

LEYES DE LOS GASES

Son relaciones empíricas que describen el volumen (**V**), la presión (**P**), la temperatura (**T**) y la cantidad de gas en moles (**n**).

Entre dichas leyes están:

- Ley de Boyle (relación presión volumen)
- Ley de Charles (relación temperatura volumen) conocida también como GayLussac
- Ley Combinada de los gases (relación de Boyle y Charles)
- Ley de Avogadro (relación volumen moles)
- Ley de Gay Lussac (de los volúmenes reaccionantes)
- Ley de Dalton (de las presiones parciales)
- Ley de Amagat (de los volúmenes parciales)

También la ecuación de los gases ideales y la de gases reales.