

Soluciones de Ecuación general de los gases ideales

- 1. 5 moles de oxígeno se encuentran confinados en un tanque de 30 L a una temperatura de 25 °C y ejercen una presión de 4,1 atmósferas.**
¿Cuál debería ser el volumen del tanque si queremos tener los 5 moles de oxígeno a una temperatura de 50 °C y que la presión sea de 2 atmósferas?
- 2. 3 moles de nitrógeno se encuentran confinados en una botella de 20 L y ejercen una presión de 5 atmósferas. Si se pasan a un tanque de 50 L, la presión que ejercen es de 3 atmósferas y se encuentran a una temperatura de 337 °C.**
¿A qué temperatura se encontraban inicialmente?
- 3. Se quieren confinar 2 moles de helio en un tanque de 2,5L a una temperatura -121 °C.**
Inicialmente se encuentran en un tanque de 30 L a una presión de 1 atmósfera y una temperatura de -90°C.
¿Qué presión ejercerán los 2 moles de helio cuando se hallen en el tanque de 2,5L a -121°C?