LEYES DE LOS GASES IDEALES

Apellidos y nombres: **Curso:**

Resolver los siguientes ejercicios: (Las respuestas con dos decimales)

50 litros de Neón a una presión de 760 mmHg atmosfera están contenidos en un cilindro con un pistón móvil, el pistón se introduce hasta que la masa de gas ocupe un volumen de 20 litros a una temperatura constante. Hallar la presión final en el cilindro en atmosferas

La presión de oxígeno en un recipiente de 2 litros a 40° C es de 350 PSI ¿Qué volumen debe tener este gas a 1 atmosfera de presión a la misma temperatura?

Una masa de oxígeno ocupa un volumen de 700 litros a la presión de 495 mmHg ¿Qué presión en atmosferas es necesario alcanzar para que el volumen se reduzca a la mitad?

Al comprimirse un gas hasta 1/3 de su volumen inicial, la diferencia de sus presiones es 10 atmosferas. ¿Cuál será la presión final del gas, si se trata de un proceso isotérmico?

LIVEWORKSHEETS