

RUTA PEDAGOGICA NOVIEMBRE -DICIEMBRE QUIMICA 1° MEDIO

Priorización Curricular

Ciencias Naturales

Nombre:	Curso: I°	Fecha:
<p><u>Unidad 4 - Química: Estequiometría de reacción</u></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 2 al 6 de Noviembre

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

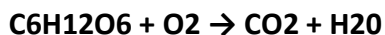
- a) Estequiometria
- b) Átomo
- c) Masa Atómica
- d) Numero atómico
- e) Numero Masico
- f) Isotopos
- g) Mol
- h) Numero de Avogadro
- i) Masa Molar
- j) Masa molecular

Semana del 9 al 13 de Noviembre

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)

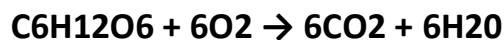
B) Verifique si se cumple la Ley de Lavoisier. Deje por escrito el procedimiento realizado.

Semana del 16 al 20 de Noviembre

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

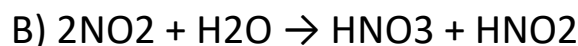
D) Establezcan la masa de cada una de las sustancias participantes considerando los coeficientes estequiométricos. Deje un registro ordenado de sus cálculos

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

Semana del 23 al 27 de Noviembre

Objetivo de la clase: Identificar la relación de mol con masa ,volumen y numero de Avogadro

1.-Define número de Avogadro Realizar el mapa conceptual de relaciones masa -volumen y mol pág. 144

2.- Realiza la relación mol-masa , mol-volumen ,mol-número de Avogadro pág. 145

Semana del 30 al 4 de Diciembre

Objetivo de la clase: Calcular masa molecular y el numero de moles en compuestos de uso cotidiano

1.- Calcular masa de NaOH, H₂O, NH₃ Pag 146 y 147

2.- Define cálculos estequiométricos

Que información nos entrega una ecuación química Pag 148