

Vzorečkovník k úloze A3

Tepelná kapacita:

$$C = \frac{Q}{\Delta T}$$

Měrná tepelná kapacita:

$$c = \frac{C}{m} = \frac{Q}{m\Delta T}$$

Změna entalpie:

$$\Delta H = \Delta H^\circ \cdot n$$

Standardní entalpie reakce:

$$\Delta_r H^\circ = \sum_{\text{produkty}} \nu \cdot \Delta_{\text{sluč}} H^\circ - \sum_{\text{výchozí látky}} \nu \cdot \Delta_{\text{sluč}} H^\circ$$

C ... tepelná kapacita

T ... termodynamická teplota

Q ... teplo

c ... měrná tepelná kapacita

m ... hmotnost

ΔH ... změna entalpie (jednotka: J)

ΔH° ... změna standardní entalpie (jednotka: J mol⁻¹)

n ... látkové množství

ν ... stechiometrický koeficient (bezrozměrná veličina)

Pokud chcete označit, že se změna entalpie týká nějakého děje, přidává se označení do dolního indexu:

$\Delta_{\text{výp}} H^\circ$... změna standardní výparné entalpie

$\Delta_r H^\circ$... změna standardní reakční entalpie

$\Delta_{\text{sluč}} H^\circ$... změna standardní slučovací entalpie