

GASES IDEALES



PROF. JULIO GUARACHI

1.-UNE CON FLECHAS AUTORES Y SUS CONCEPTOS CORRECTOS:

La trayectoria de las moléculas de un gas ideal es rectilínea, antes y después del choque.

¿Cuándo se dice que el gas ideal está en condiciones normales?

Si la temperatura aumenta, el volumen del gas aumenta

El volumen de un gas en condiciones normales es:

Al comprimir una masa fija de gas, a temperatura constante su volumen disminuye.

BOYLE

VERDADERO

CHARLES

0°C y 1atm

22,4 L

2. ENCUENTRA LAS SIGUIENTE PALABRAS EN LA SOPA DE LETRAS:

LEY DE BOYLE SE DENOMINA TAMBIEN.....

LA ATRACCION Y REPULSION ENTRE MOLECULAS ES

LOS CHOQUES DE LA MOLECULAS SON ELASTICAS Y

UN GAS IDEAL SE MUEVE..... SIN INTERACCIONES

LA CURVA OBTENIDA EN EL GRAFICO DE LA LEY DE BOYLE ES UNA

LEY DE CHARLES SE DENOMINA TAMBIEN.....

ES EL VOLUMEN QUE OCUPA UNA..... DE UN GAS.

LA SON PUNTOS QUE RELACIONAN EL VOLUMEN vs TEMPERATURA EN UNA GRÁFICA.

LA TEMPERATURASE EXPRESA EN GRADOS KEVIN.

EL GAS SE MUEVE SIN INTERACCIONES.

Q	W	E	R	T	Y	U	I	O	P	A	S	D	F	G
P	C	O	N	S	T	A	N	T	E	E	I	R	L	B
I	A	D	F	G	H	J	J	K	Y	S	D	T	I	N
P	D	R	M	O	L	S	D	F	O	D	U	T	B	M
A	P	E	K	K	G	F	T	T	S	F	T	N	R	Q
L	I	Y	A	P	J	S	E	D	Z	O	R	B	E	W
O	I	U	Q	L	Q	R	L	W	C	P	Q	W	M	E
B	I	I	Z	R	M	W	J	I	D	K	A	X	E	R
R	U	O	F	I	T	R	R	S	D	B	A	Z	N	T
E	U	S	C	E	H	A	Q	Q	S	U	U	P	T	Y
P	Y	O	D	R	B	P	I	O	W	S	S	O	E	U
I	T	F	S	O	H	K	L	F	G	H	J	K	R	I
H	R	H	S	G	H	U	Y	U	A	L	U	N	E	O
Q	E	I	O	Ñ	T	L	M	N	B	V	C	X	A	P
F	G	H	I	A	P	A	T	C	E	R	F	G	K	D