**GUÍA DE CIENCIAS NATURALES**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Nombre: | Curso: 6°A  | Fecha: semana N° 24 |
| **¿QUÉ APRENDEREMOS?** |
| **Objetivo (s): OA 10** |
| **Contenidos: Cambios de estado de la materia** |
| **Objetivo de la semana:** Clasificar materiales del entorno en los tres estados de la materia (sólido, líquido y gaseoso). Cuando ocurren los cambios de Estado de la MateriaExplicar las diferentes formas que adquieren los materiales del entorno al encontrarse en estados sólido, líquido y gaseoso**. (Cambios de estado de la materia)** |
| **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.

¡Vamos tú puedes!



Marca la alternativa correcta. Recuerda marcar solo una

|  |  |
| --- | --- |
| 1.- El elemento que provoca los cambios de estado de la materia es:a.- El fríob.- El calorc.- La temperaturad.- Los grados | 2.- Cuando un cuerpo se encuentra en estado sólido y pasa a estado líquido, ocurre la FUSIÓN. La explicación química es que:a.- Las moléculas se juntan mucho másb.- Las moléculas se separan entre sí.c.- Las moléculas no sufren cambios.d.- Las moléculas desaparecen |
| 3.- El cambio de estado de CONDENSACIÓN es cuando la materia pasa de:a.- Sólido a líquidob.- Gaseoso a líquidoc.- Líquido a sólido d.- Líquido a gaseoso | 4.- Para que un cuerpo que se encuentra en estado líquido pase a estado gaseoso debemos:a.- Subir la temperaturab.- Bajar la temperaturac.- Mantener la temperaturad.- Ninguna de las anteriores |
| 5.- La definición “Proceso que ocurre cuando la materia cambia de estado sólido a gaseoso sin pasar por el líquido”. Corresponde a:a.- Fusiónb.- Condensaciónc.- Sublimaciónd.- Vaporización | 6.- En invierno el agua del medio ambiente se Evapora y sube y forma las nubes, con gotitas de agua. Este proceso de cambio de estado de la materia, se llama:a.- Fusiónb.- Condensaciónc.- Sublimaciónd.- Vaporización |

Marca con una equis **(X)** el cambio de estado que corresponde en cada ejemplo que ocurre en la vida diaria.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Ejemplo  | Fusión  | Condensación  | Vaporización  | Solidificación  |
| Después de una ducha con agua caliente, en el espejo se ven gotitas de agua que escurren. |  |  |  |  |
| Cuando dejamos un trozo de chocolate al sol, se derrite. |  |  |  |  |
| Si se coloca una taza con agua caliente cerca de una ventana, aparecen gotitas de agua en el vidrio. |  |  |  |  |
| Si se deja una tetera con agua al fuego durante mucho tiempo, sale vapor de la tetera |  |  |  |  |
| Después de unas horas de estar al sol, la ropa húmeda se seca. |  |  |  |  |
| La nieve de la cordillera se derrite |  |  |  |  |
| Cuando se coloca agua en el congelador, se forma hielo. |  |  |  |  |

Observa el siguiente esquema y escribe cuál es el **Cambio de Estado** que ocurre en cada caso

  **Fusión- Condensación-Vaporización-Solidificación**

|  |
| --- |
| 1.-  |
| 2.-  |
| 3.-  |
| 4.-  |



1

2

3

4

En el siguiente cuadro dibuja como se encuentran las moléculas en cada “Cambio de Estado”

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Estado inicial | Moléculas  | Cambio de Estado | Estado final | Moléculas  |
|  |  | FUSIÓN |  |  |
|  |  | SOLIDIFICACIÓN  |  |  |
|  |  | CONDENSACIÓN |  |  |

Felicitaciones por llegar hasta el final