

Caso de aplicación No. 46

Código: EN08 Ley de Boyle

Caso: Calculo de Ley de Boyle, se tienen lo siguientes datos, se quiere obtener el Volumen 2 (V2)

Datos:

Volumen 1 en M3	100
Presión 1 en atm	1
Volumen 2 en M3	0
Presión 2 en atm	2

Se invoca el Codigo EN08

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

Se ingresan los datos que pide la aplicación.

Caso de aplicación No. 46

Código: EN08 Ley de Boyle

Control: multenterbox

Entrada de datos Ley de Boyle

Volumen (V1)	100
Presion (P1)	1
Volumen (V2)	0
Presion (P2)	2
Unidad del Volumen	m3
Unidad de Presion	atm
Elije el calculo (V1), (V2), (P1), (P2)	V2

Cancel OK

Se confirman los datos ingresados

Ley de Boyle, Teoria cinetica molecular

```
Volumen (V1) : 100
Presion (P1) : 1
Volumen (V2) : 0
Presion (P2) : 2
Unidad del Volumen : m3
Unidad de Presion : atm
Elije el calculo (V1), (V2), (P1), (P2) : V2
```

Presiona aqui para Seguir

Caso de aplicación No. 46

Código: EN08 Ley de Boyle

Se obtiene el resultado

Ley de Boyle	
Descripciones	Valores
Calculo seleccionado (Despeje)	V2
(V1) Volumen 1	100.0
(P1) Presion 1	1.0
(V2) Volumen 2	0
(P2) Presion 2	2.0
Resultado	50.0
Unidad de volumen	m3
Unidad de presion	atm

Interpretación

Al aumentar la presión en atm (atmosferas de presión) disminuye el volumen a 50 m3

Fuente de información para este caso de aplicación:

Instituto Tecnológica de México campus Tijuana

Quimica