



Actividad 6

Unidad 6. Gases ideales

Un recipiente rígido, a una determinada temperatura, contiene una mezcla gaseosa formada por O_2 y Ar. La fracción molar del Ar es 0,425 y la presión parcial del O_2 es de 1,50 atm.

1. Calcular la presión total que ejerce la mezcla.
2. Indicar si la presión parcial del Ar será menor, igual o mayor al agregar 1,25 moles de N_2 .
3. Si el volumen del recipiente es de $3,00 \text{ dm}^3$, cuál es el volumen que ocupa cada uno de los gases de la mezcla.