

### \*\*\*Výpočet práce vykonané ideálním plynem

Práci vykonanou ideálním plynem při izotermickém a adiabatickém ději, při kterých není tlak plynu konstantní, lze určit pomocí integrálního počtu. Místo vztahu  $W' = \sum_{i=1}^n p_i \Delta V$  je možné přesněji

$$\text{psát } W' = \int_{V_1}^{V_2} p dV.$$

Při izotermickém ději se stavová rovnice plynu redukuje na tvar  $pV = K = \text{konst.}$ . Pro práci vykonanou plynem při tomto ději můžeme psát  $W = \int_{V_1}^{V_2} p dV = K \int_{V_1}^{V_2} \frac{1}{V} dV = K [\ln V]_{V_1}^{V_2} = K \ln \frac{V_2}{V_1} = p_1 V_1 \ln \frac{V_2}{V_1}$ .

Výraz  $\ln \frac{V_2}{V_1}$  je fyzikálně výrazně lepší než matematicky ekvivalentní výraz  $\ln V_2 - \ln V_1$ . V případě, že bychom použili výraz ve tvaru rozdílu logaritmů, vyvstanou problémy v okamžiku dosazení konkrétních hodnot. Ty budeme muset dosadit i s jednotkou, která bude v argumentu logaritmu působit problémy.

Použijeme-li zápis v podobě logaritmu podílu dvou objemů, po dosazení konkrétních hodnot objemu (včetně jednotky) se tyto jednotky zkrátí a logaritmovat budeme pouze číselné hodnoty bez jednotky.

Adiabatický děj ideálního plynu je popsán Poissonovým zákonem  $pV^\kappa = K = \text{konst.}$ , kde  $\kappa$  je Poissonova konstanta. Pro práci vykonanou ideálním plynem při tomto ději lze psát:

$$\begin{aligned} W &= \int_{V_1}^{V_2} p dV = K \int_{V_1}^{V_2} V^{-\kappa} dV = K \left[ \frac{V^{-\kappa+1}}{-\kappa+1} \right]_{V_1}^{V_2} = \frac{K}{1-\kappa} (V_2^{1-\kappa} - V_1^{1-\kappa}) = \frac{KV_1^{1-\kappa}}{1-\kappa} \left( \left( \frac{V_2}{V_1} \right)^{1-\kappa} - 1 \right) = \\ &= \frac{p_1 V_1^\kappa V_1^{1-\kappa}}{1-\kappa} \left( \left( \frac{V_2}{V_1} \right)^{\kappa-1} - 1 \right) = \frac{p_1 V_1}{1-\kappa} \left( \left( \frac{V_2}{V_1} \right)^{\kappa-1} - 1 \right). \end{aligned}$$