

Premena plynu na kvapalinu

Kondenzácia

Kondenzácia (skvapalňovanie) – premena plynného skupenstva vody na kvapalné

Vzduch v uzavretom hrnci je **parami nasýtený** vtedy, keď počet molekúl, ktoré uniknú z vody v podobe pary sa rovná počtu molekúl ktoré sa vracajú do vody.

Rosný bod – teplota, pri ktorej sa začínajú tvoriť kvapky vody z vodnej pary.

- **Závisí od:**
 1. Množstva vodných pár v ovzduší
 2. Teploty vzduchu
- častice sa pri tejto teplote pohybujú tak pomaly, že sa pri zrážke spoja a vytvoria kvapku

Rosa – prudkým ochladením nad ránom, vznikajú kvapôčky na končekoch rastlín

Hmla – prízemné vrstvy vzduchu (v jari a v jeseni)

- Pohyb častíc:**
1. pevné látky – stoja na mieste, ale kmitajú (trasú sa)
 2. kvapalné látky – častíc je veľa, pohybujú sa všetkými smermi, dochádza k zrážkam častíc a častice sa odrážajú iným smerom
 3. plynné látky – častice sa správajú rovnako ako u kvapalín no je ich oveľa menej

Ak vodnú paru zohrievame, pohyb častíc sa zrýchľuje a počet zrážok sa zväčšuje. Ak vodnú paru ochladzujeme, pohyb častíc sa spomaľuje a pri určitej teplote (**Rosný bod**) sa ich pohyb spomalí na toľko, že sa pri zrážke neodrazia, ale sa spoja a vzniká kvapka.

Destilácia – oddeľovanie kvapalných látok zo zmesí

- Najprv musí kvapalina (napr. benzín) v zmesi vriieť, tým získame paru, ktorú následným ochladením znova skvapalníme.
- **Ropa** (zmes) – benzín, nafta, olej, plyn, asfalt, ...