

RUTA PEDAGOGICA AGOSTO QUIMICA 1° MEDIO

Priorización Curricular
Ciencias Naturales

Nombre:	Curso: I°	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 3 al 7 de agosto

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 10 al 14 de Agosto

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

Semana del 17 al 21 de agosto

1.-Responde a partir de la ecuación:

Reactantes se encuentran a la izquierda en una reacción química. Ellos son:

Productos son aquellos que se encuentran a la derecha en una reacción química. Ellos son

2.- Representa la ecuación química de la corrosión del hierro indicando reactantes y productos además del estado físico en que se encuentran Pag 92

2.- Representa la ecuación química del sulfuro de hierro. Explica cuales son los reactantes y cuales los productos además el estado físico en que se encuentran Pag 93

Demuestra lo que sabes Realiza la actividad Aplicar de pág. 93

Semana del 24 al 31 de Agosto

1.- 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
$H_2 + I_2 \rightarrow 2 HI$	$H_2 + I_2$	HI
$Mg + O_2 \rightarrow 2 MgO$		
$C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$		
$4Fe + 3O_2 \rightarrow 2 Fe_2O_3$		

