

Campo de Pensamiento Científico (Química 11)



LA ENFERMEDAD, UN NEGOCIO PARA LA INDUSTRIA FARMACÉUTICA

CONTINUACIÓN.....

Ninguno de los países en desarrollo cuenta con industria farmacéutica propia, y con excepción quizás de Brasil y de la India, han logrado una auténtica emancipación en este aspecto. Aunque algunos países desarrollados que han sido capaces de crear laboratorios nacionales dependen mayoritariamente de los proveedores de materias primas químicas y, por consiguiente, de las industrias químico-farmacéuticas que pertenecen también a estas. Un reducido grupo de países (Estados Unidos, Unión Europea y Japón) dominan la casi totalidad de la producción, investigación y comercialización de los fármacos en el mundo.

Desarrollan estrategias empresariales cuestionables

Estas empresas buscan conseguir fabulosas ganancias, recurriendo a estrategias muchas veces cuestionables que gracias a su poder suelen gozar de una gran impunidad, aplastando a competidores menores y presionando a los gobiernos. Los precios que fijan son muy elevados lo que los hacen inaccesibles a una gran parte de la población mundial, mientras que algunos de sus productos dañan la salud de los enfermos.

Entre las principales estrategias utilizadas hoy por la industria farmacéutica para obtener sus ganancias mil millonarias hay que destacar:

- ✓ Realizan una gran presión propagandística de los medicamentos que fabrican, aunque no sean útiles y puedan ser nocivos para la salud.
- ✓ Explotan al máximo los medicamentos en forma de monopolio y en condiciones abusivas que no tienen en cuenta las necesidades objetivas de los enfermos ni su capacidad adquisitiva
- ✓ Reducen la investigación de las enfermedades que afectan principalmente a los países pobres, porque no son rentables, mientras se concentran en los problemas de las poblaciones con un alto poder adquisitivo, aun cuando no se trate de enfermedades (como la proliferación de "medicamentos" antienviejecimiento)
- ✓ Fuerzan las legislaciones nacionales e internacionales para favorecer sus intereses, aunque sea a costa de la salud y la vida de millones de personas.

La colaboración de las multinacionales farmacéuticas con la industria química, las universidades, y su apuesta en el I+D han ayudado al crecimiento económico y al desarrollo de la ciencia y la tecnología. Pero su poder oligopólico está poniendo en riesgo la sostenibilidad de los sistemas sanitarios públicos y el acceso a los medicamentos a gran parte de la población, han generado graves problemas de salud (Talidomida), han creado situaciones de alarma social para vender sus productos (Tamiflu contra la Gripe A) y han promovido la corrupción (sobornos a médicos y políticos) o dañado a la salud (son una de las primeras causas de muerte y enfermedad) muertes con sus productos.

Principales laboratorios multinacionales a nivel mundial

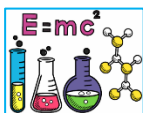
Las diez primeras empresas facturaron en 2012 un total de 335.000 millones de dólares, lo que supone un 29,8% más que los 235.000 millones del año 2004. La totalidad de estas empresas están en los países más desarrollados: 5 tienen su sede en Estados Unidos (50%), 2 en Suiza (20%), otras dos en el Reino Unido (20%) y 1 en Francia (1%), aunque también hay empresas japonesas, europeas nórdicas, alguna alemana con importantes niveles de ganancias.

CONTINUARA.....

	País	Ganancias millones de dólares
Pfizer	USA	47,4
Novartis	Suiza	45,4
Merck	USA	41,4
Sanofi Aventis	Francia	38,3
Roche	Suiza	37,5
Glaxo Smith Kline	Reino Unido	33,1
Astra Zeneca	Reino Unido	27
Johnson & Johnson	USA	23,5
Abbott Labs	USA	23,1
Eli Lilly	USA	18

