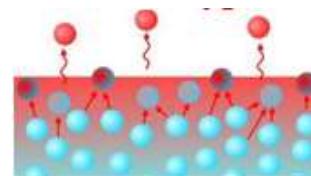


Írd a tananyagot a füzetedbe és tanuld meg! Ha kérdésed lenne, hívj messengeren!

Párolgás és forrás Vyparovanie a var

Párolgás

Azt a halmazállapot-változást, amely során egy folyadék gáznemű anyaggá válik, **párolgásnak** nevezzük. A **párolgás a folyadék felszínén történik.**



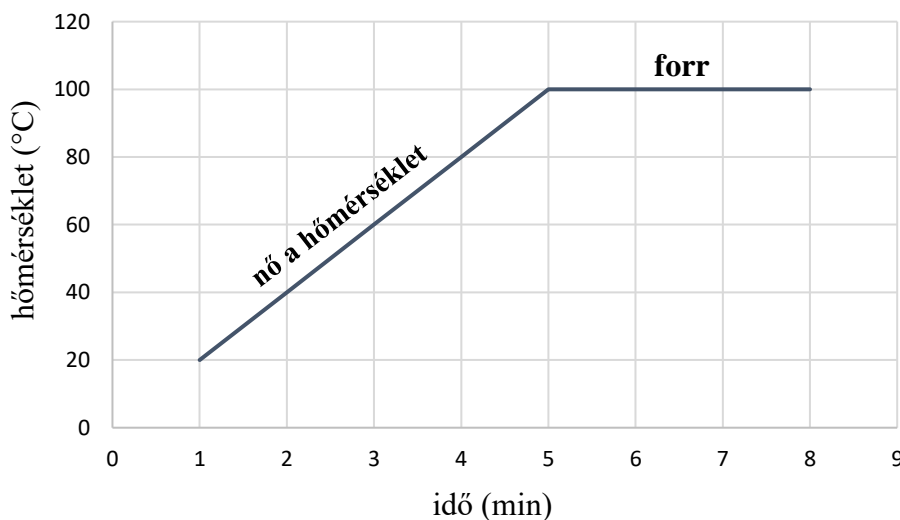
A folyadékok minden hőmérsékleten párolognak. A párolgás sebessége függ:

1. **hőmérséklettől** – minél magasabb a folyadék hőmérséklete, annál gyorsabban mozognak a részecskék, ezáltal gyorsabban párolog.
2. **a párolgó felület nagyságától** – minél nagyobb a folyadék szabad felszíne, annál gyorsabb a párolgás. Pl.: ugyanannyi víz egy tálcáról gyorsabban elpárolog, mint egy pohárból.
3. **a levegő mozgásától** – minél jobban mozog a levegő (pl. hajszárító, szél) annál gyorsabban elpárolog a folyadék. Azért van így, mert a szél elfújja a már elpárolgott részecskéket a folyadék fölé, ezáltal a többi könnyebben tud párologni.
4. **a folyadék fajtájától** – különböző folyadékok különböző sebességgel párolognak. Pl.: az alkohol gyorsabban párolog, mint a víz.

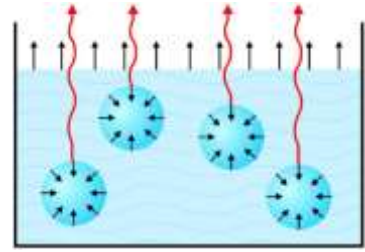
Forrás

Ha a vizet melegítjük, hőmérséklete folyamatosan növekszik és gyorsul a párolgás sebessége is. Ha eléri a 100°C -ot, hőmérséklete nem növekszik tovább, a víz forrni kezd.

a víz melegítése, forrása



A vízben mindig van levegő apró légbuborékok formájában. Forrás közben a víz már olyan gyorsan párolog, hogy nemcsak a felszíne párolog, hanem befelé a légbuborékokba is. Azok egyre nagyobbak lesznek és feljönnek a felszínre. Ilyenkor forr a víz.



Azt a hőmérsékletet, amikor a folyadék forr, forráspontnak nevezzük. Forrás közben a hőmérséklet nem változik. A folyadék hőmérséklete mindaddig forrásponton marad, amíg az összes folyadék el nem párolog.



Mi a különbség a párolgás és forrás közt?

párolgás	forrás
minden hőmérsékleten párolog	forrásponton forr
csak a felszíne párolog	nemcsak a felszínéről, hanem a belsejében levő légbuborékokba is párolog