

## Ejercicios de Leyes de los gases ideales

- 1. El volumen de un depósito cerrado se ha determinado haciendo el vacío y conectándolo a una botella de nitrógeno gas de 50 L. La presión inicial de la botella de nitrógeno que era de 21,5 atmósferas, se ha reducido a 1,55 atmósferas después de conectarlo al depósito.  
¿Cuál es el volumen del depósito?**
- 2. Se infla un globo hasta un volumen de 2,5 L en una habitación que se encuentra a 24°C. A continuación se saca el globo al exterior, donde la temperatura es de -25 °C.  
¿Cuál es el volumen del globo en el exterior?**
- 3. Hasta que temperatura se han de calentar 50 mL de nitrógeno a 33,4 °C y 1 atmósfera de presión si queremos que la presión sea de 3 atmósferas?**