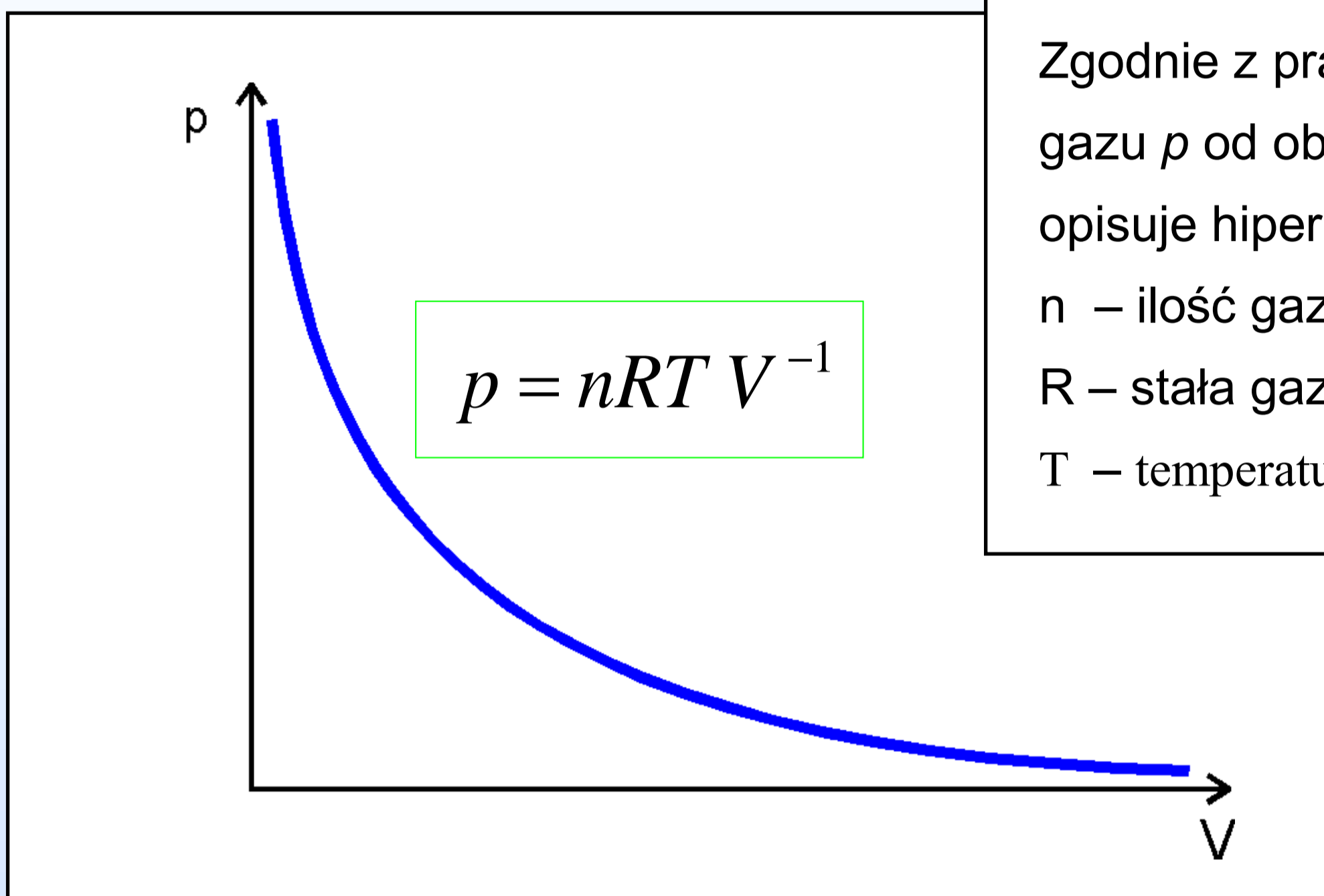


BOYLE

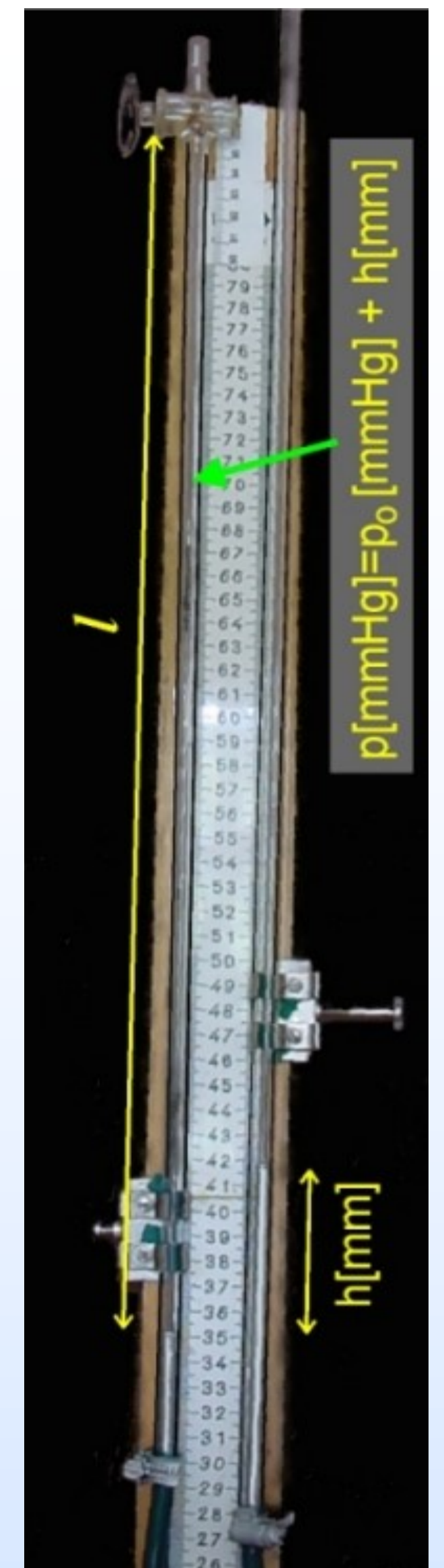
Wyznaczanie ilości gazu metodą Boyle'a

Sprawdzanie prawa Boyle'a

Baza teoretyczna

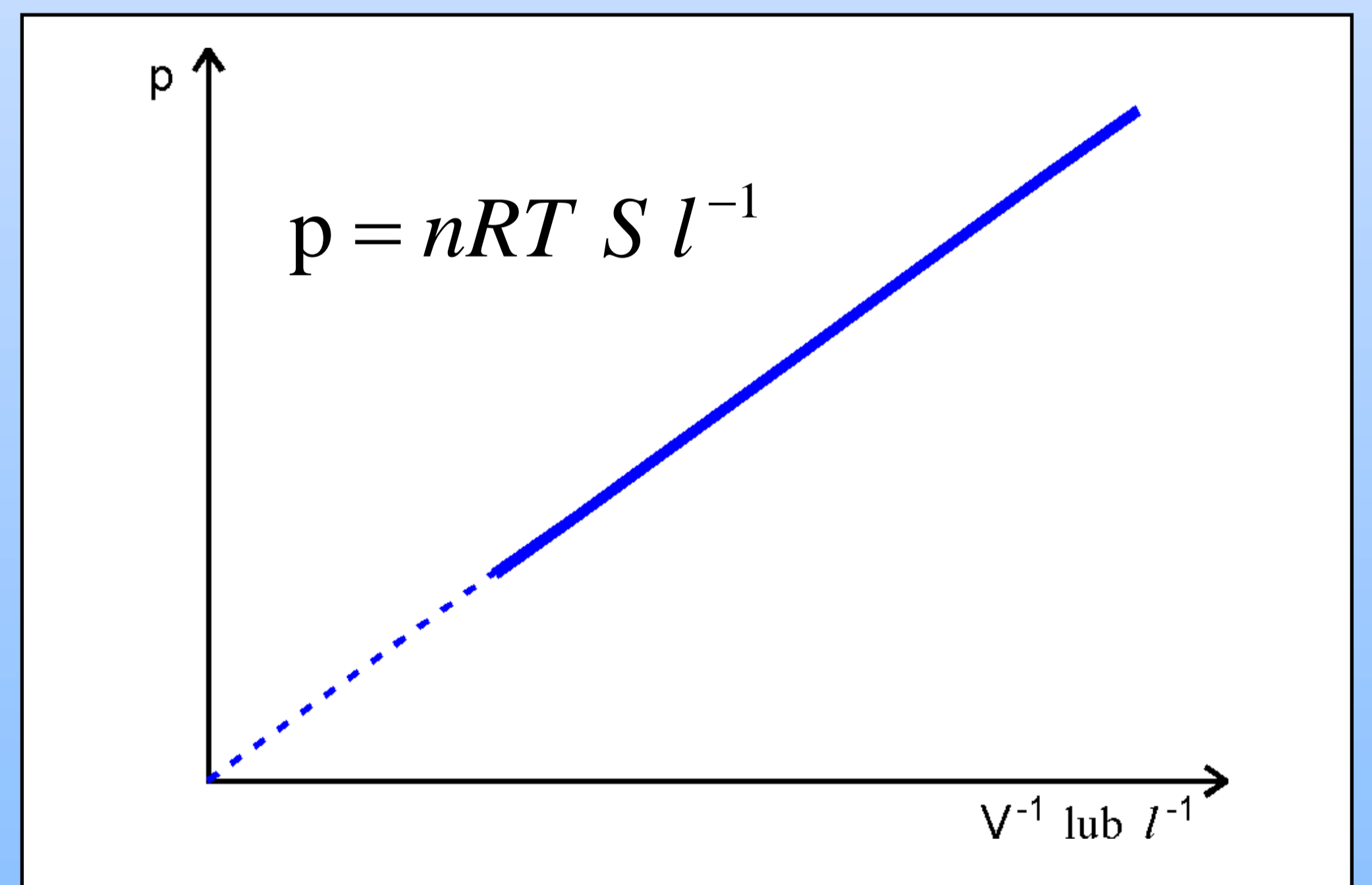
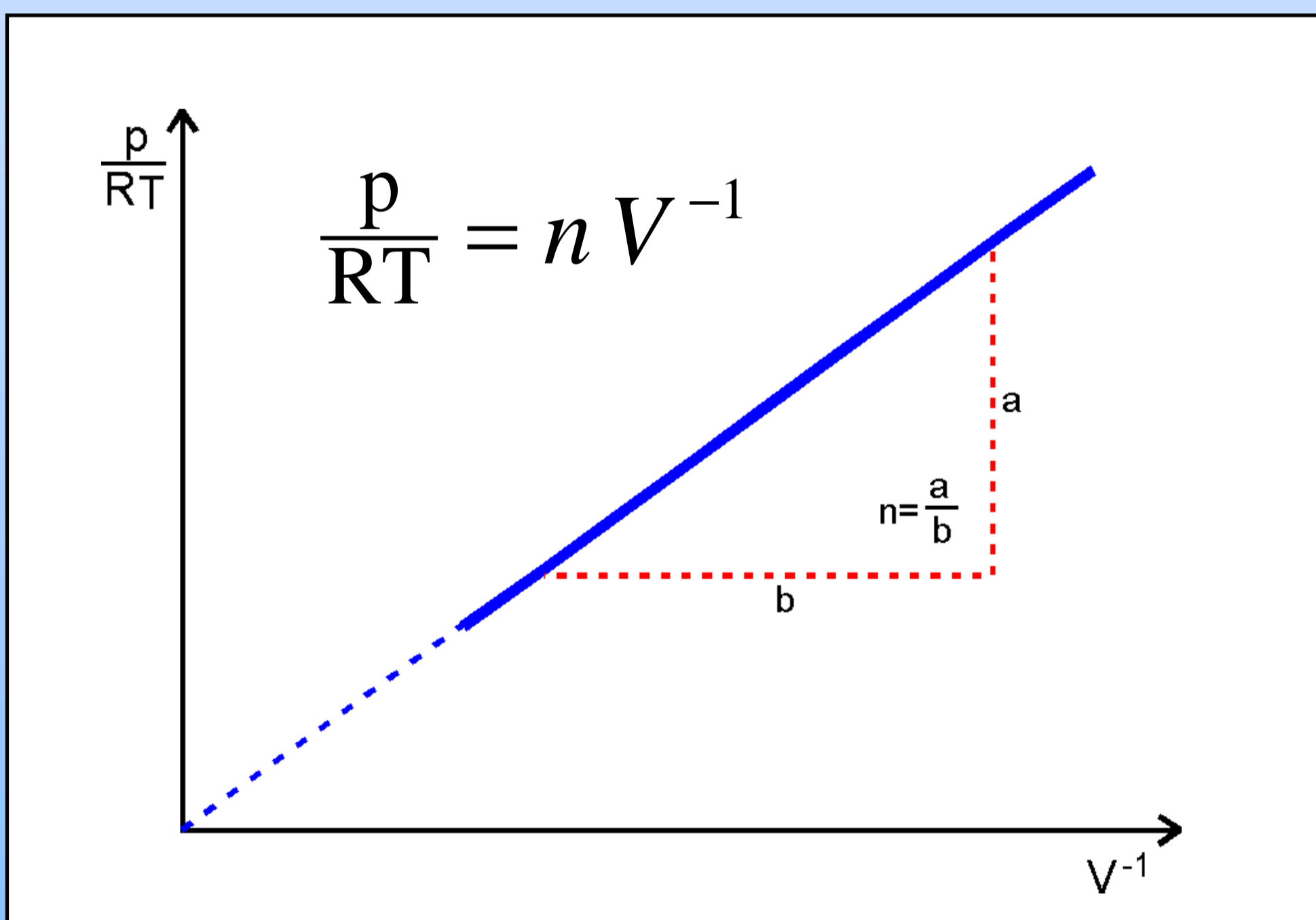


Zgodnie z prawem Boyle'a zależność ciśnienia gazu p od objętości V opisuje hiperbola (izoterma)
 n – ilość gazu (wyrażona w molach)
 R – stała gazowa
 T – temperatura w skali bezwzględnej



WYZNACZANIE ...

SPRAWDZANIE ...



W celu wyznaczenia ilości gazu należy:

- przeprowadzić pomiary zależności ciśnienia od objętości
- sporządzić wykres zależności

$$\frac{p}{RT} = f(V^{-1})$$

- odczytać ilość moli powietrza

W celu sprawdzenia zależności ciśnienia od objętości należy:

- przeprowadzić pomiary zależności ciśnienia od objętości (albo długości l),
- sporządzić wykres zależności

$$p = f(l^{-1})$$

- zanalizować jego liniowość