



### LEYES DE GASES

- 1 Un gas ocupa 49 litros a 1 atmosfera de presión ¿Cuál será su volumen si su presión aumenta a 1,75 atmosferas manteniéndose constante la temperatura?  
A) 28 L                      B) 7 L                      C) 24,5 L                      D) 3,5 L
- 2 ¿Qué volumen ocupa un gas a 27°C si al sufrir un proceso isobárico su temperatura aumentó a 127°C ocupando un volumen de 1200ml?  
A) 1200 ml                      B) 500 ml                      C) 900 ml                      D) 154 ml
- 3 Un gas ocupa un volumen de 100 cm<sup>3</sup> a una presión de 760 mm Hg. ¿Cuál será su volumen si la presión disminuye hasta 190 mmHg a temperatura constante?  
A) 25 cm<sup>3</sup>                      B) 200 cm<sup>3</sup>                      C) 300 cm<sup>3</sup>                      D) 380 cm<sup>3</sup>
- 4 Un gas está encerrado en un balón sellado a 4 atmosferas de presión. Si el balón se calienta de 127°C a 227°C ¿Cuál será la presión final del gas?  
A) 2 atm                      B) 8 atm                      C) 2 atm                      D) 5 atm
- 5 Un gas ocupa un volumen de 500 ml a una temperatura de 200K y su presión es de 1 atmosfera. ¿A qué temperatura se debe encontrar dicho gas para que su volumen sea de 1500ml si la presión se mantuvo constante?  
A) 3000K                      B) 600 K                      C) 100K                      D) 400K

### RESPUESTAS

1	2	3	4	5