

Teplo. Výmena tepla. Predstavy o teple

Teplota je fyzikálna veličina, ktorá vyjadruje stav telesa. Meriame ju teplomerom v °C. Značka t .



Teplota čaju $t = 80\text{ °C}$. Ak ho chceme rýchlo ochladiť, dáme ho do misky so studenou vodou. Čaj odovzdáva **teplo** vode, voda prijíma **teplo** od čaju. Hovoríme, že prebieha **tepelná výmena**.

Teplo je fyzikálna veličina, je to **energia** prijatá, alebo odovzdaná pri tepelnej výmene.

Značka tepla je **Q**, jednotka tepla je **joule** (čítaj džaul), značka jednotky je **J**.

Až do 19. storočia si ľudia mysleli, že teplo je látka (fluidum), ktorá prechádza z telesa na teleso, nazývali ju aj kalorikum. Túto látku nebolo možné odvážiť a už vieme, že neexistuje.

Ak je voda horúca, jej častice sa pohybujú rýchlejšie, ako keď je voda studená. Zohrievaním sa pohyb častíc zrýchľuje, preto ho nazývame **tepelný pohyb**.

Termodynamika je oblasť fyziky, ktorá vysvetľuje deje, zákony a pojmy tepelnej výmeny.