



COLEGIO PABLO GARRIDO VARGAS

UNIDAD TÉCNICO PEDAGÓGICA 2020

ASIGNATURA: Ciencias Naturales 4to AÑO BÁSICO

SEMANA: del 27 al 30 de abril de 2020

NOMBRE ALUMNO(A):	
PROFESOR(A): Maria T. Ahumada	CORREO: maria.ahumada@colegio-pablogarrido.cl
OBJETIVO: Comparar los estados de la materia	
CONTENIDOS	Estados de la materia
HABILIDADES TRABAJADAS	Reconocer ,comparar

OBJETIVO: Reconocer y comparar los estados de la materia

OA: 10

Tarea evaluada

INSTRUCCIONES: Estimado estudiante, desarrolla la presente guía de acuerdo a la retroalimentación que fue realizada. Luego, reenvíala al correo que está señalado al comienzo también puedes enviar una foto por watsap, para correspondiente a la evaluación.

MARCA CON UNA X LA ALTERNATIVA CORRECTA

1. La siguiente figura muestra la representación esquemática de partículas de agua que se encuentran en estado:

- A. Gaseoso
- B. Líquido
- C. Sólido
- D. Congelado



2. Sus partículas están ordenadas y la distancia que las separa es muy pequeña. Vibran en sus posiciones

- A. Estado gaseoso
- B. Estado líquido
- C. Estado sólido
- D. Estado congelado

3. Sus partículas están desordenadas y la distancia que las separa es mayor que en los sólidos. Vibran y se pueden desplazar.

- A. Estado congelado
- B. Estado líquido
- C. Estado sólido
- D. Estado gaseoso

4. Sus partículas están mucho más desordenadas y separadas que en los líquidos. Vibran y se desplazan libremente ocupando todo el espacio disponible.

- A. Estado sólido
- B. Estado líquido
- C. Estado plasma
- D. Estado gaseoso

5. Está formada por pequeñas partículas, unidas entre sí por fuerzas de atracción y en constante movimiento

- A. Fuerza
- B. Unión
- C. Materia
- D. Energía

6. Los gases se caracterizan porque:

- A. No tienen volumen por tanto no ocupan espacio.
- B. Tienen sus partículas muy unidas unas con otras.
- C. Tienen masa y ocupan espacio.
- D. No se pueden comprimir

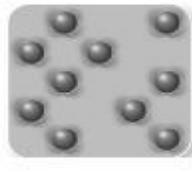
7. ¿En qué imagen, se muestra el ejemplo de partículas que corresponde a un gaseoso?



1



2



3

- A. En 1
- B. En 2
- C. En 1 y 2
- D. En 3

I. RESPONDE LAS SIGUIENTES PREGUNTAS: (2 pto. c/u)

1. ¿Por qué crees tú que los gases adoptan la forma de los envases que los contienen?

2. ¿Es cierto que todos los sólidos tienen masa, porque ocupan un lugar en el espacio? Escribe el nombre de 3 sólidos

II. COMPARA LAS CARACTERÍSTICAS DE LOS ESTADOS DE LA MATERIA COMPLETANDO LA SIGUIENTE TABLA (1 pto. c/u)

ESTADOS DE LA MATERIA	¿QUÉ TIENEN EN COMÚN?	¿EN QUÉ SE DIFERENCIAN?
SÓLIDO Y LÍQUIDO		
LÍQUIDO Y GASEOSO		
SÓLIDO Y GASEOSO		

III. LEE CON ATENCIÓN CADA AFIRMACIÓN Y ESCRIBE V SI ES VERDADERO Y F SI ES FALSO

	Los líquidos y los gases tienen forma definida.
	Los estados de la materia son: sólido, líquido y gas.
	Los gases no ocupan espacio porque sus partículas están muy dispersas.
	Los sólidos están constituidos de materia y ocupan un espacio.
	Los gases adoptan la forma del recipiente que los contiene.
	La nieve y el granizo están en estado líquido.
	El agua se puede encontrar en estado sólido, líquido y gaseoso en la naturaleza.
	Todo lo que nos rodea está constituido de materia
