

GUIA DE TRABAJO Nº 3
I. UNIDAD COMPORTAMIENTO DE LA MATERIA Y SU CASIFICACIÓN
CIENCIAS NATURALES 7º

Nombre: **Curso:** **FECHA:**

OA 13 Investigar experimentalmente y explicar el comportamiento de gases ideales en situaciones cotidianas, considerando: Factores como presión, volumen y temperatura. Las leyes que los modelan. La teoría cinético-molecular.



shutterstock.com • 685329298

Dudas y consultas: profemayolaramgv@gmail.com

Instrucciones: Para resolver esta guía de trabajo, debes ver el PPT (Power Point) luego aplicar.

1.- Identifica en qué estado se presenta la materia. Clasificándola con una X y dibuja el comportamiento de sus partículas. (12 pts.)



| | SÓLIDO | LÍQUIDO | GAS | DIBUJO DE PARTICULAS |
|--|--------|---------|-----|----------------------|
| | | | | |
| | | X | | |
| | | | | |
| | | | | |
| | | | | |
| | | | | |



2.- Completa la información solicitada. (6 pts.)

| | | |
|------------------------------|------------------------------|------------------------------|
| | | |
| ESTADO DE LA MATERIA: | ESTADO DE LA MATERIA: | ESTADO DE LA MATERIA: |
| COMPORTAMIENTO: | COMPORTAMIENTO: | COMPORTAMIENTO: |

3.- Responde las siguientes preguntas. (16 ptos.)

a) Nombra al menos 3 características de los gases.

.....
.....
.....
.....

b) ¿Cuáles son los 3 factores principales que influyen en el comportamiento de los gases?

.....
.....
.....

c) ¿Por qué las partículas de los gases están en constante movimiento?

.....
.....
.....

d) ¿Cuál es la intención de las leyes de los gases?

.....
.....
.....

e) Nombra las leyes que explican el comportamiento de los gases.

.....
.....
.....

f) Describe los siguientes conceptos.

- Presión:
- Volumen:.....
- Temperatura:.....
- Átomo:.....
- Molécula:.....
- Cinética:.....