Fuente: PharmExec 2013

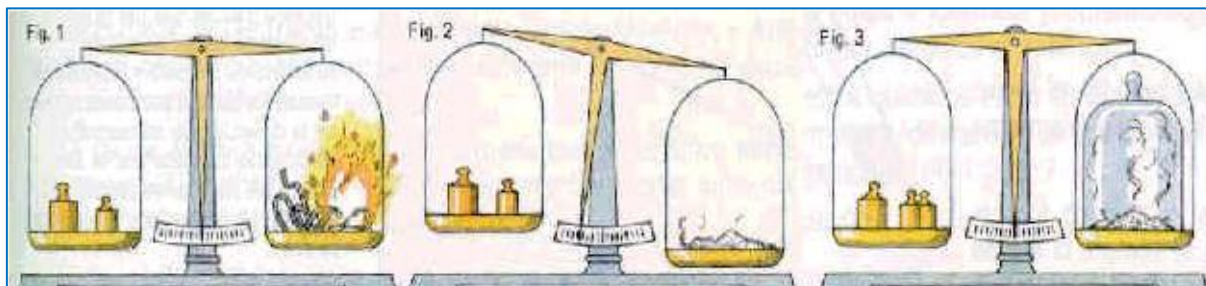




BALANCEO DE ECUACIONES QUÍMICAS

El balanceo de las ecuaciones químicas es el proceso que permite garantizar la ley de conservación de la materia propuesta por Antoine Lavoisier el padre de la química.

LEY DE CONSERVACION DE LA MATERIA:



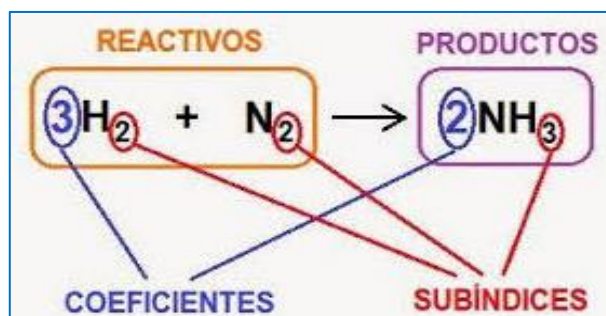
La masa de los reactivos debe ser igual a la masa de los productos, esto implica que la cantidad y variedad de átomos presentes en los reactivos debe mantenerse en los productos, (lo único que varía es la forma en que están combinados).

A + B₂ → AB₂		
REACTIVOS		PRODUCTOS
A	B ₂	AB ₂
37 gr	13 gr	50gr
50 gr		50gr

EJEMPLO:

CH₄ + 2O₂ → CO₂ + 2H₂O						
	REACTIVOS			PRODUCTOS		
Átomos	C	H	O	C	H	O
Cantidad	1	4	4	1	4	4
Peso atómico	1(12gr)	4(1,00gr)	4(16,00gr)	1(12gr)	4(1,00gr)	4(16,00gr)
Total, por átomos	12 gr	4 gr	64 gr	12 gr	4 gr	64 gr
	80 gramos en reactivos			80 gr de productos		

Una ecuación balanceada contiene el mismo número de cada tipo de átomo en cada uno de sus lados (reactivos y productos). El objetivo que persigue una ecuación balanceada es que la ecuación química cumpla con la ley de la conservación de la materia. Existen varios métodos para balancear una ecuación química entre los cuales tenemos: Método del tanteo, Método de oxidación – reducción, Método de ión-electrón y el Método algebraico muy poco conocido. Una ecuación química está conformada por unos subíndices y unos coeficientes de la siguiente manera:



NOTA: los subíndices no deben cambiarse al tratar de balancear una ecuación **NUNCA**. Cambiar un subíndice cambia la identidad del reactivo o del producto.

1. BALANCEO POR TANTEO

El método de balanceo por tanteo se utiliza principalmente cuando la ecuación es pequeña, por lo que es fácil detectar los **coeficientes** respectivos de cada fórmula, para que la ecuación quede balanceada y halla la misma cantidad de elementos tanto en los reactivos como en los productos. Para ello se siguen los siguientes pasos:

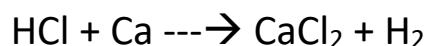
Paso 1. Cuenta el número de átomos de cada elemento en ambos lados de la ecuación

Paso 2. Inspecciona la ecuación y determina que átomos no están balanceados

Paso 3. Balancear cada elemento, uno por uno, colocando coeficientes frente a las fórmulas, empezando por los metales, a continuación, los no metales y después el hidrógeno y el oxígeno.

Paso 4. Cada vez que creas que ya está balanceada la ecuación repite el paso 1.

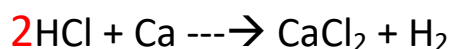
EJEMPLO 1:



Paso 1 y 2: número de átomos de cada elemento en reactivos y productos.

ELEMENTOS	REACTIVOS	PRODUCTOS	
Hidrogeno (H)	1 átomo	2 átomos	Sin Balancear
Cloro (Cl)	1 átomo	2 átomos	Sin Balancear
Calcio (Ca)	1 átomo	1 átomo	Balanceado

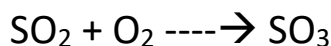
Paso 3: Colocar Coeficientes al lado izquierdo década molécula.



Paso 4. Inspeccionar si esta balanceada.

