

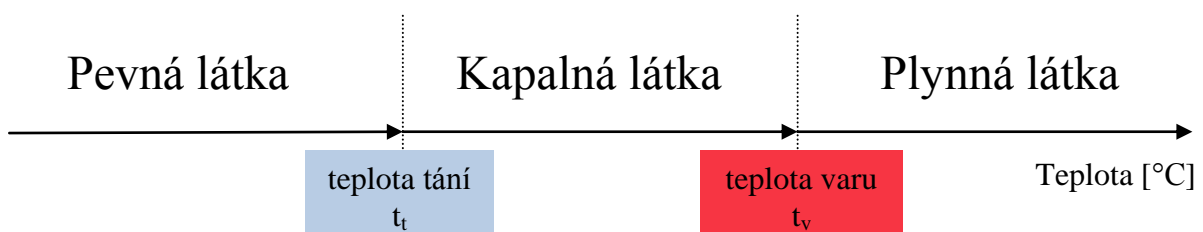
Kapalnění

- skupenská přeměna – plynná látka → kapalina
- děj opačný k vypařování
- nad hladinou vody v uzavřené nádobě je vodní pára (částice, které se vypařily)
- **rovnovážný stav** vody, vodní páry a vzduchu v uzavřené nádobě
počet vypařených částic = počet zkapalněných částic
- **zkapalnění vodní páry**
ochlazení → snížení energie vypařených částic → částice se vrací do kapaliny
- např. 1) při příchodu do místnosti se studené brýle orosí
 - studené brýle ochlazují vodní páru ve vzduchu v místnosti, na brýlích pára zkapalní
- 2) zamlžení okna při dýchnutí
 - vodní pára z teplého dechu při dotyku se studenějším sklem ztrácí energii a zkapalní

Sublimace a desublimace

- skupenské přeměny – pevná látka ↔ plynná látka
- sublimace – např. sušení prádla při teplotách nižších než 0 °C
 - voda v mokřém prádle nejprve zmrzne a led vysublimuje
- desublimace - při prudkém ochlazení se vodní pára ze vzduchu mění na krystalky ledu (sněhové vločky, jinovatka na trávě nebo větvích stromů)

LÁTKY JSOU PŘI RŮZNÝCH TEPLITÁCH V RŮZNÝCH SKUPENSTVÍCH



Př. Urči, v jakém skupenství jsou jednotlivé látky při daných teplotách.
(hodnoty teplot tání a teplot varu najdi v tabulkách F11)

PE – pevná látka

K – kapalná látka

PL – plynná látka

	t [°C]						
	-100	-50	5	90	200	1500	2800
železo	PE	PE	PE	PE	PE	PE	PL
rtuť	PE	PE	K	K	K	PL	PL
cín	PE	PE	PE	PE	PE	K	PL
kyslík	PL	PL	PL	PL	PL	PL	PL
methanol	PE	K	K	PL	PL	PL	PL
voda	PE	PE	K	K	PL	PL	PL