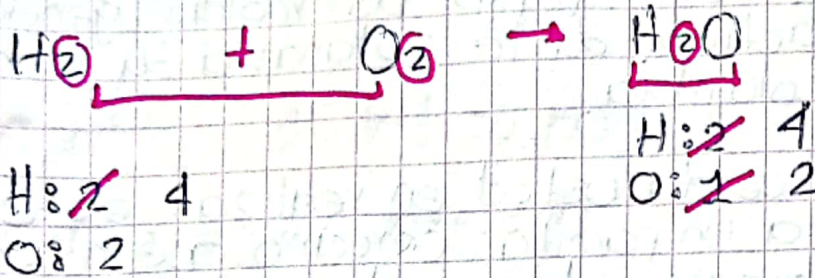
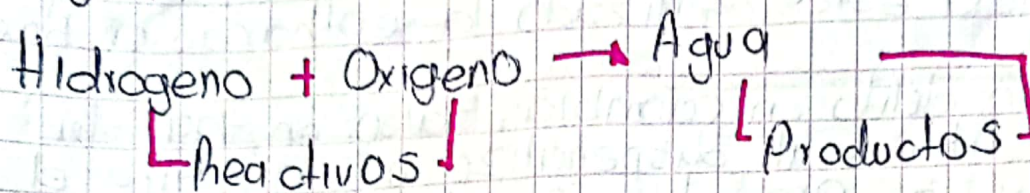


Química.

Agua



Tipos de balanceo de ecuaciones Química.

- Método de tanteo
- Método algebraico
- Método redox (o de medidas reacciones)
- Método del ion-electron

• Método del tanteo: Consiste en observar que cada miembro de la ecuación tengan los átomos en la misma cantidad.

• Método de oxidación reducción: si un elemento se oxida, también debe existir un elemento que se reduce.

Para cada elemento químico de la ecuación, se plantea una ecuación algebraica.

para el fierro A 2C
para el oxígeno 2B 3C

- Este método permite asignarle un valor el que uno desee a la letra que aparece en la mayoría de las ecuaciones algebraicas en este caso la C



por lo tanto si $c = 2$

Si resolvemos la primera ecuación algebraica, en este caso la C

Por lo tanto si $c = 2$

Si resolvemos la primera ecuación algebraica, tendremos:

$$2B = 3C$$

$$2B = 3(2)$$

$$B = 6/2$$

$$B = 3$$

Método algebraicos Para realizar este método de balanceo, se sugiere seguir los siguientes pasos.

1. Se asigna una literal a cada especie química de la reacción (a, b, c, d, e, f, g... etc)

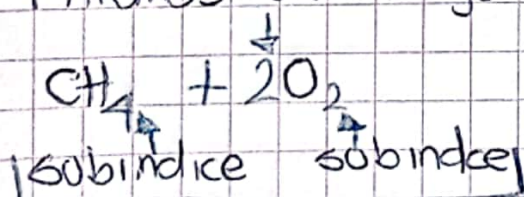
2. se establece una ecuación matemática para cada elemento participante en la reacción, utilizando las literales antes asignadas.

3. A la literal que mas veces aparezca en las ecuaciones se le asigna el valor de 1 o a veces se puede asignar el valor de 2

4. se resuelven algebraicamente los valores de las demás literales

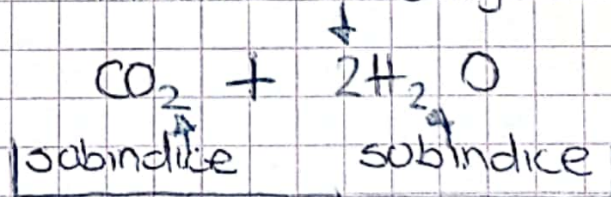
BAIANCEO DE ECUACIONES QUIMICAS.

1 Atomo de carbono
4 Atomos de hidrogeno
4 Atomos de oxigeno

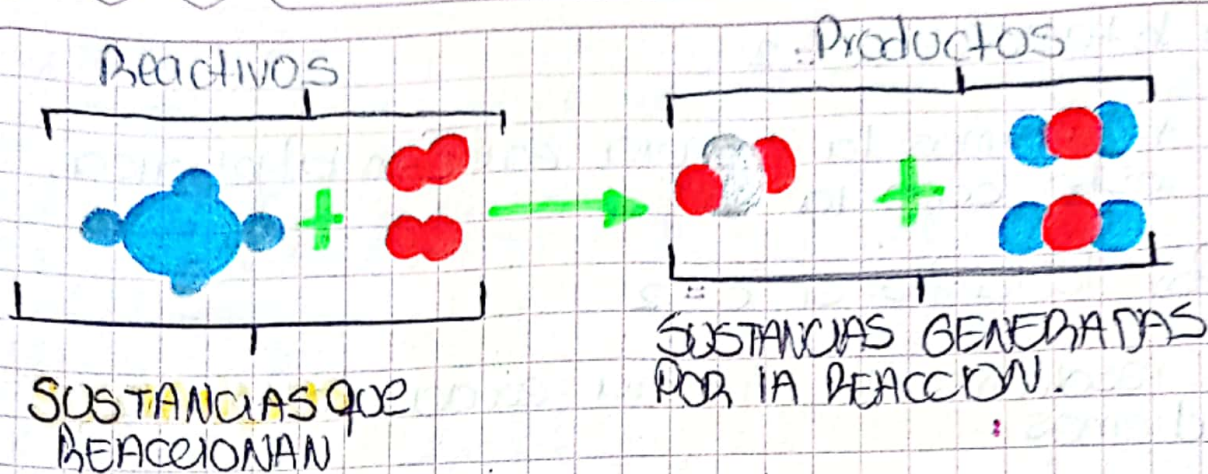


Reactivos

1 Atomo de carbono
4 Atomos de hidrogeno
4 Atomos de oxigeno



Productos.



● Atomo de hidrogeno

● Atomo de oxigeno

● Atomo de Carbono

● METANO

● Molecula de Oxigeno

● Molecula de dióxido de Carbono

● Molecula de agua