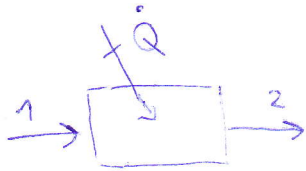


ENTALPIKÉ BILANCE



(A) $\dot{H}_1 + \dot{Q} = \dot{H}_2$ $[H]$ - extenzivní veličina

↙ ↘

měrné entalpie molární entalpie

$[h] = \text{J/kg}$ $[h] = \text{J/mol}$

(B) $h_1 \dot{m}_1 + \dot{Q} = h_2 \dot{m}_2$ $[h_1 \dot{m}_1 + \dot{Q} = h_2 \dot{m}_2]$

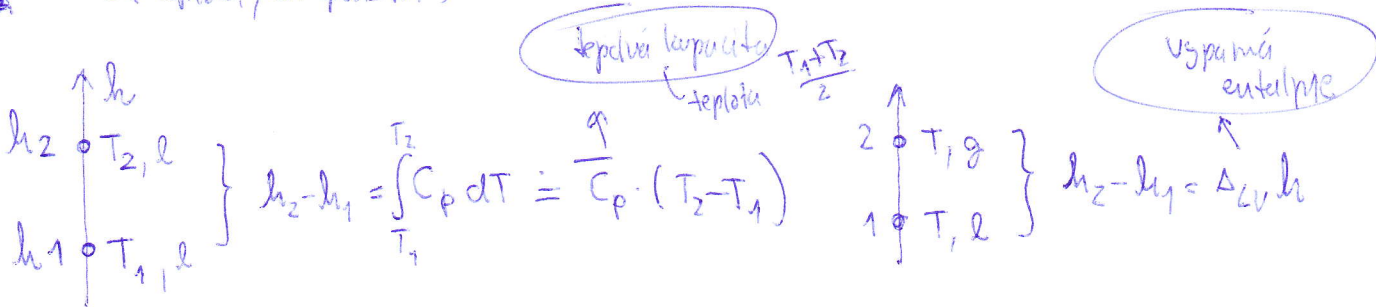
h_1, h_2 - entalpie proudu (měrné nebo molární)

$$h_1 = h_{A1} w_{A1} + h_{B1} w_{B1} + \dots + \Delta_{\text{mix}} h$$

$$[h_1 = h_{A1} x_{A1} + h_{B1} x_{B1} + \dots + \Delta_{\text{mix}} h]$$

(C) h_{A1}, h_{B1} - entalpie složek (měrné nebo molární)

$h_A = f(T, \text{skupenství})$



abychom určili absolutní hodnotu h , je nutné zvolit REFERENČNÍ STAV PRO KAŽDOU SLOŽKU

T_{ref}
tel. skupenství

$h - h_{\text{REF}} = h - 0 = \int_{T_{\text{REF}}}^T C_p dT + \Delta_{\text{LV}} h + \dots$