

META DE COMPRENSIÓN. Relaciona las variables que afectan el comportamiento de los gases ideales haciendo uso de las ecuaciones apropiadas.

METODOLOGÍA.

Iniciaremos con el repaso de algunos conceptos que hemos trabajado durante el año escolar.

Con el fin de afianzar los conocimientos que has construido en el transcurso del año, desarrollarás los ejercicios propuestos.

ACTIVIDAD 1.

Expresar en las unidades indicadas en cada caso. Desarrollar los procedimientos necesarios para cada ejercicio. (Vínculo para consulta de teoría y corrección de ejercicios

<https://www.superprof.es/apuntes/escolar/matematicas/aritmetica/sismet/ejercicios-interactivos-de-medidas-de-longitud.html>)

25 m =

cm =

dam =

mm.

2

78.9 hm =

m =

cm =

Km.

3

0.592 Km =

m =

dam =

dm.

4

37.45 dm =

hm =

dam =

cm.

5

0.102 m =

dm =

dam =

cm.

6

23.911 Km =

dm =

hm =

m.

ACTIVIDAD 2.

Los **gráficos de dispersión** también son conocidos como gráficos XY y su función principal es la de mostrar la relación que existe entre los valores numéricos de diferentes series de datos sobre los ejes de coordenadas XY.

1.

Realice los gráficos de dispersión con los datos presentados a continuación y establezca las relaciones que existen entre las variables graficadas. Las gráficas pueden elaborarse en el cuaderno o en hojas de papel milimetrado.
2.

Analice las siguientes situaciones y responda.

GRAFICO 1
-

V en L	P en atm
1,0	4,00
2,0	2.00
3,0	1,33
4,0	1,00
5.0	0.80

1.

Para temperatura constante, la presión de un gas es:
a. Directamente proporcional al volumen del mismo.
b. Inversamente proporcional al volumen del mismo.

GRAFICO 2

V (L)	P (atm)
1,0	5,4
1,5	3,6
2.0	2.7
4.5	1,2
5.4	1,0

2.

A volumen constante, la presión de un gas es:
a. Directamente proporcional a la temperatura en grados centígrados
b. Inversamente proporcional a la temperatura en grados absolutos.
c. Directamente proporcional a la temperatura en grados absolutos.

GRAFICO 3

T (K)	V (L)
73	1,0
173	2,3
273	3,7
373	5,1
473	6,4

3.

A presión constante, el volumen de un gas es:
a. Directamente proporcional a la temperatura absoluta.
b. Directamente proporcional a la temperatura centígrada.
c. Inversamente proporcional a la temperatura absoluta.

GRAFICO 4

t (°C)	P (atm)
-150	0,50
0	1,11
100	1,52
200	1,70
350	2,55
450	2,96

GRAFICO 5

t (°C)	V (L)
-100	2,36
20	4,00
150	5,77
250	7,14
450	9.87