

Jméno a příjmení:**převody jednotek:**

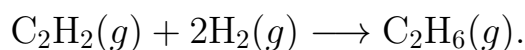
$$\begin{array}{ll}
 3 \text{ kg m}^{-3} = & \text{kg dm}^{-3} \\
 140 \text{ mm}^2 \text{ g}^{-1} = & \text{m}^2 \text{ kg}^{-1} \\
 1,3 \cdot 10^4 \text{ Pa} = & \text{kPa} \\
 6 \text{ MJ mol}^{-1} = & \text{kcal mol}^{-1} \\
 3,5 \cdot 10^5 \text{ dm}^4 = & \text{m}^4
 \end{array}$$

matematika:

$$\begin{aligned}
 & \int_4^{13} \frac{5}{V-1} dV = \\
 & \int_{300}^{350} \left(45 + \frac{2}{T^2} - \frac{50}{T^3} \right) dT = \\
 & \ln p = A - \frac{B}{\Delta H}, \quad \Delta H =
 \end{aligned}$$

spalná entalpie

Acetylen lze redukovat vodíkem na ethan podle rovnice:



Ze standardních spalných entalpií při 25 °C určete standardní reakční entalpii redukce při 25 °C.

látka	acetylen	vodík	ethan
$\Delta_{sp}H_{298}^\ominus / \text{kJ mol}^{-1}$	-1299	-285	-1561