Ejercicios gases

1. 1L de un gas ideal se encuentra a una presión constante de 250 Pa. Si la presión disminuye a 50 Pa. A temperatura constante, calcular el volumen final del gas expresado en litros.
2. ¿Cuál será la presión que habrá que suministrarle a un volumen de 44 m³ a presión normal para poder envasarlo en un tubo de 1,5 m³?
3. Una masa de aire de 1dm³ soporta una presión de 720 mmHg. ¿Qué volumen tendrá si, a temperatura constante, la presión baja a 90 mmHg?
4. ¿A qué temperatura debe enfriarse una muestra de nitrógeno que a 25°C ocupa 900 ml para que su volumen se reduzca a la mitad, manteniendo la presión constante?