



UNIDAD EDUCATIVA  
**Kennedy**  
*que el niño sea consciente de su futuro*

## Evaluación Ciencias Naturales Cuarto Parcial

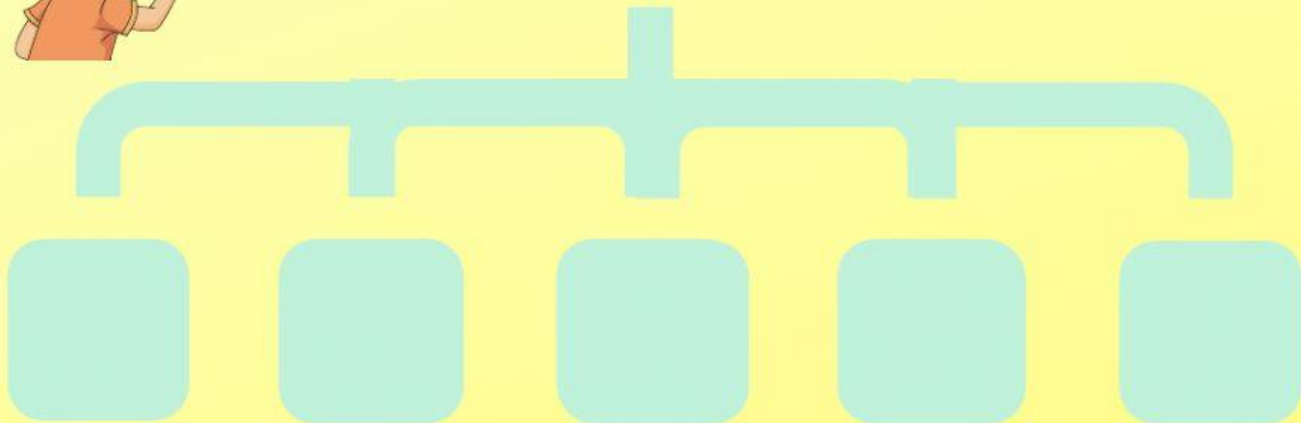


<b>NIVEL:</b>	BÁSICA MEDIA	<b>ASIGNATURA:</b>	<b>Ciencias Naturales</b>		<b>AÑO LECTIVO</b>
<b>GRADO:</b>	SEPTIMO	<b>PARALELO:</b>	A	<b>QUIMESTRE:</b>	2DO
<b>DOCENTE:</b>	LCDA. CRISTINA SARMIENTO		<b>ESTUDIANTE:</b>		

**1. Complete el siguiente cuadro para ello escoja las opciones correctas sobre las propiedades de la materia. (5 OPT)**



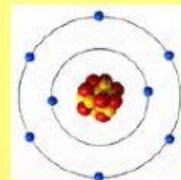
Propiedades  
de la  
materia



**2. Analice cada uno de los siguientes conceptos sobre los modelos atómicos luego enlaza según corresponda. (3 OPT)**

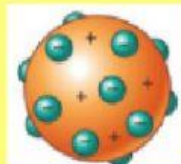
Joseph  
Thomson

Los átomos se disponen  
en órbitas circulares.



Niels Bohr

Incluye partículas  
positivas y negativas



John  
Dalton

Nueva Zelanda, recibió el  
premio Nobel de física en  
1908.





**3. Escoja el nombre correspondiente a cada una de las propiedades físicas de la materia que se presentan a continuación.**

**(2 OPT)**



Relaciona la masa y el volumen de un cuerpo.



Presentan algunas sustancias de convertirse en hilos, por ejemplo, el cobre.



Temperatura a la que una sustancia sólida se convierte en líquido.

**4. Enlace cada una de los conceptos siguientes con su tipo de mezcla correspondiente.**

**(2 OPT)**

**Mezcla homogénea**

Son aquellas que sus componentes se pueden diferenciar a simple vista.

**Mezcla heterogénea**

Son aquellas en las que sus componentes no se pueden diferenciar a simple vista.





5. Observe y analice cada uno de los siguientes ejemplos y escoja si se tratan de una mezcla homogénea o heterogénea.

(4 OPT)



Perfume



Agua de  
mar



Ensalada



Sopa

6. Recuerde la características de los compuestos orgánicos e inorgánicos. Arrastre cada uno de las palabras al gráfico correspondiente.

(6 OPT)



orgánico

orgánico

orgánico

inorgánico

inorgánico

inorgánico

**7. Complete las oraciones con las palabras orgánicos o inorgánicos según corresponda.**

**(4 OPT)**

- Los seres humanos somos \_\_\_\_\_
- Unos pocos compuestos \_\_\_\_\_ tienen carbono.
- Todos los compuestos \_\_\_\_\_ tienen carbono.
- Los compuestos \_\_\_\_\_ pueden ser naturales o elaborados en laboratorio.
- Los compuestos \_\_\_\_\_ están en la materia viva.

**8. Analice las siguientes imágenes y escoja si se trata de un compuesto o un elemento.**

**(2 OPT)**



**9. Lea y escoja la palabra correspondiente a cada uno de los siguientes conceptos acerca de los métodos físicos de separación.**

**(3 OPT)**

- La filtración consiste en separar mezclas \_\_\_\_\_ formadas por un sólido y un \_\_\_\_\_
- La decantación consiste en separar mezclas heterogéneas por medio de la diferencia de \_\_\_\_\_.