

# Caso de aplicación No. 47

## Código: EN09 Ley de Charles

---

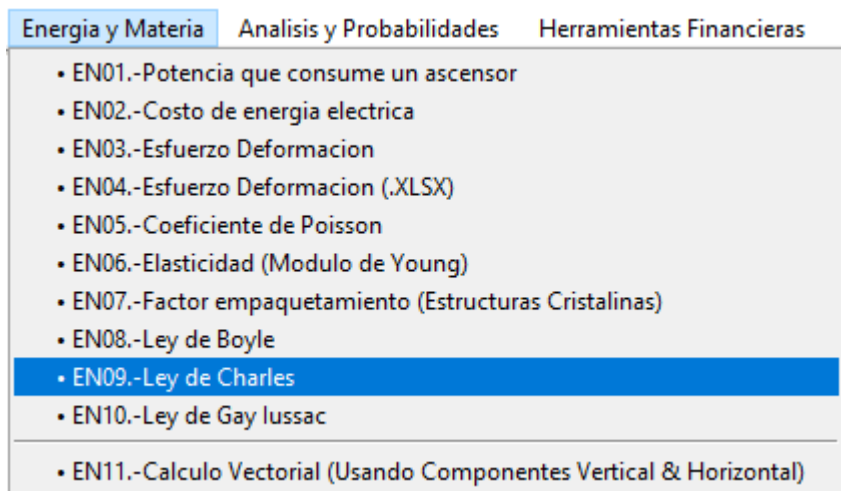
### Caso: Calculo de Ley de Charles

El volumen inicial de una cierta cantidad de gas es de 200 ML a la temperatura de 293.15 K, Calcule el volumen del gas si la temperatura asciende a 363.15 K y la presión se mantiene constante.

### Datos:

|                    |        |
|--------------------|--------|
| Volumen 1 en ML    | 200    |
| Temperatura 1 en K | 293.15 |
| Volumen 2 en ML    | 0      |
| Temperatura 2 en K | 363.15 |

