

GUÍA PARA EL APRENDIZAJE.

Fecha desde:16..... Hasta:30 Marzo.....

NOMBRE DE ALUMNO/A: CURSO:

ASIGNATURAciencias naturales eje química..... NIVEL: ...1° medio.....

UNIDAD ...1. CONTENIDO: ...reacciones químicas.....

OBJETIVO DE APRENDIZAJE:

1. El propósito de la clase es que los estudiantes identifiquen la reacción química el reordenamiento de átomos en la formación de nuevas sustancias, además pretende que puedan que puedan apropiarse del lenguaje simbólico empleado en las reacciones químicas, expresado mediante reactantes y productos.

2.- Habilidades: Observar detalladamente las características de objetos, procesos y fenómenos del Mundo actual y tecnológico, usando los sentidos.

Eje Química

OA 17: Investigar experimentalmente y explicar, usando evidencias, que la fermentación, la combustión provocada por un motor y un calefactor, y la oxidación de metales, entre otras, son reacciones químicas presentes en la vida diaria, considerando:

>>La producción de gas, la formación de precipitados, el cambio de temperatura, color y olor, y la emisión de luz, entre otros.

>>La influencia de la cantidad de sustancia, la temperatura, el volumen y la presión en ellas.

>>Su representación simbólica en ecuaciones químicas.

>>Su impacto en los seres vivos y el entorno.

Actividad: ubica el concepto que aparece en el recuadro en el reglón que corresponde a la definición. Una vez terminado el trabajo debes entregarlo para su revisión enviar al correo maritzatorresgonzalez960@gmail.com también se adjunta ppt al que puedes acceder.

Ecuación química, reacción química , reactante, producto, coeficiente estequiométrico, Ley de Lavoisier, molécula, elemento ,compuesto, reacción de síntesis, reacción de descomposición ,reacción de combustión, materia, equilibrio de ecuaciones, mol, número de Avogadro, subíndice, átomo, numero atómico ,número másico, isotopos, electrón, protón, neutrón ,núcleo atómico, átomo neutro

Es el número de protones que tiene un átomo en su núcleo	Son átomos que tienen el mismo número atómico pero diferente número másico	Es la cantidad de sustancia que contiene $6,02 \times 10^{23}$ E.E. Átomos, molécula ,protones, electrones etc.	Reordenamiento de átomos
En una reacción química se cumple que la suma de las masas de los reactantes es igual a la masa de los productos	Es el número total de protones más neutrones que tiene un átomo en su núcleo	Es la representación Gráfica de una reacción química, es decir cómo se escribe.	Está formado por elementos o átomos diferentes
Conjunto de átomos	Está formado por un solo tipo de	Reacciones en las cuales una	Es todo lo que nos rodea, tiene masa

	átomos	sustancia Se descompone para formar dos o más productos	y volumen
Partícula pequeña que forma la materia	Partícula del átomo que tiene carga positiva y se encuentra en el núcleo	Es el centro del átomo ,en el se encuentran los protones y neutrones	Partícula del átomo que tiene carga negativa y se encuentra en la órbita o corteza del átomo
Reacción en la cual los reactivos son un combustible y el oxígeno (comburente), y los productos son el dióxido de carbono y el agua	Sustancias iniciales en la reacción química	Partícula del átomo que no tiene carga y se encuentra en el núcleo	En el átomo los protones son iguales que los electrones
Sustancias formadas como resultado de una reacción química	$6,02 \times 10^{23}$ número de partículas que hay en un mol	Se debe cumplir que el número de átomos de cada elemento sea el mismo en ambos lados de la ecuación	Números que se escriben delante de las sustancias químicas en las ecuaciones
Formación de un compuesto a partir de dos o más elementos	Número que se coloca a la derecha y en la parte inferior de un símbolo o elemento químico		

Para la siguiente ecuaciones químicas indica : reactantes y productos por ejemplo:

Hidrogeno + oxigeno → agua

Hidrogeno +oxigeno son reactantes o reactivos

Agua es el producto de la reacción

1. Bicarbonato+ vinagre → sal + dióxido de carbono
2. Metal + oxigeno → oxido
3. Propano+ oxigeno → dióxido de carbono +agua