



- Calcula la presión final de 2 L de gas a 50°C y 0,85 atm de presión, si al final ocupan un volumen de 0,75 L a 50 °C. **(sol: 2,27 atm)**
- En la rueda de una bicicleta hay aire a una presión de 1,20 atm y 20°C de temperatura. Después de circular durante un rato y, como consecuencia de la fricción con el suelo, la rueda se calienta hasta 30°C. Considerando que el volumen no varía, calcula la presión final del aire contenido en el interior de la cámara. **(sol: 1,24 atm)**
- Cuando la presión de cierta cantidad de gas es de 0,75 atm de presión y su temperatura es de 25°C, ocupa un volumen de 200 L. ¿Cuál será entonces la presión necesaria para que el gas ocupe un volumen de 150 L si la temperatura aumenta hasta 50°C? **(sol: 1,08 atm)**
- Un balón cuyo volumen es de 500 cm<sup>3</sup> a una temperatura de 20°C se introduce en la nevera y su volumen se reduce a 480 cm<sup>3</sup>. Suponiendo que la presión del aire contenido en el balón no cambia, calcula la temperatura en el interior de la nevera. **(sol: 7,1°C)**
- Una cantidad de aire está contenida en un recipiente provisto de un émbolo, a temperatura constante. Empujamos el émbolo obteniendo los resultados que se recogen en la tabla. a) Completa la tabla; b) Dibuja la gráfica P-V; c) Determina, a partir de la gráfica, el volumen que ocupará el gas cuando se encuentre sometido a una presión de 2,5 atm. **( c sol: 8L)**

Presión (atm)	Volumen (L)
1	20
2	
4	
	4