Trabajo de biología

Pues existen distintos métodos los cuales se adecúan al tipo de reacción que se esté estudiando:

Método de tanteo

Método algebraico

Método redox (o de medias reacciones)

Método del ion-electrón

Ahora te pongo la explicación de cada método:

1. MÉTODO DEL TANTEO O INSPECCIÓN

El método de tanteo consiste en observar que cada miembro de la ecuación tengan los átomos en la misma cantidad.

2. MÉTODO DE OXIDO REDUCCIÓN (REDOX)

En una reacción si un elemento se oxida, también debe existir un elemento que se reduce. Recordar que una reacción de óxido reducción no es otra cosa que una pérdida y ganancia de electrones, es decir, desprendimiento o absorción de energía (presencia de …ver más…

METODO ALGEBRAICO

Este método está basado en la aplicación del álgebra.

Este método está basado en la aplicación del álgebra. Para balancear ecuaciones se deben considerar los siguientes puntos

1) A cada formula de la ecuación se le asigna una literal y a la flecha de reacción el signo de igual. Ejemplo:

Fe + O2 Fe2O3

A B C

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

Para el Fierro A = 2C

Para el Oxigeno 2B = 3C

3) 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, tendremos:

2B = 3C

2B = 3(2)

B = 6/2

B = 3

Los resultados obtenidos por este método algebraico son

A = 4

B = 3

C = 2

Estos valores los escribimos como coeficientes en las fórmulas que les corresponden a cada literal de la ecuación química, quedando balanceada la ecuación

4Fe + 3O2 2 Fe2O3