

ENERGIA OLOMUODONMUUTOKSISSA

Aineen sulattamiseen kuluva lämpö (Q) on...

$$Q = sm$$

s = ominaissulamislämpö [s] = J/kg

= sulmispisteen lämpötilassa olevan aineen sulattamiseen kuluva energia (tai lämpö) yhtä kilogrammaa kohti.

m = massa [m] = 1kg

Saman verran energiaa (lämpöä) vapautuu aineeseen jähmettyessä.

Aineen höyrystämiseen kuluva lämpö (Q) on...

$$Q = rm$$

r = ominaishöyrystymislämpö [r] = J/kg

= kiehumispisteen lämpötilassa olevan aineen höyrystämiseen kuluva energia (tai lämpö) yhtä kilogrammaa kohti.

m = massa [m] = 1kg

Saman verran energiaa (lämpöä) vapautuu aineeseen tiivistyessä.

s:n ja r:n arvot ovat aineelle ominaisia vakioita, jotka löytyvät taulukkokirjasta.