

RUTA PEDAGOGICA Septiembre -Octubre QUIMICA 1° MEDIO

Priorización Curricular

Ciencias Naturales

Nombre:	Curso: I°	Fecha:
<p>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.</p> <p>OA 20 Establecer relaciones cuantitativas entre reactantes y productos en reacciones químicas (estequiometría) y explicar la formación de compuestos útiles para los seres vivos, como la formación de la glucosa en la fotosíntesis.</p>		

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

Semana del 7 al 11 de Septiembre

Objetivo de la clase

Identificar leyes que rigen a una reacción química

1.-Con la ayuda de tu texto define Ley de Conservación de la Masa y realiza el esquema de la balanza que represente la reacción química entre el Magnesio y el Acido clorhídrico.

Responde letras a y b .Pag 103

Indica además Reactantes, productos, elementos y compuestos que participan en la reacción

Semana del 21 al 25 de Septiembre

Objetivo de la clase

Reconocer métodos para equilibrio de ecuaciones químicas

2- Define método de tanteo y realiza todo el esquema para la aplicación del método

Pag 104

Define método algebraico y realiza el esquema pág. 105

Semana del 28 al 2 de Octubre

Objetivo de la clase

Clasifican reacciones químicas de acuerdo a su variación de moléculas

Clasificación de las reacciones químicas

Realiza la clasificación según variación en el número de moléculas. Representa cada una con los esquemas correspondientes pág. 108,109,110 y 111

Realiza cada muestra lo que sabes 109 y 111

Semana del 5 al 9 de Octubre

Objetivo de la clase

Identifican efectos de la lluvia acida en nuestro entorno

Analiza la lectura y luego completa las actividades según lo que sabes sobre el tema Pag 132 1-3 y 4

Realiza en tu cuaderno activo mis aprendizajes Pag 134

Semana del 13 al 16 de Octubre

Objetivo de la clase

Clasificar conceptos relacionados con reacciones químicas

Define los siguientes conceptos para su correcta aplicación en las reacciones químicas Pag 137-141

- a) Estequiometria
- b) Átomo
- c) Masa Atómica
- d) Numero atómico
- e) Numero Masico
- f) Isotopos
- g) Mol
- h) Numero de Avogadro
- i) Masa Molar
- j) Masa molecular

Semana del 19 al 23 de Octubre

Objetivo de la clase

Analizar el cumplimiento de ley de conservación de la masa en una reacción química

- a) Realiza pregunta n°2 de Demuestra lo que sabes Pag 141
- b) Consideren la siguiente ecuación química sin balancear:



A) Determinen la masa molar de cada una de las sustancias participantes (puede usar la tabla periódica para obtener los datos de masa de los elementos)

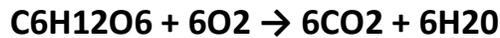
B) Verifique si se cumple la Ley de Lavoisier. Deje por escrito el procedimiento realizado.

Semana del 26 de Octubre al 30 de Octubre

Objetivo de la clase

Analizar el cumplimiento de ley de conservación de la masa en una reacción química

1.-Consideren la misma ecuación química, pero ahora balanceada:



C) Determinen la masa molar de cada una de las sustancias participantes

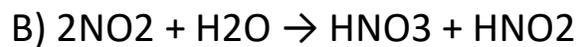
D) Establezcan la masa de cada una de las sustancias participantes considerando los coeficientes estequiométricos. Deje un registro ordenado de sus cálculos

E) Verifique si se cumple la Ley de Lavoisier. Registre el procedimiento.

2. Para los siguientes casos, determinan el valor que falta en cada reacción química de la lluvia ácida:



x 17,99 g 98,02 g



92 g 17,99 g 63 g X