



Nombre: Carlos Ulises Gordillo Cancino

**Profesor: Q.F.B Royber Fernando
Bermúdez Trejo**

Materia: BIOMATEMATICAS

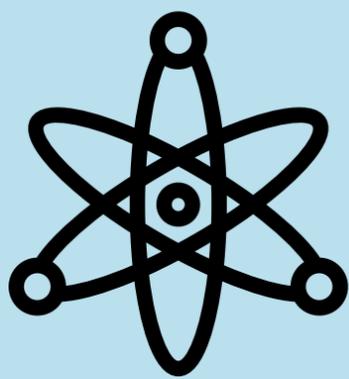
Licenciatura: Medicina Humana

2do Semestre

05/06/23

BALANCEO DE SUSTANCIAS

MEDIANTE EL METODO POR TANTEO



1) DEFINICIÓN

Una ecuación química balanceada es una ecuación algebraica que proporciona los números relativos de reactivos y productos en la reacción y tiene el mismo número de átomos de cada tipo tanto del lado izquierdo como del lado derecho de la ecuación

2) ¿COMO SE BALANCEA?

El método de tanteo para balancear una ecuación química consiste en igualar el número y clase de átomos, iones o moléculas reactivos con los productos a fin de cumplir la Ley de la conservación de la materia.



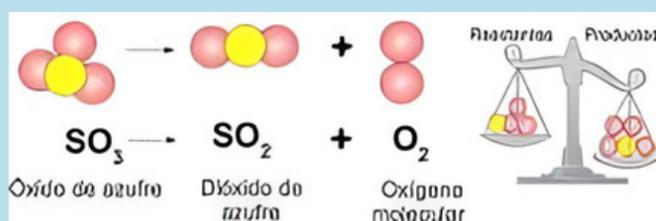
3) TIPOS DE BALANCEO

- Método de balanceo por tanteo (simple inspección / ensayo-error)
- Método algebraico.
- Método REDOX (reacciones de intercambio de electrones)

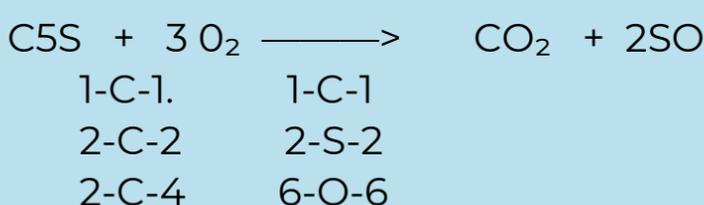
4) ¿PORQUE SE BALANCEA?

Debe estar balanceada para ser correcta, de otra forma no presenta lo que sucede en la realidad.

Por ejemplo, el óxido de azufre SO_3 da lugar al dióxido de azufre SO_2 y al oxígeno molecular O_2 , Como por ejemplo: $SO_3 \rightarrow SO_2 + O_2$



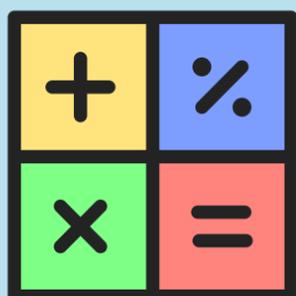
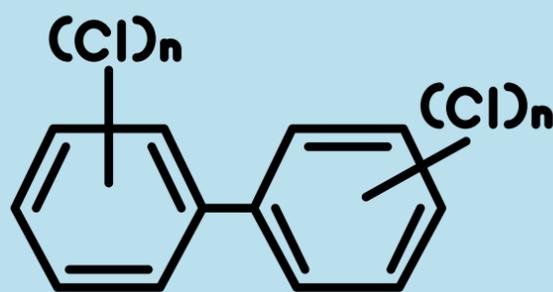
EJEMPLOS:



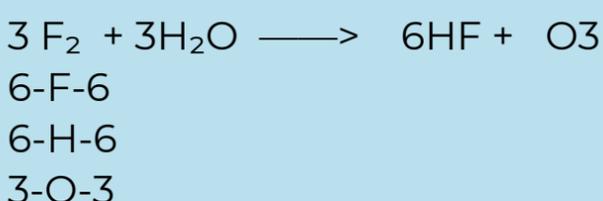
2. EJEMPLO



Pb=1.	Pb=1
N= 2.	N=2
O=6.	O= 6
Na= 2.	Na=2
Cl= 2	Cl=2



3) EJEMPLO 3:



=BIBLIOGRAFÍA=

Fernandes, A. Z. (2021). Qué es el balanceo de ecuaciones químicas y cómo hacerlo. Toda Materia. <https://www.todamateria.com/balanceo-de-ecuaciones-quimicas/>

