

# TÁNÍ

- Z pevné látky se stane kapalná látka

Teplota, kdy k tomu dochází – „tzv. teplota tání“

## Tání závisí na:

1. druhu látky ( $l_1$ )
2. hmotnosti látky ( $m_1$ )
3. Tlaku (čím větší tlak, tím větší teplota tání – tj. tím obtížněji roztaje)

# TUHNUTÍ

Stejný vzorec jako u tání, jen opačný proces.

Teplota tuhnutí = teplota tání

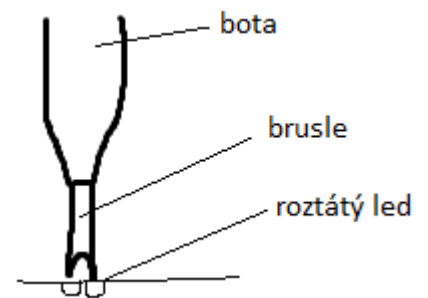
**Amorfni látky** – nemají pevně stanovenou teplotu tání (např. sklo, asfalt, vosk)

## Voda – platí tzv. **anomálie vody**

**1) při vyšším tlaku je teplota tání nižší** (tj. voda snadněji roztaje) – příklad:

bruslení (když bruslíme, pod nožem bruslí vzniká voda (tlačíme nožem na led, t. t. se sníží a led rychleji roztaje)

**2) nejvyšší hustota je při 4C**



## NORMÁLNÍ LÁTKY:

PEVNÉ	KAPALNÉ	PLYNNÉ	
<b>VODA:</b>			
-10C	+4C	+10C	100C

### Projevy:

- v důsledku toho voda nateče do děr v silnici (20C), tam zamrzne (4C) a když roztaje, částice se roztahují od sebe a tím praskají silnice. Stejně tak praskají hadice v autech (nutná nemrznoucí směs), nebo pukají na jaro skály (voda zateče do skalních štěrbin, zamrzne a pak na jaře to pukne)
- díky tomu na vodě (kapalně látce) plují kry (pevné látky)
- látky s největší hustotou klesají dolů. Díky tomu voda v zamrzlém rybníce má na dně 4C, takže ryby přežijí zimu (viz obrázek)

