**GUÍA DE CIENCIAS NATURALES**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Nombre: | Curso: 7°A  | Fecha: semana N° 24 |
| **¿QUÉ APRENDEREMOS?** |
| **Objetivo (s): OA 14** |
| **Contenidos: Tipos de Mezclas**  |
| **Objetivo de la semana:** Explican sustancias puras (elemento y compuesto) y mezclas (homogéneas y heterogéneas) mediante su comportamiento y características. |
| **Habilidad: Explicar**  |

¡Hoy comenzaremos a recordar lo que hemos realizado hasta ahora!

 **¿Qué necesito saber?**





Necesito que leas muy bien cada instrucción y contestes muy tranquilo las preguntas.

Si te arrepientes de alguna respuesta, borra y corrige

****Marca la alternativa correcta. Recuerda que solo puedes una sola alternativa por cada pregunta

|  |  |
| --- | --- |
| 1.- ¿Cuál de las siguientes sustancias no es una mezcla? 1. Jugo de frutas
2. Leche con chocolate
3. Café con leche
4. Agua destilada
 | 2.- Frente a cada mezcla, escribe que tipo de mezcla se produce. **He** (heterogénea) **Ho** (homogénea)\_\_\_\_ Agua + Arena  \_\_\_\_ Aceite + Agua  \_\_\_\_ Sal + Agua  \_\_\_\_ Agua + Alcohol |
| 3.-Frente a cada sustancia escribe una **P si corresponde a una sustancia pura y una M si corresponde a una mezcla.**a) \_\_\_\_\_\_\_\_ Aire  b) \_\_\_\_\_\_\_\_ Café con leche  c) \_\_\_\_\_\_\_\_ Orod) \_\_\_\_\_\_\_\_ Plástico   | 1. A diferencia de las sustancias puras, las mezclas:
2. están formadas por dos o más sustancias
3. están formadas por una sola sustancia
4. pueden separarse por métodos químicos.
5. poseen sustancias en cantidades definidas.
 |
| 5.- Todas las sustancias que nos rodean están formadas por: 1. Átomos
2. Moléculas
3. Átomos y Moléculas
4. Mezclas Homogéneas y Heterogéneas
 | 6.- *La aspirina® es un medicamento de amplio consumo a nivel mundial. Está formado por un 60 % de carbono; 4,5 % de hidrógeno y 35,5 % de oxígeno.* Según esta descripción la aspirina es:a.- mezcla homogéneab.- Sustanciac.-remediod.- mezcla heterogénea |

En el siguiente cuadro indica si las siguientes sustancias son elementos o compuestos.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Sustancia  | Elemento  | Compuesto  |
| Oxigeno  |  |  |
| Vinagre  |  |  |
| Plata  |  |  |
| Aire  |  |  |

A continuación, encontraras algunos ejemplos de mezclas homogéneas y mezclas heterogéneas.

Escribe por qué en el recuadro **“F”** si está mal rotulada su clasificación y **“C”,** si esta correcta su rotulación

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Mezcla  | Rotulación  | **Falso/Correcto**  | Justificación  |
| vaso de leche | Mezcla Homogénea  |  |  |
| Plato de ensalada | MezclaHomogénea  |  |  |
| Vaso agua con aceite | Mezcla Heterogénea |  |  |