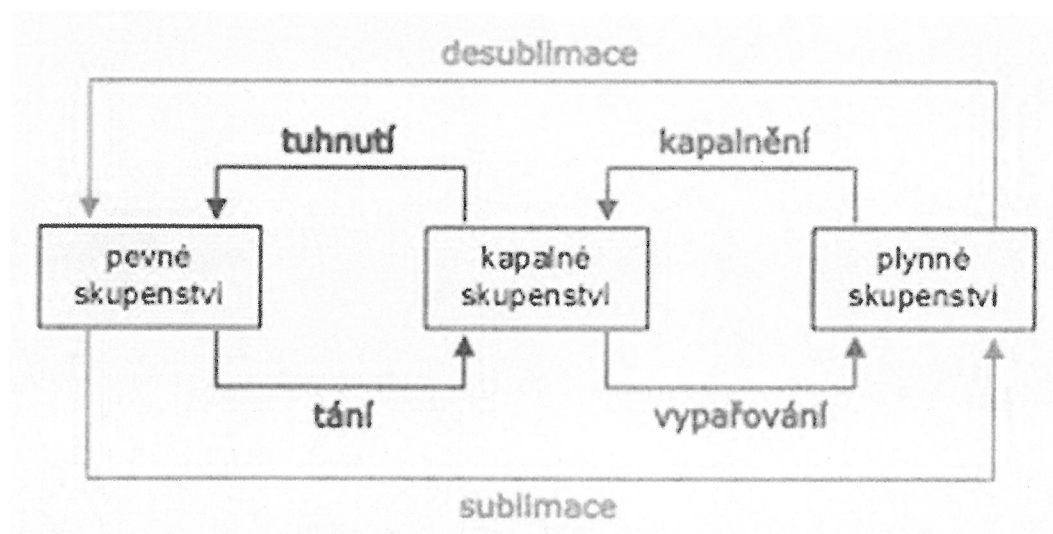
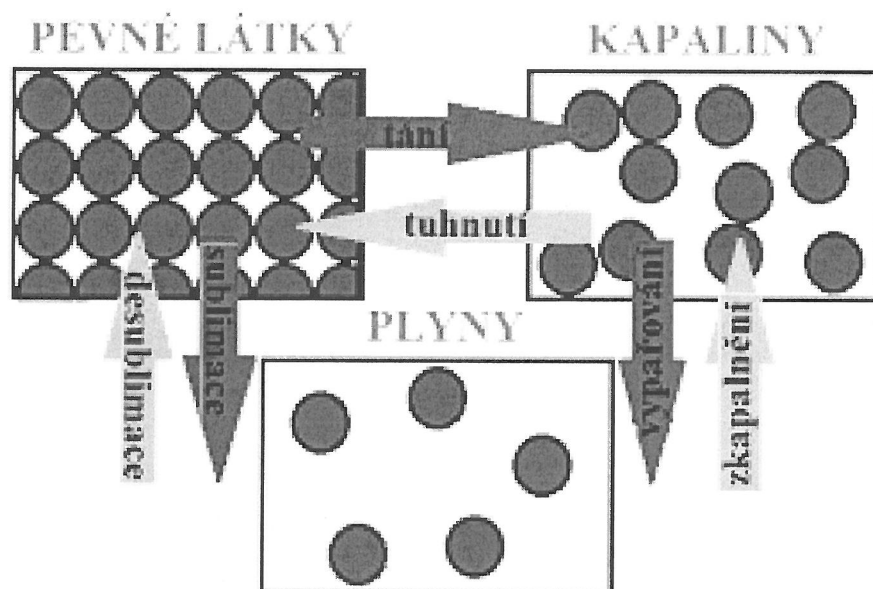


....další téma....udělejte si poznámky do sešitu nebo si i část vytiskněte....



Přeměny skupenství látek



Tání a tuhnutí

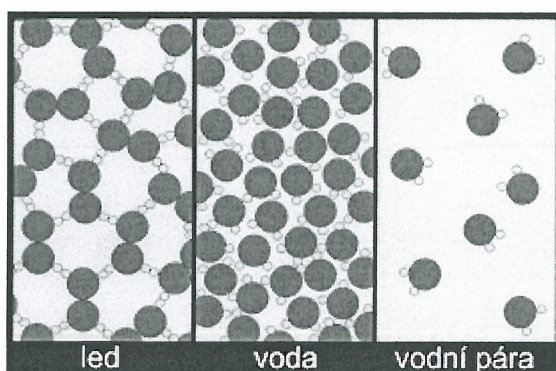
- přeměna pevné látky na kapalnou – tání
- přeměna kapalné látky na pevnou – tuhnutí
- látka taje při určité teplotě a tlakuteplota tání....najdeme ji v mf tabulkách...F₁₁
- značí se t_f
- teplota tání = teplota tuhnutí
- amorfní látka (sklo, asfalt, vosk, parafín,...) nemá teplotu tání, taje postupně

Při tání se objem látky většinou zvětšuje – hustota zmenšuje a naopak při tuhnutí se objem látky většinou zmenšuje – hustota zvětšuje.

U vody je tomu NAOPAK!!!!!!!!!!!!!!!!!!!!!!.....tzv. vodní anomálie !!!!!!!!!!!!!!!!!!!!!!!

!!!!!! Při tuhnutí vody v led se její objem zvětšuje a hustota zmenšuje a naopak při tání ledu ve vodu se jeho objem zmenšuje a hustota zvyšuje!!!!!!

Voda má největší hustotu při 4 ° C.....potom anomálie mizí.....

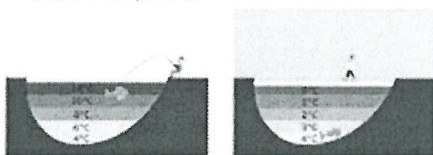


.....díky vodní anomálii se voda u

dna v zimě v létě udržuje na 4° C , tudíž nezamrzá a rybičky tak mohou vesele žít.....!!!!!!

Anomálie vody

- ✓ V důsledku **anomálie vody** je v zimě v nižších vrstvách voda o teplotě 4 ° C a u povrchu je voda chladnější.
- ✓ Zamrzání rybníků od vodní hladiny a ne ode dna umožňuje život vodních živočichů přes zimu.



Obrázek 4.2 Důsledky anomálie vody

