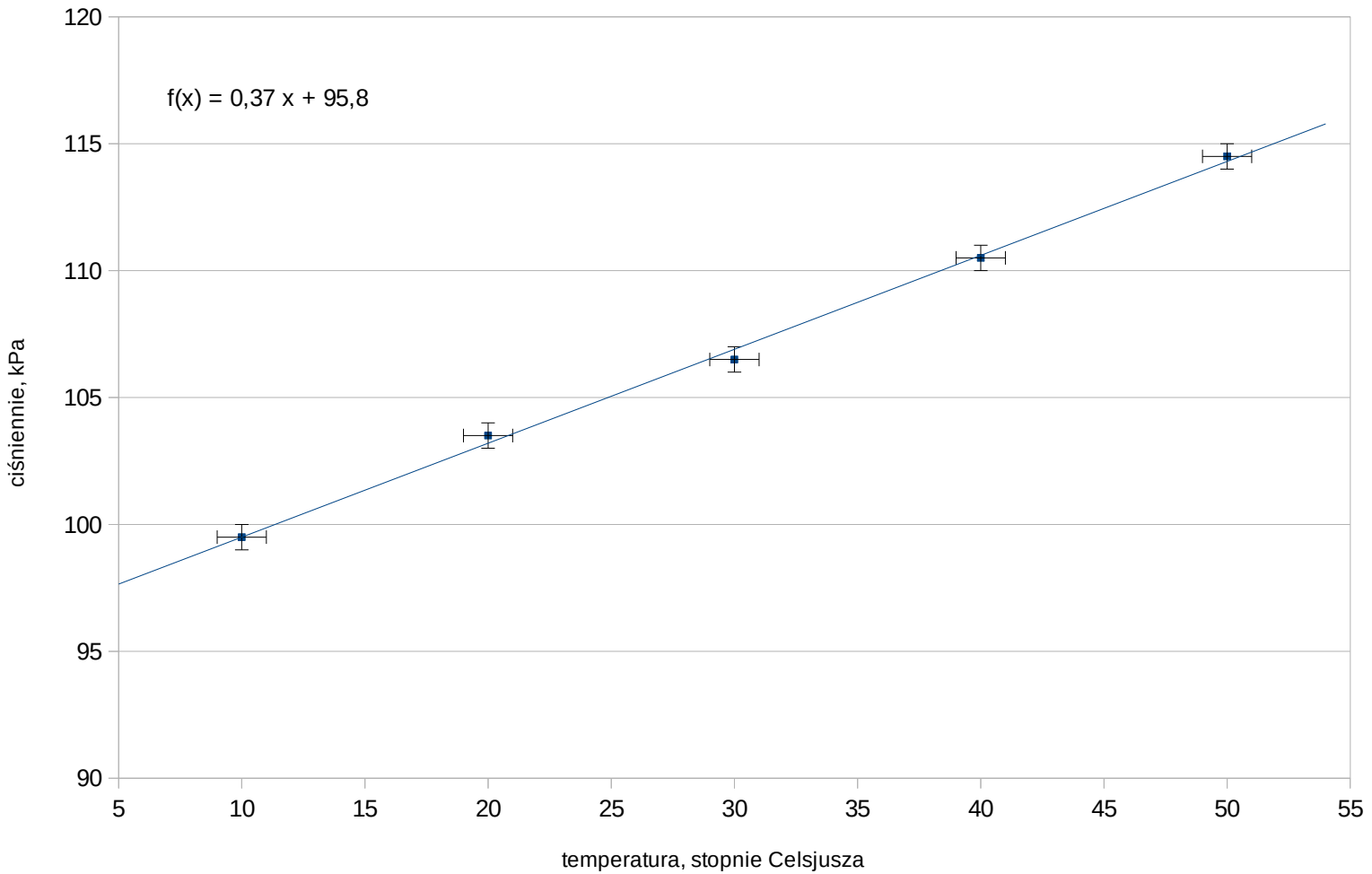


Przemiana izochoryczna



Współczynniki prostej:

współczynnik nachylenia = $0,37 \text{ kPa/}^{\circ}\text{C}$

wyraz wolny = $95,8 \text{ kPa}$

Równanie prostej: $p = 0,37 \frac{\text{kPa}}{^{\circ}\text{C}} \cdot t + 95,8 \text{ kPa}$

Liczba moli $\frac{nR}{V} = 0,37 \cdot 10^3$

$$n = \frac{0,37 \cdot 10^3 V}{R} = 0,071$$

Temperatura zera bezwzględnego (0 K)

dla $p = 0$ $0 = 0,37 \cdot 10^3 t + 95,8 \cdot 10^3$

$$t = -259^{\circ}\text{C}$$