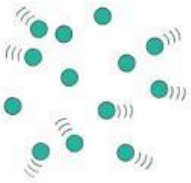
Nombre: ..... Grupo: .....

Materia: ..... Fecha de entrega: .....

Ley de Gas Ideal

Instrucciones: Responde los problemas de acuerdo a los cálculos que realices. Cuida las unidades. ESCRIBE LA RESPUESTA UTILIZANDO UN DECIMAL, SIN ESPACIO ESCRIBE A CONTINUACIÓN LAS UNIDADES. Ej. 24.5K, 4.6atm, 32L, 3.6mol

$V = nRT / P$



$V = nRT / P$

Calcula el volumen (en L) que ocupan 2.12 moles de óxido nítrico (NO) a 6.5 atm y 45°C.

R= .....

.....

.....

Calcula el volumen que ocupan 8.5 g de NO en condiciones estándar de temperatura y presión. (25°C y 1 atm de presión).

R= .....

.....

.....

$P = nRT / V$

Calcula la presión que ejercen 3.7 g de monóxido de carbono (CO) que están confinados en un tanque de 4.5 L de capacidad, a una temperatura de 35°C.

R= .....

.....

.....

LIVEWORKSHEETS