

CADA ETIQUETA A SU LEY

Nombre y apellidos	
Curso	

Señala con una X la Ley que le corresponde al contenido de cada etiqueta:

ETIQUETAS	LEYES		
	Boyle-Mariotte	Charles	Gay-Lussac
Temperatura y volumen directamente proporcionales			
Al aumentar el volumen disminuye la presión			
Volumen constante			
Al aumentar la temperatura aumenta la presión			
Al aumentar la presión disminuye en volumen			
$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$			
Al aumentar la temperatura aumenta el volumen			
Presión constante			
<div style="background-color: white; padding: 5px; display: inline-block;"> $P_1 \cdot V_1 = P_2 \cdot V_2$ </div>			
Temperatura y presión directamente proporcionales			

Al aumentar la presión aumenta la temperatura			
Temperatura constante			
Al aumentar el volumen aumenta la temperatura			
$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$			

