

LLEIS DELS GASOS IDEALS

Llei de Boyle

Quan un gas experimenta una elevació en la seva temperatura, el seu volum augmentarà proporcionalment (**pressió constant**). La llet es sortirà de l'olla pilota quan es calenta al sol.



+temperatura
+volum

Llei de Gay-Lussac

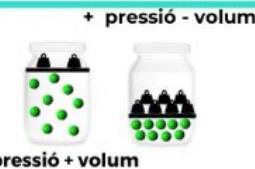
Si es calenta un gas en un recipient sellat (**volum constant**), la seva pressió augmenta. En canvi al refredar el gas, la seva pressió disminueix (olla pressió).



+temperatura
+pressió

Llei de Charles

La pressió és inversament proporcional al volum d'un gas (sempre que la **temperatura permaneix constant**).



-pressió + volum

La **TEMPERATURA** es la constant en la llei

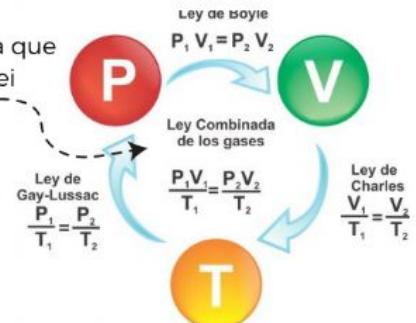
La **PRESSIÓ** es la constant en la llei

El **VOLUM** es la constant en la llei

MANERA FÀCIL D' APRENDRE'S FÒRMULES

<https://www.youtube.com/watch?v=SoDg3UDBqYU>

La constant de cada llei es la que es treu de la fórmula de la llei combinada dels gasos



lleí

Constant que manté

Deixo ampolles al sol, la pressió de l'aire de seu interior augmenta.

Un nen seu sobre un globus inflat

A l' etiqueta d'un aerosol diu " no llençar al foc"

Oblido la llet al foc que bulleix

3- Un dipòsit proveit d'un èmbol, conté una certa massa de gas. A 15 °C, el gas ocupa un volum de 2,5 m³. Si és manté la pressió constant, a quina temperatura ocuparà un volum de 6,5 m³?

Quina és la fórmula a utilitzar?

Quina és la constant?

Què busquem?

Ley de Boyle

$$P_1 V_1 = P_2 V_2$$

Ley de Gay-Lussac

$$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$$

Ley de Charles

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$$

Quina es la solució?

Quines dades tenim?