, které přijme 1 kg pevné látky při teplotě tání, aby se změnil na kapalinu téže teploty.

Měrné skupenské teplo tání některých látek:

Led: lt = 334 kJ/kg

Olovo: lt = 23 kJ/kg

Železo: lt = 289 kJ/kg

Křemík: lt = 1650 kJ/kg

Dobrý den milí osmáci. Prosím vás, opište si zápis do sešitu (celý text i s obrázky). Další pokyny a požadavky vám zadám na online výuce. Hezký den přeji 😊