**Vypařování a kapalnění**

1. Vypařování → je děj, při kterém se mění kapalná látka na plynnou. Příklad: vypařování vody, líhu, …

Vypařování kapalin se děje za každé teploty. S rostoucí teplotou vzrůstá rychlost vypařování. Při vypařování se kapalina mění plyn pouze z povrchu kapaliny.

Rychlost kapaliny závisí na:

* Teplotě kapaliny
* Velikosti povrchu kapaliny (čím větší plocha, tím rychlejší vypařování)
* Druhu kapaliny (např. líh se vypařuje rychleji než voda)
* Odvádění vznikajících par (vítr nad kapalinou způsobuje rychlejší odvod vodních par)

Při vypařování se ochlazuje okolní prostor. (Když si potřeme předloktí lihem, tak při odpařování cítíme na tom místě chlad, jenž je způsobem odebíráním potřebného tepla k vypaření lihu.)

Nasycení vzduchu vodní párou

* Vzduch obsahuje maximální množství vodní páry
* Nadále už nedochází k odpařování kapaliny
* Čím větší teplotu vzduch má, tím více vodní páry může obsahovat.
1. Kapalnění (kondenzace) → Děj při kterém se mění plynná látka na kapalnou. (opačný děj k vypařování)

Při ochlazování může dojít ke zkapalnění vodní páry ve vzduchu a objeví se drobné kapičky: – mlha, rosa, oblaka

Rosa je na povrchu studenějších těles – kapičky vody na listech rostlin po ránu.

Mlha – drobné kapičky rozptýlené ve vzduchu.

Oblaka vznikají kondenzací vodních par ve vysokých výškách, kde je nízká teplota.

1. Sublimace – děj při kterém se mění pevná látka přímo v plynnou (led, naftalén, …)
2. Desublimace – děj při kterém se plynná látka mění na pevnou. Je opačným dějem k sublimaci. (jinovatka – námraza)

Sublimace jódu: <https://www.youtube.com/watch?v=c-3WRHIVVlE>

Sublimace suchého ledu: <https://www.youtube.com/watch?v=ChRmeLlaKRU>

Milé děti. Opište si prosím následující text do sešitu, v online výuce si vše k danému tématu vysvětlíme. Mějte hezký den 😊