

# La ley de los gases

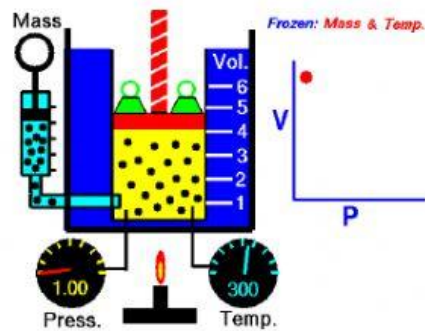
No hacer hacks ni trampas virtuales

En ese caso se puede pedir ayuda, leer de un libro (Química general moderna- Babor Ibarz)  
[lionrivalex@gmail.com](mailto:lionrivalex@gmail.com)

La ley de Boyle Mariotte explica la presión de los volúmenes de los gases y se comportan iguales que otros gases al ser sometidos a presión

V

F



Boyle Mariotte

Dalton

Charles- Gay – Lussac

Convierta las temperaturas. (No pongas el grado de ° solo pon que escala es)

2 F° a K°

7 C° a F°

Que pasa si el gas se expande

Sus moléculas se juntan

Se expanden

Dañan la composición del gas

Como se le llama a la temperatura constante para la presión de un gas

Isóbaras

Osillos

Isoterma

Una según corresponda según la ley.

Gas ideal

Dalton

Gas

Boyle

## Proceso para un gas ideal

### Seleccione la ecuación de un gas

$$E=mc^2 = \text{Erg} = 1 \text{ e- julios}, 30000 \text{ c} = 100 = 2$$

$$PV=P'V' = V'=V \times P/P, \text{ y } P'=P \times v/v'$$

### Una según sus leyes

|             |                                                                                  |
|-------------|----------------------------------------------------------------------------------|
| Dalton      | La dilatación de los gases, debida a cambios de temperatura                      |
| Gay- Lussac | La difusión de los gases, su densidad (si tiene poca densidad se difunde rápido) |
| Boyle       | Las leyes se aplican a gases ideales e individuales                              |
| Graham      | Al someter un gas a presión se comporta igual                                    |

### Ponga el nombre que se les dio a los gases por Josep Black

Hidrógeno.....

Oxígeno.....

Nitrógeno.....

### Qué enunciados de la teoría cinético – molecular son correctos

Un gas está constituido por un número de moléculas en continuo movimiento

Se somete la temperatura para que fluyan mejor por una boquilla

La estructura mecánica e los gases permite aplicar a las moléculas las leyes de dinámica

Las moléculas no se sedimentan, al chocar entre si con las paredes son elásticos

Si las moléculas tienen un solo átomo su movimiento es tan solo de translación

Las moléculas de los gases se dispersan y no se vuelven a unir

### Licuación de un gas

#### Qué pasa si la temperatura es menor que la del gas

Se licua

No se licua

Tiene que ser gas pesado

#### La temperatura crítica de un gas le cambia el estado

No, lo cambia

Lo licua

No lo licua

Que pasa si el gas se enfría

No puede solidificarse

No se difunde

Sus moléculas disminuyen de velocidad

Qué significa esta expresión

$$V/T = V_0/T_0 =$$

Según la pregunta anterior que ley comprende la expresión y en que grados se mide

Felicitaciones continuas así

Manda tu test a este correo [lionrivalex@gmail.com](mailto:lionrivalex@gmail.com)