ELEMENTOS	REACTIVOS	PRODUCTOS	
Hidrogeno (H)	2 átomo	2 átomos	Balanceada
Cloro (Cl)	2 átomo	2 átomos	Balanceada
Calcio (Ca)	1 átomo	1 átomo	Balanceado

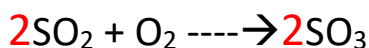
EJEMPLO 2:



Paso 1 y 2: número de átomos de cada elemento en reactivos y productos.

ELEMENTOS	REACTIVOS	PRODUCTOS	
Azufre (S)	1 átomo	1 átomos	Balanceado
Oxigeno (O)	4 átomo	3 átomos	Sin Balancear

Paso 3: Colocar Coeficientes al lado izquierdo década molécula.



Paso 4. Inspeccionar si esta balanceada.

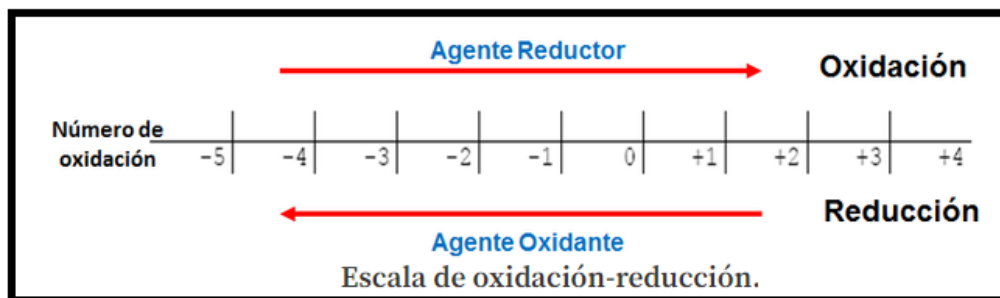
ELEMENTOS	REACTIVOS	PRODUCTOS	
Azufre (S)	2 átomo	2 átomos	Balanceado
Oxigeno (O)	6 átomo	6 átomos	Balanceado



2. BALANCEO POR OXIDO-REDUCCIÓN

Las reacciones de óxido-reducción, son reacciones químicas importantes que están presentes en nuestro entorno. La mayoría de ellas nos sirven para generar energía. Todas las reacciones de combustión son de óxido-reducción.

Al balancear una ecuación química, se deben de igualar el número de átomos o iones en ambos miembros de la ecuación. En una reacción de oxido reducción, siempre habrá una sustancia que se oxida y otra que se reduce. En tal caso se puede usar este método de balanceo. Si en una reacción no hay oxidación y reducción no se puede usar este método.



OXIDACIÓN	REDUCCIÓN
La oxidación tiene lugar cuando una especie química pierde electrones y en forma simultánea, aumenta su número de oxidación.	La reducción ocurre cuando una especie química gana electrones y al mismo tiempo disminuye su número de oxidación.
$\text{Ca}^0 \text{-----} \rightarrow \text{Ca}^{+2} + 2e^-$	$e^- + \text{Cl}^0 \text{-----} \rightarrow \text{Cl}^{-1}$

PASOS PARA BALANCEAR ECUACIONES POR OXIDO-REDUCCIÓN:

Paso 1. Escribir la ecuación de la reacción.

Paso 2. Asignar el número de oxidación a los átomos en ambos lados de la ecuación (aplicar las reglas de asignación del número de oxidación). UTILIZA TABLA PERIODICA

Paso 3. Identificar los átomos que se oxidan y los que se reducen.

Paso 4. Colocar el número de electrones cedidos o ganados por cada átomo.

Paso 5. Intercambiar los números de electrones (los electrones ganados deben ser igual a los electrones perdidos). El número de electrones ganados se coloca como coeficiente del elemento que pierde electrones.

Paso 6. Igualar la cantidad de átomos en ambos miembros de la ecuación.

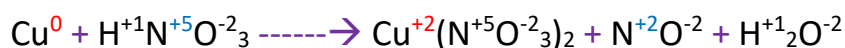
Paso 7. Balancear por tanteo los elementos que no varían su número de oxidación.

EJEMPLO 1:

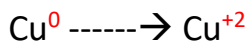
Paso 1:



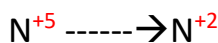
Paso 2. Asignar el número de oxidación:



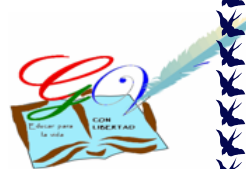
Paso 3. Identificar los átomos que se oxidan y los que se reducen en semirreacciones.