### Se invoca el Codigo EN09

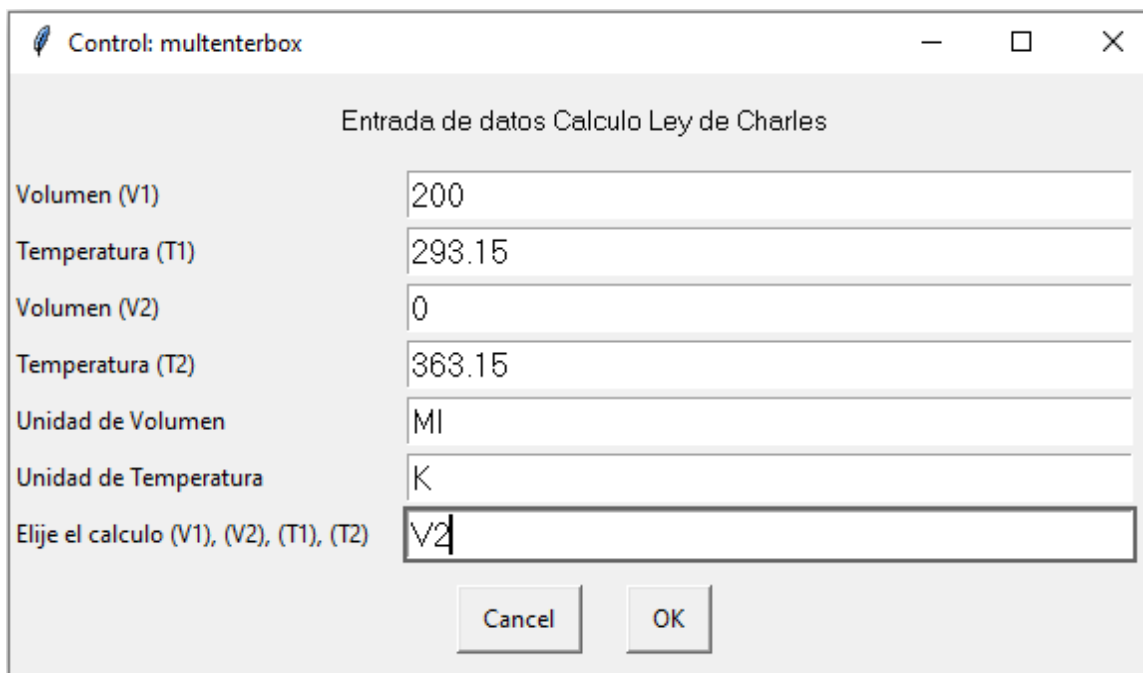


## Caso de aplicación No. 47

### Código: EN09 Ley de Charles

---

**Se ingresan los datos que pide la aplicación.**



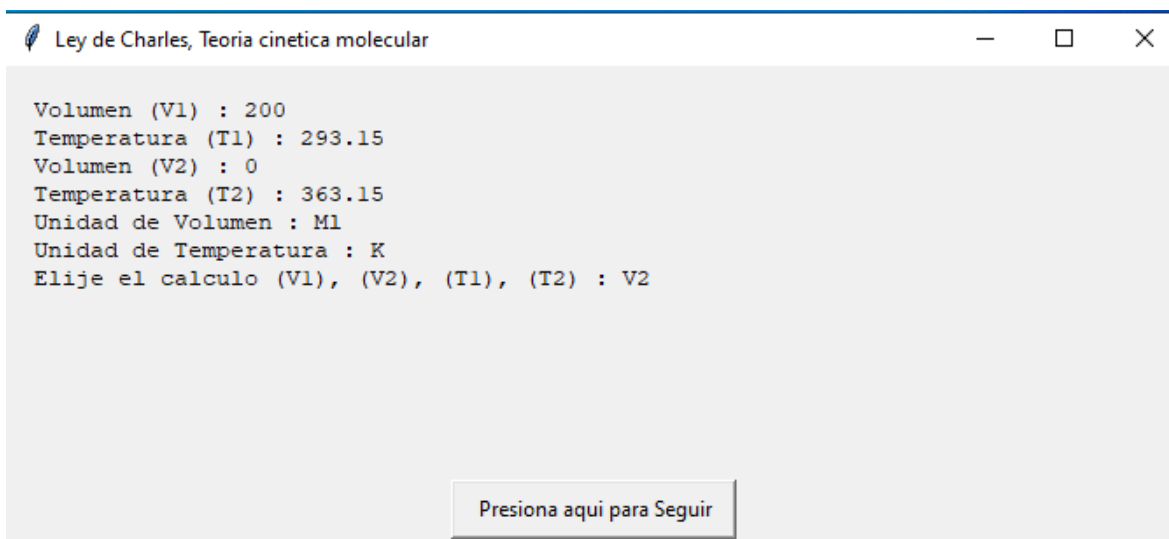
Control: multenterbox

Entrada de datos Calculo Ley de Charles

|                                         |        |
|-----------------------------------------|--------|
| Volumen (V1)                            | 200    |
| Temperatura (T1)                        | 293.15 |
| Volumen (V2)                            | 0      |
| Temperatura (T2)                        | 363.15 |
| Unidad de Volumen                       | ml     |
| Unidad de Temperatura                   | K      |
| Elije el calculo (V1), (V2), (T1), (T2) | V2     |

Cancel OK

**Se confirman los datos ingresados**



Ley de Charles, Teoria cinetica molecular

Volumen (V1) : 200  
Temperatura (T1) : 293.15  
Volumen (V2) : 0  
Temperatura (T2) : 363.15  
Unidad de Volumen : ml  
Unidad de Temperatura : K  
Elije el calculo (V1), (V2), (T1), (T2) : V2

Presiona aqui para Seguir

## Caso de aplicación No. 47

### Código: EN09 Ley de Charles

---

Se obtiene el resultado



| Ley de Charles                 |         |
|--------------------------------|---------|
| Descripciones                  | Valores |
| Calculo seleccionado (Despeje) | V2      |
| Volumen (V1) :                 | 200.0   |
| Temperatura (T1) :             | 293.15  |
| Volumen (V2) :                 | 0       |
| Temperatura (T2) :             | 363.15  |
| Resultado                      | 247.757 |
| Unidad de Volumen              | ML      |
| Unidad de Temperatura          | K       |

### Interpretación

El volumen del gas es de 247.75 ML a medida que la temperatura aumenta a 363.15 Kelvin

Fuente de información para este caso de aplicación:

Ejercicios de Internet

Caso de aplicación No. 47  
Código: EN09 Ley de Charles

---