

Vypařování

- = je děj, při kterém se mění kapalně skupenství látky na plynné skupenství látky.
- probíhá za každé teploty pouze na (z) povrchu kapaliny (pokud teplota nedosáhne teploty varu).
 - **rychlost vypařování** závisí na:
 - druhu kapaliny
 - velikosti jejího volného povrchu
 - teplotě kapaliny
 - odvodu vzniklých par
 - Různé kapaliny se za stejných podmínek vypařují různě rychle.
 - Při vypařování odebírá kapalina teplo ze svého okolí.
 - Páry některých látek (tzv. těkavých látek) tvoří se vzduchem výbušnou směs.