

$N = 6 \cdot 10^{26} / \text{kmol} = 6 \cdot 10^{23} / \text{mol}$
 $m = M \cdot N, N = (m/M) \cdot N$
 $\Delta l = l_0 \cdot \alpha \cdot \Delta T \quad \alpha [K^{-1}]$
 $\Delta V = V_0 \cdot \beta \cdot \Delta T \quad \beta [K^{-1}]$
 $\dot{q} = 3\alpha - \text{trde snovi}$
 $P \cdot V = n \cdot R \cdot T \quad (P \cdot V) / T$
 $R = 8310 \text{ J/K} \cdot \text{kmol}$
 $\text{bar} = 10^5 \text{ Pa} = 10^5 \text{ N/m}^2$
 $J = \text{N} \cdot \text{m}$