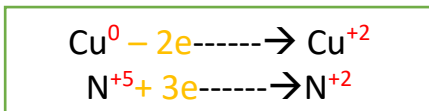
OXIDA



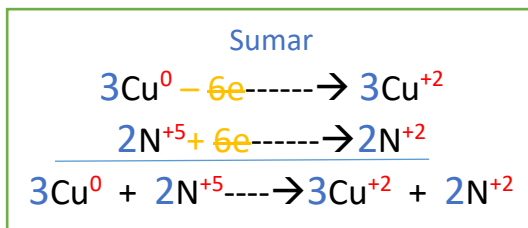
REDUCCIÓN



Paso 4. Colocar el número de electrones cedidos o ganados por cada átomo



Paso 5 y 6. Igualar el número de electrones tanto del cobre como del nitrógeno:

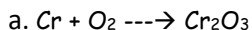


Paso 7. Colocar los coeficientes (color azul) en la reacción química inicial y Balancear por tanteo los átomos que faltan.

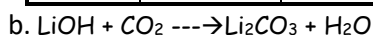


ACTIVIDADES POR DESARROLLAR

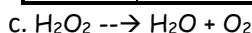
- Con base a la lectura “LA ENFERMEDAD, UN NEGOCIO PARA LA INDUSTRIA FARMACÉUTICA” Conteste las siguientes preguntas:
 - ¿Qué países dominan la producción y comercialización de farmacos en el mundo? _____
 - Menciona tres estrategias que utilizan las farmaceuticas para obtener jugosas ganancias? _____
 - ¿Qué ha generado negativamente que las farmaceuticas que controlan el mercado? _____
 - Realiza una grafica que represente las ganancias en dolares de las farmaceuticas.
- Completar los siguientes cuadros; colocando en las casillas la cantidad de átomos que hay en los reactivos y los productos. Y diga que átomos están sin balancear:



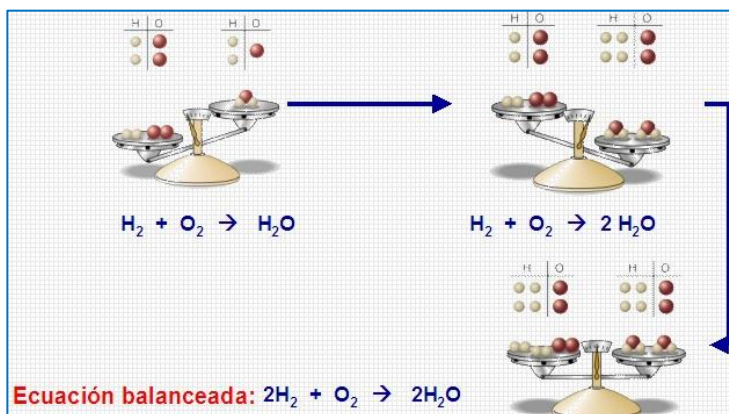
Átomos	Reactivos	Productos
Cr		
O		



Átomos	Reactivos	Productos
Li		
C		
H		
O		



Átomos	Reactivos	Productos
H		
O		





3. Balancear las siguientes reacciones químicas por tanteo (realiza todos los pasos en una hoja anexa).
- $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
 - $\text{KI} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{KCl} + \text{I}_2$
 - $\text{HCl} + \text{FeS} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{S}$
 - $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
 - $\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaCl}$
 - $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
4. Clasifica cada una de las siguientes semirreacciones como oxidación o reducción
- $\text{Ca}^0(\text{s}) \rightarrow \text{Ca}^{+2}(\text{aq})$ _____
 - $\text{Fe}^{+3}(\text{aq}) \rightarrow \text{Fe}^{+2}(\text{aq})$ _____
 - $\text{Cl}_2^0(\text{g}) \rightarrow \text{Cl}^{+7}\text{O}_3^-(\text{aq})$ _____
 - $\text{HN}^{+5}\text{O}_3(\text{aq}) \rightarrow \text{N}^{+2}\text{O}(\text{g})$ _____
5. Balancear las siguientes reacciones por el método de oxido-reducción:
- $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 - $\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{NO} + \text{S} + \text{H}_2\text{O}$
 - $\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{FeSO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$



AUTOEVALUACIÓN

VALORA TU APRENDIZAJE		SI	NO	A VECES
1. Cognitivo	Reconoce y aplica la ley de conservación de la materia para balancear ecuaciones químicas por tanteo y oxido reducción.			
2. Procedimental	Realiza ejercicios prácticos de balanceo de ecuaciones químicas.			
3. Actitudinal	El estudiante demuestra una buena actitud para el desarrollo de las actividades.			

