

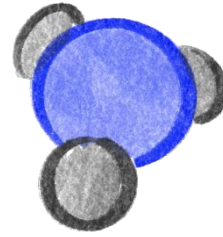
# GAS IDEALAK

## EKUAZIOAK

Boyleren legea:  $PV = k$

Charles-en legea:  $P/t = k$

Avogadroren legea:  $v/n = k$



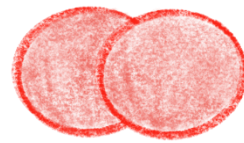
**Bolumena (v):** Ontziaren deskribapena ematen du.

**Presioa (P):** Gasaren molekulak ontziaren hormen kontra egiten duten indarra.

**Temperatura (t):** Sisteman dagoen energia zinetikoa neurtzen du.  
(kelvin-etan)

$$C + 273$$

**Molak (n):** Gas kantitatea.



Gas idealen legea lege guzti hauek batzen ditu:  $Pv = nRt$

Gas idealen legea indar intramolekularrik ez dagoela, puntu molekularak direla, esaten duen suposizio hipotetikoa da.

$$PV = nRt \quad \text{Gas konstante unibersala} = R = 0,082 \quad \frac{\text{L} \cdot \text{atm}}{\text{n} \cdot \text{k}}$$

Beraz, gas bat baino gehiago daudenean

$$\frac{P_1 V_1}{n_1 t_1} = \frac{P_2 V_2}{n_2 t_2}$$

## Debiazioak

Gas ideala gasak presio handietan, temperatura baxuetan eta dentsitate handietan egoki deskribatzetik debiatzen da.

$$\frac{Pv}{nRt} = 1$$

Kompresio faktorea geroz eta gehiago gerturatzen denean 1-etik, orduan eta gehiago jokatu du gas erreal baten bezala, eta gutxiago ideal bezala.