**DIŠTANČNÉ VZDELÁVANIE**

Fyzika - 7. ročník

**Čo sme sa naučili:**

Na chladných predmetoch či v chladnom vzduchu sa častice plynu pohybujú pomalšie a spájajú sa do kvapiek, dochádza k **skvapalňovaniu** - **kondenzácii**.

Teplota, pri ktorej dochádza k tvorbe vodných kvapiek, sa nazýva **rosný bod**.

Dážď je dôsledok kondenzácie vodných pár v ovzduší.

Príkladom kondenzácie je najznámejší a najmohutnejší látkový obeh v prírode,

**kolobeh vody v prírode**:

Slnko otepľuje vodnú hladinu, voda sa zohrieva a vystupuje z nej vodná para. Pri výstupe do vyšších vrstiev atmosféry sa vodná para ochladzuje, vytvárajú sa mraky, ktoré sa následne pomocou vzduchových prúdov dostávajú nad pevninu. Vodná para v mrakoch **kondenzuje** a zmenou teploty dochádza ku zrážkam. Voda padá na zemský povrch vo forme dažďa alebo snehu. Časť vody, ktorá dopadne na zemský povrch, vyplní priehlbiny a odteká do potokov, riek, morí a oceánov. Časť sa vyparí a ďalšia časť vsakuje do pôdy, filtruje sa a prijíma minerálne látky a stopové prvky. Zhromažďuje sa ako voda podzemná alebo vystupuje na zemský povrch ako prameň.



Kondenzácia ( skvapalňovanie) prebieha aj pri destilácii.

**Destilácia** je fyzikálna metóda na oddeľovanie látok z kvapalných zmesí na základe ich charakteristických teplôt varu. Využíva fakt, že pri zmesi látok je zloženie pár nad kvapalinou iné ako zloženie kvapalnej fázy.



---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

Teplota topenia a tuhnutia je pre látku charakteristickou hodnotou uvedená v **Mateaticko-fyzikálno-chemických tabuľkách.**

**Pri tuhnutí** sa látka **ochladzuje** a v kryštalickej látke sa usporadúvajú do určitých polôh.



**Pri topení** látku **zohrievame**. Častice látky zrýchľujú svoj pohyb a narážajú do seba. Pri kryštalických látkach sa narúša ich štruktúra.



Teplota topenia a teplota tuhnutia je pre väčšinu látok rovnaká.

**Zopakujme si:**

Zopakujme si



 **robert3bednar@gmail.com**