

Witam serdecznie!!!

Temat: PAROWANIE I SKRAPLANIE

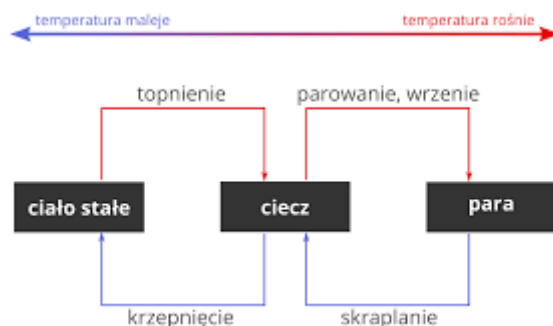
PAROWANIE I SKRAPLANIE

- Jest to zjawisko fizyczne polegające na przejściu substancji ze stanu ciekłego w stan gazowy, zachodzące na powierzchni cieczy.
- To zjawisko fizyczne polegające na przejściu substancji ze stanu lotnego w stan ciekły.

Zjawisko **parowania** cieczy zachodzi tylko na jej **powierzchni swobodnej** (szybciej wyparuje nam woda z szerokiego garnka niż z wąskiej szklanki). Proces parowania zależy od temperatury, im wyższa temperatura, tym szybciej ciecz paruje. Proces parowania zachodzi **w każdej temperaturze**.

Wrzenie to zjawisko parowania cieczy w całej objętości. Temperatura wrzącej cieczy nie wzrasta, dopóki cała ciecz nie zamieni się w parę. Temperatura, w której ciecz wrze, nosi nazwę **temperatury wrzenia**. Temperatura wrzenia jest jedną z cech charakterystycznych danej substancji. Temperatura wrzenia i topnienia zależy od ciśnienia atmosferycznego. Im wyższe jest ciśnienie, tym wyższa jest temperatura wrzenia danej cieczy.

Skraplanie ma miejsce wówczas, gdy gaz zostaje odpowiednio oziębiony. Ilość ciepła oddanego podczas skraplania jest taka sama, jak ilość ciepła pobranego w procesie parowania w tej samej temperaturze.



Proszę obejrzeć film <https://youtu.be/IOsgapaJlxI>