

GUÍA PARA EL APRENDIZAJE. Nº2

Fecha desde:30 marzo..... Hasta:10 de abril.....

NOMBRE DE ALUMNO/A: CURSO:

ASIGNATURAciencias naturales eje química..... NIVEL: ...1º 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: Revisa el video que complementa esta guía de aprendizaje. Debes identificar los tipos de reacciones y escribirla en la línea punteada que corresponde a la definición. Una vez terminado el trabajo debes imprimirla, o escribirla en el cuaderno de química entregarlo para su revisión cuando nos integremos a clases, o enviar al correo maritzatorresgonzalez960@gmail.com .

Para la siguiente ecuaciones químicas identifica a que tipo de reacción corresponde, Oxidación(oxido, reducción), síntesis, sustitución ,combustión,desplazamiento, etc. por ejemplo:

EJEMPLO	$2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$	<u>Reacción de síntesis</u>
1.-	$2\text{HgO} \rightarrow 2\text{Hg} + \text{O}_2$
2.-	$3\text{Fe} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}$
3.-	$2\text{KCl} \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
4.-	$\text{Mg} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl} + \text{H}_2$
5.-	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6\text{O}_2 \rightarrow 6\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
6.-	$\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{NaCl}$
7.-	$\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$

Hidrogeno + oxígeno → agua

Hidrogeno + oxígeno son reactantes o reactivos

Agua es el producto de la reacción

1. Bicarbonato + vinagre → sal + dióxido de carbono
2. Metal + oxígeno → óxido
3. Propano + oxígeno → dióxido de carbono + agua