



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 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 esta 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)2atm 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