

Opakování-Změny skupenství – řešení

Prostudujte a zapište si, co je pro vás nové, nebo jste zapomněli

- 1) Uved'te příklad kondenzace.

rosa po ránu v trávě

- 2) Na jakých parametrech závisí rychlost vypařování u dané látky?

na ploše volného povrchu kapaliny, na rychlosti odvádění par z povrchu kapaliny (vítr), na teplotě kapaliny

- 3) Při jakých teplotách může voda vařit?

záleží na okolním tlaku, při nižších tlacích je teplota varu nižší než 100 °C, u vyšších je nad 100 °C (Papinův hrnec)

- 4) Jaká musí být splněna podmínka, aby mohlo dojít k varu látky?

Kapalina musí být zahřáta na teplotu varu.

- 5) K jakému jevu dochází při zchlazení sytých par plynu?

ke kondenzaci

- 6) Co platí o vypařování a teple?

Kapalina odebírá teplo ze svého okolí, dochází k ochlazení okolí.

- 7) Při kterých změnách skupenství se uvolňuje teplo?

kondenzace, tuhnutí, desublimace

- 8) Co se děje s objemem většiny látek při tání? Jak se mění hmotnost?

Objem se zvětšuje, hmotnost se samozřejmě nemění.

- 9) Jestliže se led mění táním ve vodu, jaká je hustota vznikající vody?

větší než hustota ledu

- 10) Označte tvrzení, která nejsou správná:
- a) Různé látky se vypařují různě rychle.
 - b) K vypařování dochází pouze při teplotě vypařování.**
 - c) Při varu se kapalina vypařuje z celého objemu.
 - d) K vypařování dochází pouze na povrchu kapaliny.
 - e) Voda se vypařuje nejrychleji ze všech látek.**
 - f) Největší hustotu má voda kolem 4 °C.
 - g) Amorfnní látky tají v určitém teplotním intervalu, nemají konkrétní teplotu tání.
 - h) Pokud fouká vítr, odpaří se více vody z vodní nádrže.
 - i) Voda ve vyšších nadmořských výškách vaří při 120 °C.**