

	Liceo Politécnico Domingo Santa María.	
Química Primero Medio	Guía de Aprendizaje Nº 7: Estequiometria de reacción	Profesora: Rayen Sáez Marín Cel.: +56931998101

Nombre:	Curso:	Fecha:
----------------	---------------	---------------

Objetivo de Aprendizaje:

Establecer relaciones cuantitativas entre reactantes y productos en reacciones químicas (estequiometria) y explicar la formación de compuestos útiles para los seres vivos, como la formación de la glucosa en la fotosíntesis.

INSTRUCCIONES:

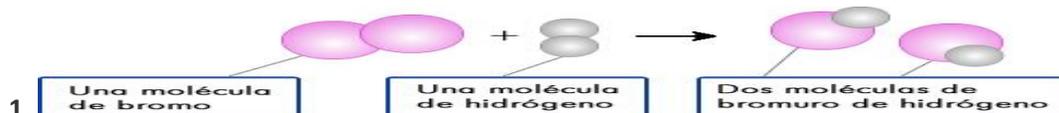
Esta guía es para trabajar desde el 19 de junio al 03 de julio de 2020.

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: Completa el crucigrama. La información necesaria para ello la encuentras en el libro de la asignatura de Química en las páginas 156 – 166.

Horizontal.



4. Las leyes ponderales muestran...
7. El objetivo de las leyes ponderales es saber el peso relativo de las _____
10. Proust en su ley postula que las proporciones son _____
11. John Dalton en su ley ponderal postula que las proporciones son _____
13. Rama científica que estudia los compuestos. Esta rama estudia también las leyes ponderales
14. Científico que postula ley de las proporciones recíprocas o equivalentes en 1792
16. El científico Lavoisier proviene de este país
20. Las propuestas de los científicos son los que crean las _____ ponderales

Vertical.

2. En las leyes ponderales, cada una postula que las _____ pueden ser equivalentes, recíprocas o constantes
3. La primera ley ponderal postula la _____
5. También llamadas leyes de las combinaciones químicas, tratan de las cantidades de las sustancias que intervienen en las reacciones; en otras palabras; son las que rigen la proporción en masa y volumen para formar compuestos, para determinarlos se utilizan cálculos estequiométricos
6. Las leyes ponderales están relacionadas con las _____ químicas

8. Las leyes ponderales son leyes...
9. El las creó en 1774. Considerando que "La ley de la conservación de la masa dice que en cualquier reacción química la masa se conserva, es decir, la masa y la materia ni se crea ni se destruye, sólo se transforma y permanece invariable.
12. J.B Richter, científico que creó la ley de proporciones recíprocas, es originario de
15. En la ley de Lavoisier se tiene presente la ley que propone la conservación de la _____
17. Número de leyes ponderales que existen para reacciones químicas
18. Científico que postuló la primera teoría atómica y es creador de la ley de las proporciones múltiples
19. El creó la ley de las proporciones de las proporciones definidas en 1801

