

TRABAJO DE RECUPERACION PARA EL GRADO 10. (30 %)

Debe sustentar con un examen 70 %

Puede encontrarlo en profemariae.jimdo.com asignatura química evaluaciones

Ejercicio N° 1

A presión de 1,47 atm, 134 L de un gas a temperatura constante experimenta un cambio ocupando un volumen de 25 L ¿Cuál será la presión que ejerce?

Ejercicio N° 2

¿Qué volumen ocupa un gas a 890 mmHg, si el recipiente tiene finalmente una presión de 4,8 atm y el gas se comprime a 760 ml?

Ejercicio N° 3

A presión constante un gas ocupa 4.543 (ml) a 85° C ¿Qué temperatura es necesaria para que este gas se expanda hasta alcanzar los 5,6 L?

Ejercicio N° 4

¿Qué volumen ocupa un gas a 40° C, a presión constante, si la temperatura disminuye a 30 oC ocupando 9 lt?

Ejercicio N° 5

A volumen constante un gas ejerce una presión de 180 mmHg a 60° C ¿Qué temperatura habrá si la presión aumenta en 985 mmHg?

Ejercicio N° 6

Qué volumen ocupará una masa de gas a 50°C y 298 mm Hg, sabiendo que a 70°C y 3 atmósfera ocupa un volumen de 9 litros ?

Ejercicio N° 7

Una masa gaseosa ocupa un volumen de 6,5 litros a 32 °C y 3.5 atm de presión. ¿Cuál es el volumen del gas si la temperatura aumenta a 48°C y la presión se incrementa hasta 3,5 atm?

Ejercicio N° 8

Calcula el número de moles de un gas que se encuentra en un recipiente cerrado de 6 litros, sometido a una presión de 5.5 atm lo demás en Condiciones Normales

Ejercicio N° 9

Calcular la densidad de C₆H₁₀ a 273 °K y a 560 mmHg de presión.

Ejercicio N° 10

A 78 oC y 125 mmHg, 3 L de un gas pesan 3,71 g. Calcular el peso molecular aproximado del gas

Si sano quieres
comer hidroponia
debes hacer...



