

De Gaswetten

De Kelvinschaal

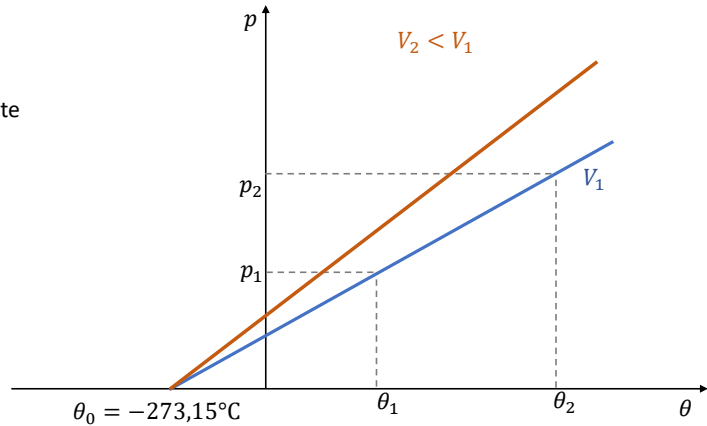
Absoluut nulpunt en de Kelvinschaal

$p(\theta)$ -grafiek Ideaal gas: rechte

Druk = 0 bij $-273,15^\circ\text{C}$

Absolute nulpunt

$$\theta_0 = -273,15^\circ\text{C}$$



De Gaswetten

De Kelvinschaal

$$\theta_0 = -273,15^\circ\text{C}$$

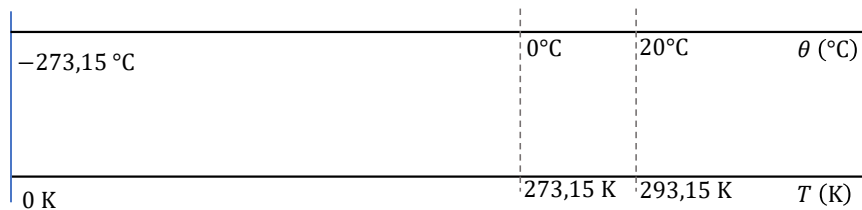
Nulpunt voor nieuwe temperatuurschaal:

Absolute temperatuurschaal

Kelvinschaal

Eenheid: Kelvin (K)

Symbool voor de temperatuur is T



$$\theta = (T - 273,15\text{K}) \cdot \frac{^\circ\text{C}}{\text{K}}$$

$$T = (\theta + 273,15\text{K}) \cdot \frac{\text{K}}{^\circ\text{C}}$$

De Gaswetten

De Kelvinschaal

Gaswet bij constant volume

Op de p(T) grafiek elke isochoor een rechte door de oorsprong.

$$\frac{p}{T} = \text{constant}$$

$$\frac{p_1}{T_1} = \frac{p_2}{T_2}$$

Wet van Gay-Lussac

