ΜΕΤΑΒΟΛΕΣ ΙΔΑΝΙΚΩΝ ΑΕΡΙΩΝ

ΠΟΛΥΤΡΟΠΙΚΗ	ΙΣΟΘΕΡΜΗ	ΙΣΟΧΩΡΗ	ΙΣΟΒΑΡΗΣ	ΑΔΙΑΒΑΤΙΚΗ
$p\cdot\upsilon^k=\sigma\tau\alpha\vartheta.$	$p\cdot\upsilon=\sigma\tau\alpha\vartheta.\ \ (k=1)$	$\upsilon=\sigma\tau\alpha\vartheta.\ \ (k\to\infty)$	$p=\sigma\tau\alpha\vartheta.\ \ (k=0)$	$p\cdot\upsilon^\gamma=\sigma\tau\alpha\vartheta.\ (k=\gamma)$
$k=\dfrac{\log\left(\dfrac{p_1}{p_2}\right)}{\log\left(\dfrac{\upsilon_2}{\upsilon_1}\right)}$	$\dfrac{p_1}{p_2}=\dfrac{\upsilon_2}{\upsilon_1}$	$\dfrac{p_1}{p_2}=\dfrac{T_1}{T_2}$	$\dfrac{\upsilon_1}{\upsilon_2}=\dfrac{T_1}{T_2}$	$\gamma\ =\ \dfrac{c_p}{c_\upsilon}$
$\dfrac{T_1}{T_2}=\left(\dfrac{\upsilon_2}{\upsilon_1}\right)^{k-1}$	$L_{1,2}=R_1\cdot T\cdot\ln\left(\dfrac{\upsilon_2}{\upsilon_1}\right)=$ $=R_1\cdot T\cdot\ln\left(\dfrac{p_1}{p_2}\right)$	$Q_{1,2}\ =(\Delta U)_{1,2}=U_2-U_1$	$L_{1,2}\ =\ p\cdot(\upsilon_2-\upsilon_1)$	$\dfrac{T_1}{T_2}=\left(\dfrac{\upsilon_2}{\upsilon_1}\right)^{\gamma-1}$, $\dfrac{T_1}{T_2}=\left(\dfrac{p_1}{p_2}\right)^{\frac{\gamma-1}{\gamma}}$
$\dfrac{T_1}{T_2}=\left(\dfrac{p_1}{p_2}\right)^{\frac{k-1}{k}}$	$(\Delta U)_{1,2}\ =\ 0$	$L_{1,2}=$ ΕΡΓΟ ΟΓΚΟΥ $=0$	$Q_{1,2}\ =\ (U_2-U_1)\ +\ L_{1,2}$	$\dfrac{\upsilon_2}{\upsilon_1}=\left(\dfrac{p_1}{p_2}\right)^{\frac{1}{\gamma}}$
$L_{1,2}=\dfrac{p_1\cdot\upsilon_1-p_2\cdot\upsilon_2}{k-1}=$ $=\dfrac{R_1\cdot(T_1-T_2)}{k-1}$	$Q_{1,2}\ =\ L_{1,2}$			$Q_{1,2}\ =\ 0$ $L_{1,2}=\dfrac{p_1\cdot\upsilon_1-p_2\cdot\upsilon_2}{\gamma-1}=$ $=\dfrac{R_1\cdot(T_1-T_2)}{\gamma-1}$

ΔΙΕΘΝΕΣ ΣΥΣΤΗΜΑ ΜΟΝΑΔΩΝ : $Q_{1,2}\ =\ (U_2-U_1)\ +\ L_{1,2}$, $Q_{1,2}\left(kJ/kg\right)$, $U\left(kJ/kg\right)$, $L_{1,2}\left(kJ/kg\right)$

ΤΕΧΝΙΚΟ ΣΥΣΤΗΜΑ ΜΟΝΑΔΩΝ : $Q_{1,2}\ =\ (U_2-U_1)\ +\ \mathrm{A}\cdot L_{1,2}$, $Q_{1,2}\left(kcal/kp\right)$, $U\left(kcal/kp\right)$, $L_{1,2}\left(kp\cdot m/kp\right)$, $A=\dfrac{1}{427}\left(\dfrac{kcal}{kp\cdot m}\right)$