

## RELLENANDO HUECOS

Nombre y apellidos	
Curso	

**Completamos los huecos para completar las frases, para ello elegimos la palabra correspondiente de la siguiente tabla.**

velocidad	temperatura	Kelvin	litro
volumen	presión	choques	directamente
atmósfera	espacio	directamente	inversamente

El volumen es el \_\_\_\_\_ que ocupan las partículas del gas. La unidad más utilizada es el \_\_\_\_\_.

La temperatura mide la \_\_\_\_\_ de las partículas del gas. En el Sistema Internacional se mide en \_\_\_\_\_.

La presión nos indica el número de choques de la partículas del gas con las paredes del recipiente. La \_\_\_\_\_ es una de las unidades más comunes.

La ley de Boyle- Mariotte establece que cuando un gas sufre una transformación a \_\_\_\_\_ constante, la presión del gas es \_\_\_\_\_ proporcional al volumen del gas.

La ley de Charles establece que cuando un gas sufre una transformación a \_\_\_\_\_ constante, la temperatura del gas es \_\_\_\_\_ proporcional al volumen.

La ley de Gay-Lussac establece que cuando un gas sufre una transformación a \_\_\_\_\_ constante, la temperatura del gas es \_\_\_\_\_ proporcional a la presión.



