

Vyparovanie

Vyparovanie je zmena skupenstva z kvapalného na plynné, ktorá prebieha za každej teploty na povrchu kvapaliny.

1. Ako zvýšime vyparovanie kvapaliny?

Vyparovanie kvapaliny môžeme zvýšiť Zvýšením prúdenia vzduchu na kvapalinu, ale aj zahrievaním. To, že na ňu bude prúdiť vzduch urýchli jej vyparovanie. Molekuly vody prúdenie vzduchu natoľko zrýchli (tým aj ohreje), že sa odtrhnú od kvapaliny a vyletia v podobe vodnej pary-plynu. Podobne to funguje aj pri zahrievaní.

2. Kde prebieha vyparovanie?

Vyparovanie prebieha len na povrchu kvapaliny, čím sa líši od varu.

3. Uveď rozdiel medzi vyparovaním a varom?

Vyparovanie prebieha len na povrchu kvapaliny, čím sa líši od varu. Var prebieha v celkom objeme kvapaliny a tým sa líši od varu.

4. Ktorá látka sa vyparí rýchlejšie, lieh alebo voda?

Lieh sa vyparí rýchlejšie, pretože je to prchavá látka.

5. Ktorá z kvapalín na obrázku sa rýchlejšie vyparí?

Rýchlejšie sa vyparí teplá voda ktorá je aj v teplejšom prostredí než voda na druhom obrázku. Teplejšie prostredie pre kvapalinu urýchľuje jej vyparovanie.



Zdroj obrázkov: <http://skvp-fyzika-2.webnode.sk/a7-rocnik/vyparovanie/>

Spracovali: E. P. a D. S. 7.B