

RUTA PEDAGOGICA MES DE JUNIO QUIMICA 1° MEDIO

Priorización Curricular

Ciencias Naturales

Nombre:	Curso: 1°	Fecha:
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.		

Recuerda trabajar con tu libro para el desempeño correcto de esta guía

Semana del 8 al 12 de junio

- 1.- Lee atentamente el texto de la pág. 80 y contesta las preguntas en tu cuaderno
- 2.- Realiza la actividad **activa mis aprendizajes** de pág. 82
- 3.- Define cambios físicos y cambios químicos. Realiza tres dibujos en cada caso. Pag 85

Videos sugeridos <https://youtu.be/myad29yNm44> Lluvia acida

<https://youtu.be/yUNI64QGzII> Cambios químicos y físicos

Semana del 15 al 19 de Junio

Reconocimiento de las reacciones químicas

- 1.- Identifica y realiza una pequeña definición cada una de las señales para reconocer una reacción química que aparecen en la pág. 86 con su respectivo dibujo
- 2.- Define con la ayuda de tu texto pág. 86 y 87:
 - a) Reacción química
 - b) Reactantes
 - c) Productos
 - d) Reacciones endotérmicas
 - e) Reacciones exotérmicas
 - f) Energía
 - g) Temperatura

Semana del 22 al 26 de Junio

Ecuaciones químicas

- 1.- Representa la ecuación química de la corrosión del hierro indicando reactantes y productos. Pag 92
- 2.- Representa la ecuación química del sulfuro de hierro Pag 93

Debes recordar:

Representación de una reacción Química: Ecuación Química

Para simplificar las cosas, se representa una reacción química mediante una ecuación química, de esta forma se puede entender mejor lo que ocurre en dicha reacción:

Esta es la ecuación química de la reacción que viste anteriormente, una moneda de cobre y ácido nítrico



Ácido nítrico

Moneda de cobre

Líquido azul

Vapor de color
café

Agua

Las

reacciones químicas

se representan por medio de una **Ecuación Química**, que consta de Reactivos o Reactantes (Sustancias que reaccionan) y Productos (Sustancias que se forman).



Reactantes

Productos

Semana del 29 al 3 de julio
Refuerzo mis aprendizajes

1.-Realiza las actividades señaladas en la pág. 100 recordando todo lo que viste en la ruta pedagógica

2.- Apliquemos. Responde Verdadero o Falso según corresponda, Justifica las Falsas

1. ___ Un cambio físico es una reacción química.

2. ___ Un cambio químico es aquel en el que la materia se transforma.

3. ___ En una reacción química las sustancias iniciales no se transforman.

4. ___ Una reacción química no genera sustancias nuevas.

5. ___ Para que se genere una reacción química debe existir rompimiento de enlaces.

6. ___ La reacción química se representa por una ecuación química.

7. ___ Los reactantes son aquellas sustancias nuevas que se forman.

8. ___ Los productos son aquellas sustancias nuevas que se forman.

Completa la siguiente tabla, identificando reactantes y productos:

Ecuación	Reactantes	Productos
$\text{H}_2 + \text{I}_2 \rightarrow 2 \text{HI}$	$\text{H}_2 + \text{I}_2$	HI
$\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{MgO}$		
$\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$		
$4\text{Fe} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Fe}_2\text{O}_3$		