FÍSICA Y QUÍMICA 2º E.S.O.
T2_LEYES DE LOS 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 27ºC si al sufrir un proceso a presión contante su temperatura aumentó a 127ºC 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^3 a una presión de 760mmHg. ¿Cuál será su volumen si la presión disminuye hasta 190mmHg a temperatura constate?

A) 25 cm^3 B) 200 cm^3 C) 300 cm^3 D) 400 cm^3

4 Un gas está encerrado en un balón sellado a 4 atmosferas de presión y 127ºC. Si el balón se calienta de 127ºC a 227ºC ¿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

LIVEWORKSHEETS