

# Caso de aplicación No. 48

## Código: EN10 Ley de Gay lussac

---

**Caso:** Calculo de Ley de Charles

Cierto volumen de un gas se encuentra a una presión de 970 mmHg cuando su temperatura es de 25 C, ¿ A qué temperatura deberá estar para que su presión sea 760 mmHg?.

**Datos:**

Presión 1 mmHg	970
Temperatura 1 en C	25
Presión 2 en mmHg	760
Temperatura 2 en C	0

**Se invoca el Codigo EN10**

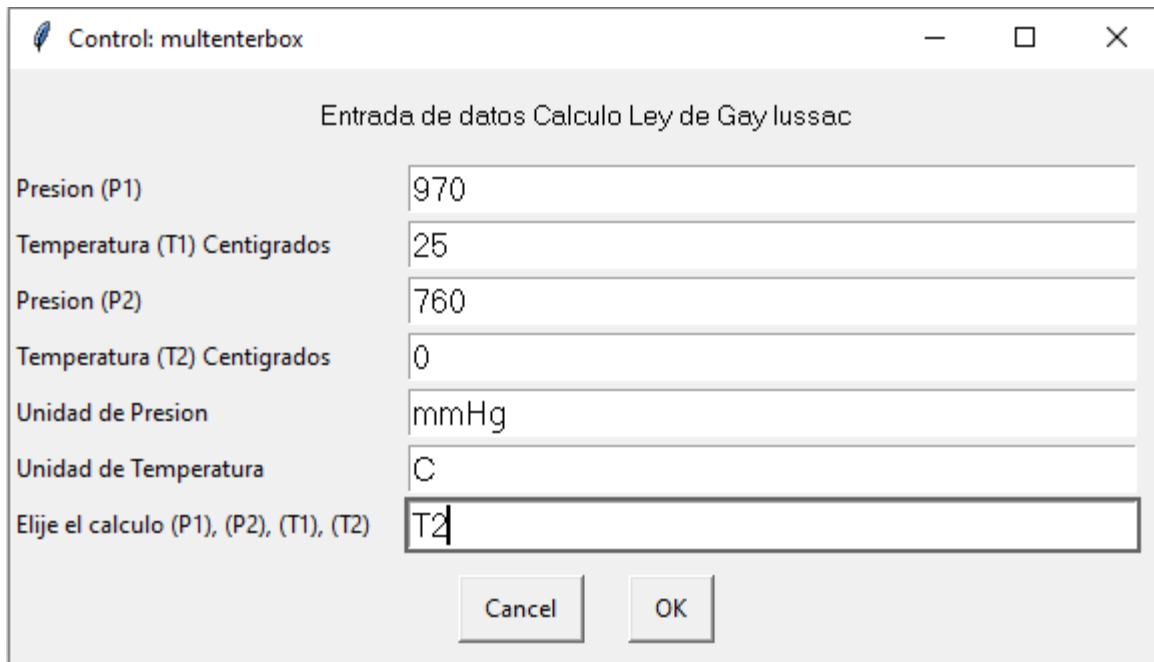
Energia y Materia	Analisis y Probabilidades	Herramientas Financieras
<ul style="list-style-type: none"><li>• EN01.-Potencia que consume un ascensor</li><li>• EN02.-Costo de energia electrica</li><li>• EN03.-Esfuerzo Deformacion</li><li>• EN04.-Esfuerzo Deformacion (.XLSX)</li><li>• EN05.-Coeficiente de Poisson</li><li>• EN06.-Elasticidad (Modulo de Young)</li><li>• EN07.-Factor empaquetamiento (Estructuras Cristalinas)</li><li>• EN08.-Ley de Boyle</li><li>• EN09.-Ley de Charles</li><li>• EN10.-Ley de Gay lussac</li><li>• EN11.-Calculo Vectorial (Usando Componentes Vertical &amp; Horizontal)</li></ul>		

# Caso de aplicación No. 48

## Código: EN10 Ley de Gay lussac

---

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



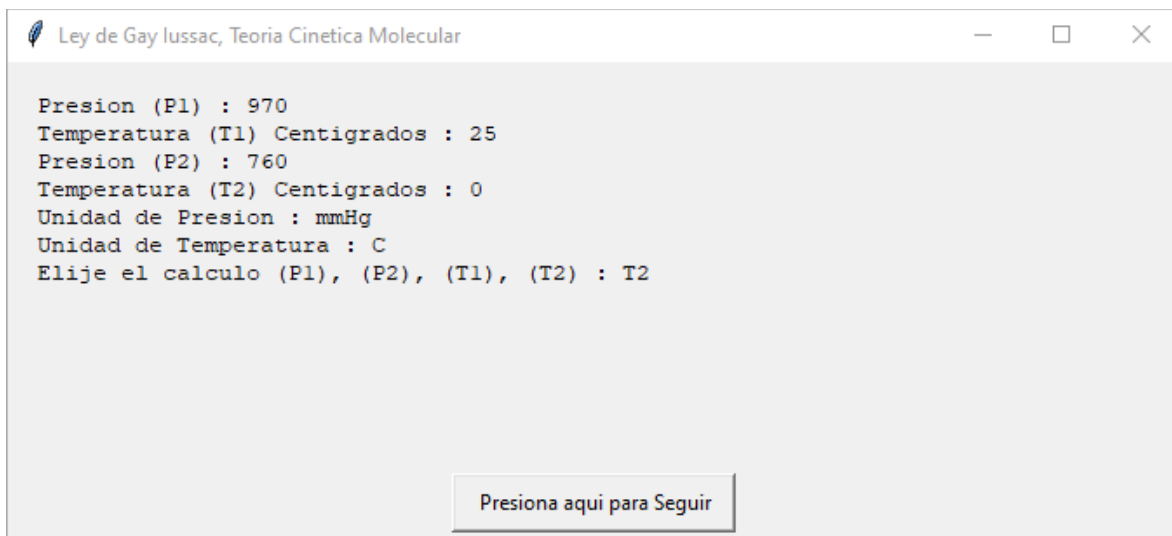
Control: multenterbox

Entrada de datos Calculo Ley de Gay lussac

Presion (P1)	970
Temperatura (T1) Centigrados	25
Presion (P2)	760
Temperatura (T2) Centigrados	0
Unidad de Presion	mmHg
Unidad de Temperatura	C
Elije el calculo (P1), (P2), (T1), (T2)	T2

Cancel OK

**Se confirman los datos ingresados**



Ley de Gay lussac, Teoria Cinetica Molecular

Presion (P1) : 970  
Temperatura (T1) Centigrados : 25  
Presion (P2) : 760  
Temperatura (T2) Centigrados : 0  
Unidad de Presion : mmHg  
Unidad de Temperatura : C  
Elije el calculo (P1), (P2), (T1), (T2) : T2

Presiona aqui para Seguir

# Caso de aplicación No. 48

## Código: EN10 Ley de Gay lussac

Se obtiene el resultado



Ley de Charles	
Descripciones	Valores
Calculo seleccionado ( Despeje )	T2
Presion aplicada (P1) :	970.0
Temperatura (T1) :	25.0
Presion aplicada (P2) :	760.0
Temperatura (T2) :	0.0
Resultado :	-39.515
Unidad de Temperatura :	C
Unidad de Presion :	mmHg

### Interpretación

El volumen del Gas debe estar a una temperatura de – 39.51 grados centígrados para que la presión descienda a 760 mmHg

Fuente de información para este caso de aplicación:

Ejercicios de Internet