



LEYES DE GASES

- 1** Un gas ocupa 49 litros a 1 atmósfera de presión ¿Cuál será su volumen si su presión aumenta a 1,75 atmósferas 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 cm³ a una presión de 760 mm Hg. ¿Cuál será su volumen si la presión disminuye hasta 190 mmHg a temperatura constante?
A) 25 cm³ B) 200 cm³ C) 300 cm³ D) 380 cm³
- 4** Un gas está encerrado en un balón sellado a 4 atmósferas 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 atmósfera. ¿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