

Przemiany energii w zjawiskach cieplnych

Wielkości jakich dotyczy wzór	Wzór	Oznaczenia symboli literowych
I zasada termodynamiki	$\Delta E_w = W + Q$	ΔE_w – zmiana energii wewnętrznej ciała; W – wykonana praca; Q – wymienione ciepło
ciepło potrzebne do ogrzania ciała o ΔT	$Q = c \cdot m \cdot \Delta T$	Q – ilość ciepła; c – ciepło właściwe; ΔT – różnica temperatur; m – masa ciała
ciepło potrzebne do stopienia ciała (bez zmiany temperatury)	$Q_t = c_t \cdot m$	Q_t – ilość ciepła; c_t – ciepło topnienia; m – masa ciała
ciepło oddane przez ciało krzepnące (bez zmiany temperatury)	$Q_k = c_k \cdot m$	Q_k – ilość ciepła; c_k – ciepło krzepnięcia; m – masa ciała; ($c_k = c_t$)
ciepło potrzebne do zmiany cieczy w parę (bez zmiany temperatury)	$Q_p = c_p \cdot m$	Q_p – ilość ciepła; c_p – ciepło parowania; m – masa cieczy
ciepło oddane przez parę podczas skraplania (bez zmiany temperatury)	$Q_s = c_s \cdot m$	Q_s – ilość ciepła; c_s – ciepło skraplania; m – masa pary; ($c_s = c_p$)