

**Jméno a příjmení:**

**převody jednotek:**

$$\begin{array}{ll} 134 \text{ kN m}^{-2} = & \text{Pa} \\ 14200 \text{ nm}^2 = & \mu\text{m}^2 \\ 2,3 \cdot 10^{-2} \text{ mol dm}^{-3} = & \text{mol m}^{-3} \\ 5 \text{ MJ kg}^{-1} \text{ K}^{-1} = & \text{J g}^{-1} \text{ K}^{-1} \\ 4,21 \cdot 10^5 \text{ mW hod} = & \text{J} \end{array}$$

**matematika:**

$$\begin{array}{ll} A \ln \frac{U}{F} = 1, & F = \\ k = A e^{-\frac{E_a}{RT}}, & E_a = \\ \frac{\partial}{\partial V} \left( \frac{U}{V} - \frac{4R - G}{5V^3 - 1} \right) = & \end{array}$$

## Kirchhoffův zákon

Vypočtete slučovací entalpii HBr při teplotě 225 °C. Při teplotě 25 °C má slučovací entalpie HBr hodnotu  $-36 \text{ kJ mol}^{-1}$  a tepelné kapacity jsou následující:

látká	H <sub>2</sub> (g)	Br <sub>2</sub> (g)	HBr(g)
$C_{p,m} / \text{J mol}^{-1} \text{K}^{-1}$	28	36,5	28,5