**Fizyka kl. VII. Parowanie i skraplanie. 09.06.2020r.**

Od czego zależy szybkość parowania i skraplania?

* **Rodzaju cieczy**
* **Powierzchni swobodnej**
* **Temperatury cieczy**
* **Wilgotności powietrza**
* **Ciśnienia**

Przykładem na to są: suszenie się prania na sznurku, wysychanie mokrej podłogi, odczuwanie chłodu po wyjściu z kąpieli, zmniejszenie się objętości zupy, herbaty po wystygnięciu, parowanie lasów po deszczu itp.

Gwałtowne parowanie, które zachodzi w całej objętości cieczy nazywamy wrzeniem. Temperatura, w której ciecz wrze nazywa się temperaturą wrzenia.

Najniższe temperatury wrzenia:

Alkohol etylowy - +78,3 \*C

Woda - +100\*C

Naftalen – +218\*C

Najwyższe temperatury wrzenia:

Platyna - +3827\*C

Złoto - +3080\*C

Wolfram - +5660\*C

Ciało pobiera energię( ciepło) podczas: topnienia, parowania i sublimacji.

Ciało oddaje energię ( ciepło) podczas :krzepnięcia, skraplania i resublimacji.

Qp = Q / m Q = Qp x m

Pobrane ciepło = ciepło parowania x masa ciała

Mgła nie jest parą wodną lecz skroploną woda w powietrzu. Skraplanie następuje podczas oziębiania.

Spróbuj odpowiedzieć na pytanie **: Do czego służy termos?**

Zadanie do samodzielnej pracy: podręcznik **str.264 / zad 1-5**



