



Liceo Politécnico Domingo Santa María.

Química Primero Medio

Guía de Aprendizaje Nº 8: Estequiometría de reacción

Profesora: Rayen Sáez Marín
Cel.: +56931998101

Nombre:

Curso:

Fecha:

Objetivo de Aprendizaje:

Establecer relaciones cuantitativas entre reactivos 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.

INSTRUCCIONES:

Esta guía es para trabajar desde el 03 de julio al 17 de julio de 2020.

Si no puedes imprimirla, desarróllala en el cuaderno de la asignatura colocando la fecha y el número de guía.

Envíala al correo electrónico saez_marin@hotmail.com

ACTIVIDAD: La información necesaria para desarrollar los ejercicios la encuentras en el libro de la asignatura de Química en las páginas 156 – 166.

I. Completa el cuadro con la información que falta. (12 pts)

SUSTANCIA	FÓRMULA QUÍMICA	MODELO MOLECULAR	UNA MOLÉCULA CONTIENE:
EJEMPLO: HIDRÓGENO	H ₂		2 átomos de hidrógeno
AGUA			
AMONIACO			
OXIGENO			

II. Coloca el nombre de la ley que rigen a las reacciones químicas en la definición que corresponde.

1. Ley de la conservación de la materia.
2. Ley de las proporciones múltiples.
3. Ley de las proporciones definidas.
4. Ley de las proporciones recíprocas
5. Ley de los volúmenes definidos.

- a) Cuando dos o más elementos se combinan para formar más de un compuesto, la masa de uno de ellos, que se une a una masa fija del otro, está en relación de números enteros y sencillos. _____
- b) Cuando se combinan dos elementos entre sí, lo hacen siempre según sus equivalentes o múltiplos de ellos. _____
- c) La suma de la masa de los reactantes es igual a suma de la masa de los productos.

- d) Los elementos se combinan para formar compuestos en una proporción de masa fija y definida. _____
- e) Cuando reaccionan gases bajo condiciones de temperatura y presión equivalentes, lo hacen en relación de volúmenes de números enteros y sencillos.

III. Según las reacciones químicas responde:



a) Cuáles compuestos o elementos son los reactantes:

b) Cuáles compuestos o elementos son productos:
