

FYZIKA 8. TŘÍDA

ZMĚNY SKUPENSTVÍ LÁTEK

- **Přečtěte si v učebnici** učivo – Vypařování, var – str. 82 – 87.
- **Do sešitu opište zápis**, v „živém“ spojení ho **budeme případně doplňovat** dalšími informacemi, které si máte přečíst v učebnici, vše vysvětlíme a projdeme.
- Pokud by si někdo nevěděl rady nebo něco potřeboval, napište na e-mail: reditel@zszborovice.cz

Zápis do sešitu

Vypařování

- změna kapalného skupenství látky na plynné
- kapalina odebírá teplo ze svého okolí
- kapalina se vypařuje na svém povrchu při každé teplotě

Rychlost vypařování závisí na:

- teplotě
- velikosti volného povrchu kapaliny
- rychlosti odstraňování par nad povrchem kapaliny

Různé kapaliny se za stejných podmínek vypařují různě rychle (voda x líh)

Var

- změna kapalného skupenství látky na plynné
- kapalina se vypařuje nejen na povrchu, ale i uvnitř (v celém objemu)
- trvá, pokud kapalina přijímá teplo postačující ke změně skupenství kapalného na plynné při stálé teplotě varu
- nastane při teplotě varu
 - teplota varu – t_v
 - závisí na:
 - druhu kapaliny
 - tlaku nad povrchem kapaliny (zvýší-li se tlak, zvýší se t_v)
 - teplota varu vody při normálním tlaku: $t_v = 100\text{ °C}$

Měrné skupenské teplo varu

- je teplo, které potřebuje 1 kg kapaliny při teplotě varu a při normálním tlaku, aby se kapalina změnila v páru téže teploty

Těkavé kapaliny

- nízká teplota varu
- rychle se vypařují a jejich páry se snadno vzněcují
- benzín, aceton, ...