

Temat: Ciepło właściwe.

Przeczytaj temat w podręczniku str. 168-171

Oglądaj film: <https://www.youtube.com/watch?v=ZAn0VIPQ54A>

Zapisz notatkę:

1. Ciepło właściwe- określa, ile energii trzeba dostarczyć, aby podnieść temperaturę 1kg substancji o 1stopień Celsjusza

Wzór na ciepło właściwe jest przekształceniem wzoru na tę energię:

$$E=mc\Delta t$$

Energia=masa ·ciepło właściwe przyrost temperatury

Jednostką ciepła właściwego jest [J/(kg K)] (dżul na kilogram i na kelwin).

Ciepło właściwe jest zależne od rodzaju substancji i od jej stanu skupienia.

Substancje charakteryzujące się dużym ciepłem właściwym są "trudno podgrzewalne" tzn. że trzeba dostarczyć więcej energii, aby pogrzać ciało o dużym ciepłe właściwym w stosunku do ciała o małym ciepłe właściwym.

2. Ciepła właściwe dla wybranych substancji:

Woda 4189,9

Para wodna 1970

Lód 2100

Złoto 129

Glin 900

Węgiel 507

Jak widać woda w różnych stanach skupienia ma różną wartość ciepła właściwego.

*Spróbuj odpowiedzieć na pytania 1,3str. 171 i prześlij je na mój adres email*

Do zadania 3 wykorzystaj tablicę ciepła właściwego substancji str. 238