

GUÍA N° 2 DE EJERCICIOS ESTEQUIOMETRÍA

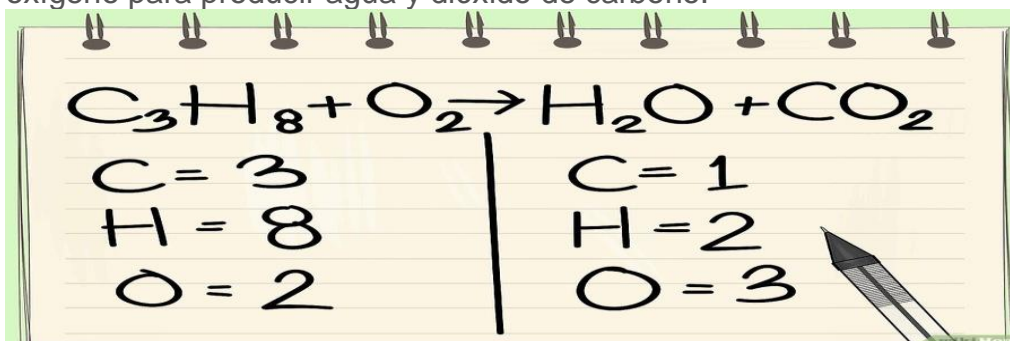
SEGUNDO MEDIO

Una ecuación química es una representación simbólica escrita de una reacción química. El o los químicos reactivos figuran al lado izquierdo y el o los químicos que se producen figuran al lado derecho.

La ley de la conservación de la materia afirma que ningún átomo puede crearse o destruirse en una reacción química, así que el número de átomos que están presentes en los reactivos tiene que ser igual al número de átomos presentes en los productos.

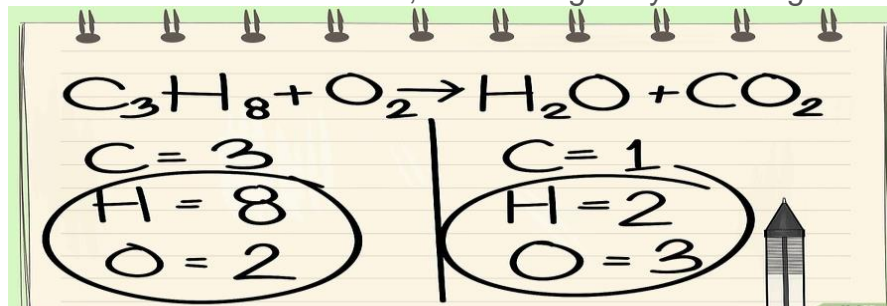
1.-Anota la ecuación dada. Para este ejemplo, usarás:

- $C_3H_8 + O_2 \rightarrow H_2O + CO_2$.
- Esta reacción ocurre cuando el propano (C_3H_8) se quema en la presencia de oxígeno para producir agua y dióxido de carbono.

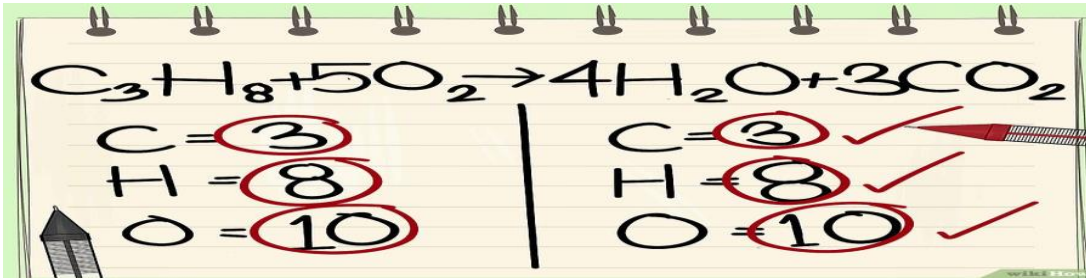


2.-Anota el número de átomos por cada elemento que tengas a ambos lados de la ecuación. Observa los subíndices junto a cada átomo para encontrar el número de átomos en la ecuación.

- Lado izquierdo: 3 de carbono, 8 de hidrógeno y 2 de oxígeno.
- Lado derecho: 1 de carbono, 2 de hidrógeno y 3 de oxígeno.



- 3.-Debes agregar coeficientes a las moléculas al lado derecho o izquierdo para obtener la misma cantidad de átomos al lado derecho e izquierdo
- La ecuación final equilibrada es la ecuación siguiente :



1. Equilibra las siguientes ecuaciones y determina la masa presente en reactantes y productos:
 Datos:

H: 1g/mol
 N: 14g/mol
 O: 16g/mol
 Cl: 35 g/mol
 Ca: 40g/mol
 K: 39g/mol
 S: 32g/mol
 I: 104g/mol

