

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 permaneixi constant**).



-pressió + volum

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

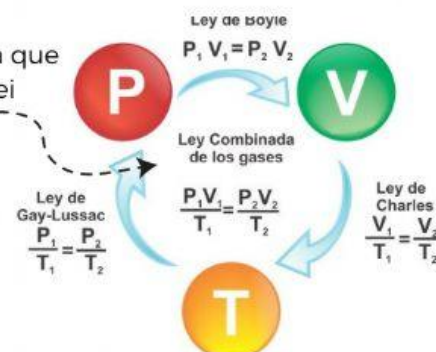
La **PRESSIÓ** es la constant en la llei

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



Llei

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 proveït 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?

Llei de Boyle
 $P_1 V_1 = P_2 V_2$

Llei de Gay-Lussac
 $\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$

Llei de Charles
 $\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$

Quina es la solució?

Quines dades tenim?