

Lección Leyes de los gases

En las leyes de los gases intervienen tres variables importantes que son: PRESIÓN, VOLUMEN y TEMPERATURA

Nombre del estudiante: _____

A: Resuelva el ejercicio y seleccione la respuesta correcta

1. Una masa gaseosa se encuentra a 18°C y ejerce una presión de 45 atm. ¿Cuál será la presión si la temperatura disminuye a -5°C ?
2. Una masa fija de un gas se encuentra en condiciones normales. ¿Qué volumen ocupara esta misma masa de gas si se encuentra a 27°C y a 24 atm de presión?
3. Un extintor de 25 litros de capacidad se introducen tres gases H_2 , O_2 y N_2 en la cantidad de 8,33 gramos de cada uno a 300°K . Calcular: a) Número de moles de cada gas en la mezcla.
4. Operando e CN de presión y temperatura. Cuando se calcina carbonato de calcio se obtienen 176 gramos de CO_2 . Calcular el volumen de CO_2 en litros y en moles
5. ¿Qué volumen ocupa 1 mol de oxígeno a -273°C ?