

TEMPERATURA

Temperatura je osnovna fizikalna količina, ki opisuje stanje snovi.

Merimo jo s termometri. Poznamo jih več vrst: alkoholni, živosrebrni ...

Oznaka: T

Enota: °C, K (beremo kelvin, se imenuje po fiziku lordu Kelvinu)

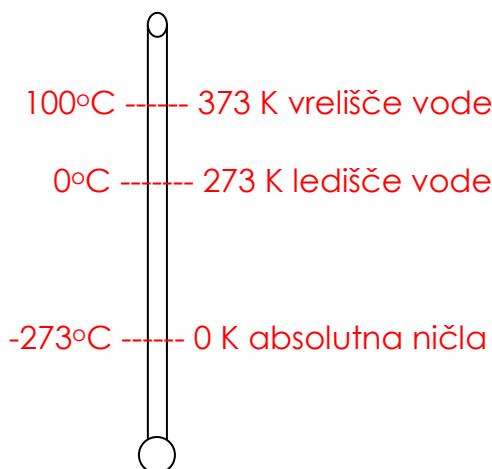
Osnovna enota je K. V formule moramo vedno vstavljati v kelvinih.

Če je temperatura snovi višja, se molekule v snovi hitreje gibljejo.

0 K = -273 °C

Zakaj si je fizik Kelvin za 0 K izbral ravno – 273°C?

Ker se pri temperaturi - 273 °C molekule v snovi ne gibljejo več. To temperaturo je poimenoval **ABSOLUTNA NIČLA** (najnižja temperatura, do katere lahko ohladimo snov).



FAHRENHEIT

$$\left. \begin{array}{l} 0^\circ\text{C} = 32^\circ\text{F} \\ 100^\circ\text{C} = 212^\circ\text{F} \end{array} \right\} \Delta T = 180^\circ\text{F}$$

(ZDA, angleško govoreče države)

Če želimo pretvoriti iz stopinj celzij v kelvine in obratno, moramo prišteti oz. odšteti 273.

Prištejemo 273

$$\begin{aligned} T = 10^\circ\text{C} &= 283\text{ K} \\ T = 70^\circ\text{C} &= 343\text{ K} \\ T = -200^\circ\text{C} &= 73\text{ K} \end{aligned}$$

Odštejemo 273

$$\begin{aligned} T = 100\text{ K} &= -173^\circ\text{C} \\ T = 212\text{ K} &= -61^\circ\text{C} \\ T = 290\text{ K} &= 17^\circ\text{C} \end{aligned}$$

Primer:

Voda se je segrela iz 60°C na 90°C. Za koliko °C oz. K se je voda segrela?

$$T_1 = 60^\circ\text{C} = 333\text{ K}$$

$$T_2 = 90^\circ\text{C} = 363\text{ K}$$

$$\Delta T = 30^\circ\text{C} = 30\text{ K}$$

Sprememba temperature je vedno ENAKA, v obeh enotah.

Voda se je segrela za 30°C oz. 30K.