

## De Gaswetten

Verband tussen druk en volume bij constante temperatuur



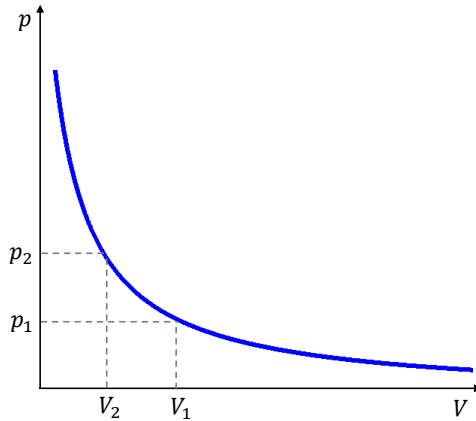
Bron: [GodOfKittens](#)

$$p \sim \frac{1}{V} \quad p \cdot V = \text{constante}$$

Wet van Boyle-Mariotte

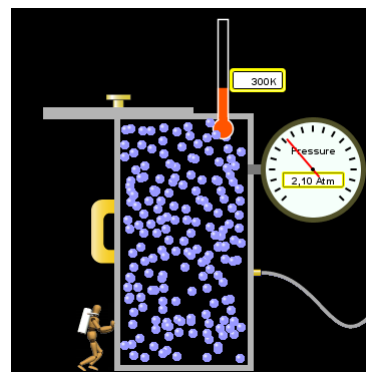
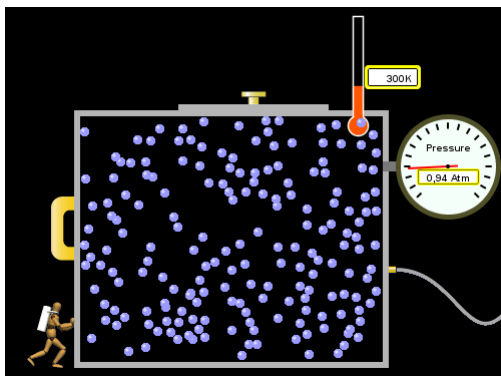
$\theta$  constant

$V$  verandert  $\leftrightarrow$   $p$  verandert



## De Gaswetten

Verband tussen druk en volume bij constante temperatuur



Meer botsingen

## De Gaswetten

Verband tussen druk en volume bij constante temperatuur

