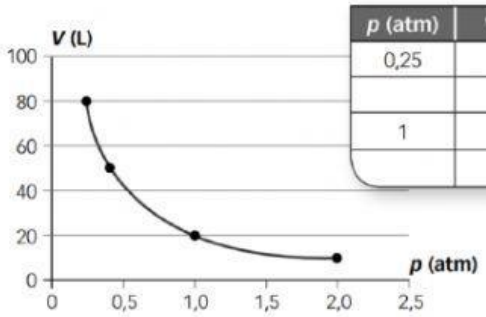
FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO

T2-GASES Y DISOLUCIONES

LEYES DE LOS GASES

LEY de

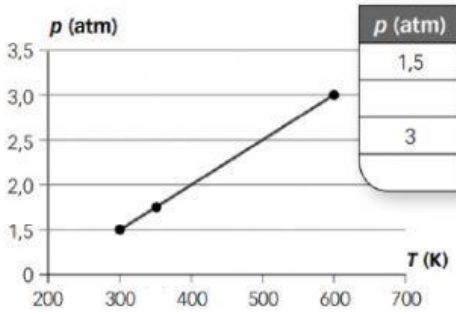
- Permanece constante
- V y P son proporcionales.
- Completa la tabla.
- Fórmula: *(selecciona abajo)*



p (atm)	V (L)
0,25	
	50
1	
	10

LEY de

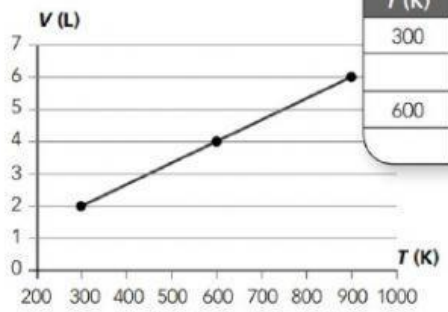
- Permanece constante
- P y T son proporcionales.
- Completa la tabla.
- Fórmula: *(selecciona abajo)*



p (atm)	T (K)
1,5	
	350
3	
	600

LEY de

- Permanece constante
- V y T son proporcionales.
- Completa la tabla.
- Fórmula: *(selecciona abajo)*



T (K)	V (L)
300	
	3
600	
	6

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2} \qquad P_1 \cdot V_1 = P_2 \cdot V_2 \qquad \frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$$

LIVEWORKSHEETS

LEY de	
Un gas que se encuentra a 2 atm de presión y a 25ºC de temperatura ocupa un volumen de 240 cm^3. ¿Qué volumen ocupará si la presión disminuye hasta 1,5 atm sin variar la temperatura? V_1 = cm^3 Fórmula: *(selecciona abajo)* p_1 = atm V_2 = ¿? p_2 = atm	V_2 = ----------$^{\times}$---------- V_2 = cm^3
LEY de	
Calcula la presión final de un gas contenido en un recipiente de 2 litros a 50ºC y 700 mm de Hg si la temperatura sube hasta los 120ºC. p_1 = mm de Hg Fórmula: *(selecciona abajo)* T_1 = ºC = K p_2 = ¿? T_2 = ºC = K	p_2 = ----------$^{\times}$---------- p_2 = mm de Hg *redondea el resultado a un decimal*
LEY de	
Una masa de cierto gas a 100ºC de temperatura ocupa un volumen de 200 cm^3. Si se enfría hasta 50ºC sin variar su presión, ¿qué volumen ocupará? V_1 = cm^3 Fórmula: *(selecciona abajo)* T_1 = ºC = K V_2 =¿? T_2 = ºC = K	V_2 = ----------$^{\times}$---------- V_2 = cm^3 *redondea el resultado a un decimal*

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2} \qquad P_1 \cdot V_1 = P_2 \cdot V_2 \qquad \frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$$

LIVEWORKSHEETS