



TALLER# 8 DIMENSION BIOFISICA GRADO DECIMO

TEMA(S) propiedades físicas y químicas de los elementos y sus compuestos

Al finalizar el taller enviarlo a la docente o hacerlo llegar a la institución educativa en las fechas establecidas.

NOMBRE	ASIGNATURA	CORREO	WHATSAPP
LEYDA RODRIGUEZ LEMON	QUIMICA	Leykesre02@hotmail.com leydaastridrodriguezlemon@gmail.com	3104306037

1. DESARROLLO TEÓRICO DE LA TEMÁTICA CON SUS RESPECTIVOS EJEMPLOS

Transformaciones físicas

Las transformaciones físicas son todos aquellos cambios que afectan la forma más no la composición de la materia. Es decir, se mantiene la identidad de cada sustancia y, por lo tanto, no se forman sustancias nuevas. Entre éstos podemos encontrar los cambios de estado y las disoluciones. Un cambio de estado de la materia es una modificación en la organización o agregación de las moléculas. Influye en la forma en que están unidas y ordenadas las partículas, pero no afecta la clase o tipo de partículas que la componen. Los cambios de estado dependen de las fuerzas que mantienen unidas estas partículas. Así entonces, cuando varían las condiciones que afectan estas fuerzas, se obtienen los diferentes cambios de estado. Por ejemplo, al aumentar la presión, la distancia entre partículas disminuye, y algunos gases pasan a estado líquido cuando se les aplican altas presiones. Por otro lado, al aumentar la temperatura, el movimiento de las partículas aumenta, debido al choque que se genera entre ellas y esto permite que las partículas se alejen. Por esta razón, el agua se evapora cuando se aumenta la temperatura a 100°C.

Cambios de estado

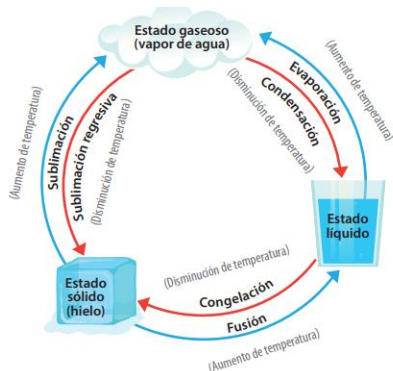
Fusión: Es la transformación física de la materia que consiste en que el estado sólido cambia a líquido. Sucede cuando se aumenta la temperatura o se disminuye la presión.

Evaporación: Es la transformación física de la materia que consiste en el paso de estado líquido a gaseoso. Se debe a un aumento en la temperatura o disminución de la presión.

Condensación: Es la transformación física de la materia que consiste en el paso del estado gaseoso a líquido debido a una disminución en la temperatura o a un aumento en la presión.

Solidificación: Es la transformación física de la materia que consiste en el paso de líquido a sólido, debido a una disminución en la temperatura o al aumento de la presión.

Sublimación: Es la transformación física de la materia que consiste en el paso del estado sólido al estado gaseoso sin pasar por el estado líquido. El proceso inverso se conoce como sublimación regresiva



la disolución: es otra forma de transformación física de la materia. Cuando las sustancias se disuelven en otras, sufren un cambio físico ya que no se forma una sustancia nueva. Por ejemplo, al disolver azúcar en agua, no se genera una nueva sustancia. Tan solo se disolvió el azúcar en el agua y con un proceso reversible, se puede obtener nuevamente el azúcar.

Punto de fusión: es la temperatura a la cual una sustancia cambia de estado sólido a estado líquido.

Punto de ebullición: es la temperatura a la cual una sustancia cambia de estado líquido a estado gaseoso.

Solubilidad: es la máxima cantidad de una sustancia que se puede disolver en una cantidad determinada de otra sustancia llamada solvente, a una determinada temperatura.



2. ENLACES Y/O TEXTOS PARA PROFUNDIZAR LA TEMÁTICA

www.abcnews/ciencia

<https://www.youtube.com/watch?v=4UexqplPlao>

<https://www.youtube.com/watch?v=Gxev-X8AA3k>

<https://www.youtube.com/watch?v=yUNI64QGzII>

3. EJERCICIOS DE REPASO

1. -Identificar los elementos químicos de la tabla periódica que se encuentra relacionados en su hogar y resaltar su importancia.

2. -Realizar una actividad experimental con los materiales que tengas en casa e identifica las propiedades físicas y químicas, escribe las fórmulas de cada uno, realiza las configuraciones electrónicas, explicar su proceso, identifica cual es metálico, no metálico, cuales son compuestos y cuales son elementos, debes explicar cuando hay un cambio físico o químico. Además, Debes grabarte realizando el experimento (Si entrega el taller en físico debe realizar el experimento y explicarlos mediante un plegable)

Tema para el experimento o el plegable Cambios físicos y químicos,

El video debes editarlo y que contenga, texto, música de fondo y que involucre la familia.

Para ello te debes ayudar con el siguiente video

<https://www.youtube.com/watch?v=yUNI64QGzII>

Si es un plegable debe contener margen y dibujos, doblar la hoja horizontal en tres partes y debe estar por ambos lados

4. Escriba cinco ejemplos de cambios físicos y de cambios Químicos presentes en tu vida cotidiana.

5. Consulta la reseña histórica del surgimiento del modelo atómico con sus respectivos dibujos y exponente.

Nota: Los estudiantes que se comunican de forma virtual deben realizar el video, los que llevan los trabajos al colegio hacerlo y explicarlo de forma escrita mediante un plegable.