



COLEGIO DOMINGO EYZAGUIRRE  
SAN BERNARDO // EL BOSQUE  
ASIGNATURA: Ciencias Naturales  
PROFESOR (a): Patricia Saavedra Ortega

### **Guía Pedagógica N°4** **(Evaluación formativa)**

Nombre:	Curso: 4ª A y B
Fecha inicio:	Fecha Presentación:

#### Descripción Curricular de la Evaluación

Unidad	<b>“Todo es materia”</b>
Objetivo	Describir los estados de la materia (sólido, líquido y gaseoso). La materia y sus transformaciones.
Habilidades a evaluar	Analizar, investigar, aplicar.
Contenido	La materia y sus estados en la naturaleza.

**Apóyate en el texto de estudio para resolver esta guía, que corresponde a la Unidad 3, desde la página 124.**

#### **“LOS ESTADOS DE LA MATERIA”**

**I. Lee y responde encerrando en un círculo la alternativa de la respuesta correcta.**

**1. En nuestro entorno, todo lo que nos rodea es:**

- a. Sólido.
- b. Materia.
- c. Líquido.
- d. Gas.

**2. La alternativa que menciona sólo elementos materiales es:**

- a. Mesa, piedra, agua.
- b. Amistad, nubes, alegría.
- c. Vinagre, lápiz, enojo.
- d. Cuaderno, felicidad, bebida.

**3. Una mesa, un reloj y un estante son ejemplo de elementos que están en estado:**

- a. Estado líquido.
- b. Estado gaseoso.
- c. Estado de plasma.
- d. Estado sólido.

**4. Los líquidos se caracterizan porque:**

- a. Tienen forma definida, sin importar la forma del envase.
- b. Tienen masa y volumen.
- c. Tienen sus moléculas muy juntas.
- d. Conservan su forma al pasar de un envase a otro.

**5. La alternativa que menciona sólo elementos en estado gaseoso es:**

- a. Nitrógeno, oxígeno, helio.
- b. Vapor de agua, agua, parafina.
- c. Metano, bencina, mesa.
- d. Ozono, helio, parafina.

**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.

**II. 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

III. Dibuja el comportamiento de las moléculas en los siguientes estados de la materia.

Sólido	Líquido	Gaseoso

IV. Acá tienes un cuadro resumen de las características de los estados de la materia. Basándote en estos datos, **explica que característica de los sólidos, líquidos o gases representan cada situación.**

## CARACTERÍSTICAS DE LOS ESTADOS DE LA MATERIA

GASES	LÍQUIDOS	SÓLIDOS
No tienen volumen definido	Tienen volumen definido	Tienen volumen definido
No tienen forma definida	No tienen forma definida	Tienen forma definida
El movimiento de las moléculas no está restringido.	El movimiento de las moléculas está más restringido que en los gases.	El movimiento de las moléculas está restringido a movimiento vibratorio solamente.
Son compresibles	No son compresibles para efectos prácticos.	No son compresibles
Su densidad varía	Densidad fija. Más densos que gases pero menos que sólidos	Densidad fija. Más densos que gases y líquidos

## SITUACIONES

a. Ubicamos un lápiz en un vaso, luego trasladamos el mismo lápiz a una botella.

**Explicación:**

---

---

---

---

b. Inflamos dos globos y los colgamos en los extremos de un colgador. Luego pinchamos uno de ellos y el colgador se inclina hacia el globo inflado.

**Explicación:**

---

---

---

---

c. Agregamos una cantidad de agua en un vaso, luego la misma cantidad de agua la depositamos en una botella y finalmente la ubicamos en una fuente

**Explicación:**

---

---

---

---

