COLEGIO VILLA SANTA MARÍA

COORDINACIÓN ACADÉMICA (CIENCIAS / HUMANIDADES)  **A**

PROFESOR: CLAUDIO VARAS

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Calificación**

Guía de Autoaprendizaje

**CIENCIAS**

**UNIDAD 0**

Nombre: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Curso: \_\_\_\_8° Básica\_\_\_\_\_ Fecha de entrega: \_\_20 de marzo\_\_\_\_

|  |  |
| --- | --- |
| **OA:**  | * + - * Identificar y comprender La Materia y sus propiedades
 |

|  |
| --- |
| **INSTRUCCIONES:**Este material puede ser impreso para ser realizado a mano, o bien puede ser transformado a Word para ser llenado. En caso de que el alumno no cuente con acceso a impresión, el material puede ser retirado en el establecimiento.Una vez resuelta la guía debe ser escaneada o fotografiada y enviada al correo del profesor que se señala a continuación. Si no cuenta con los accesos para realizar esta acción puede concurrir al establecimiento, siempre y cuando las medidas de salud lo permitan. Este es con el fin de retroalimentar el proceso de aprendizaje que se está realizando. |
| **MAIL DE RECEPCIÓN:Gabriel.socias@icloud.com** |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Rúbrica:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | Puntaje ideal | Puntaje real |
| Alternativas | 8 |  |
| Verdadero y falso | 5 |  |
| Clasificación | 10 |  |
| Transformación de unidades | 6 |  |
| Aplicación | 5 |  |
| Total | 34 |  |

 |

**I.- Selección múltiple. Marque la alternativa correcta (8 puntos).**

|  |  |
| --- | --- |
| **1.- La masa, el volumen y la temperatura corresponden a**a) Propiedades generales de la materia b) Propiedades características de la materia c) Propiedades específicas de la materia d) Ninguna de las anteriores  | **2.- El color, el olor y la densidad corresponden a**a) Propiedades generales de la materia b) Propiedades características de la materia c) Propiedades específicas de la materia d) Ninguna de las anteriores  |
| **3.- Corresponde a la cantidad de materia que tiene un cuerpo**a) Volumenb) Densidadc) Masad) Temperatura | **4.- Corresponde a la cantidad de masa por unidad de volumen**a) Volumenb) Densidad c) Masa d) Temperatura  |
| **5.- Mezcla en la cual sus componentes NO pueden distinguirse a simple vista**a) Compuesto b) Mezcla heterogénea c) Mezcla homogénea d) Sustancia pura  | **6.- Corresponde al espacio que ocupa un cuerpo** a) Volumen b) Densidad c) Masa d) Temperatura  |
| **7.- Mezcla en la cual sus componentes pueden distinguirse a simple vista**a) Mezcla heterogénea b) Mezcla homogénea c) Sustancia pura d) Compuesto  | **8.- Sustancia formada por la unión de dos o más sustancias puras** a) Elemento b) Mezcla c) Compuestod) Materia  |

II. **Indique Verdadero o Falso según corresponda. Justifique las falsas (5 puntos).**

1. \_\_ No toda la materia tiene masa ni ocupa un lugar en el espacio.
2. \_\_ Las propiedades generales de la materia son las mismas para todo cuerpo y no nos permiten distinguir una sustancia de otra.
3. \_\_ Las propiedades características de la materia son propias de cada sustancia.
4. \_\_ Los compuestos están formados por dos o más elementos y pueden separarse mediante métodos físicos.
5. \_\_ Una sustancia pura puede estar formadas por dos o más elementos diferentes.
6. **Clasifique las siguientes sustancias según corresponda, marcando con una X en el cuadro correspondiente (10 puntos):**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Sustancia** | **Sustancia pura** | **Mezcla homogénea** | **Mezcla heterogénea** |
| Oro |  |  |  |
| Agua de la llave |  |  |  |
| Aire |  |  |  |
| Fierro |  |  |  |
| Smog |  |  |  |
| Coca cola |  |  |  |
| Aceite |  |  |  |
| Café  |  |  |  |
| Leche blanca |  |  |  |
| Leche de chocolate |  |  |  |

1. **Transforme las siguientes unidades según se indique (6 puntos):**
2. 8 L a mL:
3. 300 g a Kg:
4. 2500 mL a cc:
5. 470 g a Kg:
6. 1200 cm3 a L:
7. 600 Kg a g:
8. **Tengo un recipiente con un líquido el cual marca un volumen de 45 L. Si le agrego 8 esferas metálicas, todas idénticas, el volumen sube hasta llegar a los 61 L (5 puntos).**
9. Haga un dibujo representando lo ocurrido.
10. ¿Cuál es el volumen de cada esfera de metal?
11. Si la masa de una esfera es de 3 Kg. ¿Cuál será la densidad del metal del que está fabricado la esfera?