

TAREA:

Consulta que es:

BALANCEO DE ECUACIONES

Es la operación que permite representar en una ecuación un número exacto de átomos, moléculas o moles que participen en una reacción, ya sea como reactivos o productos.

El método funciona para reacciones sencillas. Se recomienda primero balancear los átomos diferentes a oxígeno e hidrógeno. Una ecuación química balanceada es una ecuación algebraica que proporciona los números relativos de reactivos y productos en la reacción.

TIPOS DE BALANCEO

Debido a que existen diferentes tipos de reacciones químicas, también existen diversos métodos de balanceo o ajuste, los tipos de balanceo en química son:

- **Método de balanceo por tanteo:** o simple inspección es un método de balanceo que consiste en igualar el número de átomos de cada uno de los reactivos y de los productos mediante tentativa o error.
- **Método algebraico:** consiste en asignar incógnitas a cada una de las especies de nuestra ecuación química; se establecieron ecuaciones en función de los átomos, y al despejar dichas incógnitas encontraremos los coeficientes buscados.
- **Método Redox:** una reacción de oxidación-reducción (redox) es una reacción de transferencia de electrones. La especie que pierde los electrones se oxida y la que los gana se reduce. Se llama reductor a la especie que cede los electrones y oxidante a la que los capta.