



Mi Universidad

Ensayo

Nombre del Alumno; Jennifer Xicoténcatl Méndez

Nombre del tema: nomenclatura y obtención de elementos

Parcial:4

Nombre de la Materia: química

Nombre del profesor: María De Los Ángeles Venegas Castro

Nombre de la Licenciatura: enfermería

Semestre; I

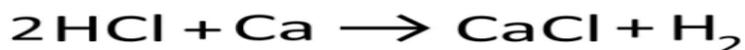
NOMENCLATURAS Y OBTENCION DE COMPUESTOS INORGANICOS

¿SABES DE QUE ESTAMOS HABLANDO? Empezemos con definir, A travez del semestre vimos que los compuestos estan formados por atomos; estos tiene diferentes propiedades dependiendo del elemento del que estemos hablando, de su grupo, peso y con los que se combinen. Dicho esto al combinar elementos tenemos: reactantes y productos, sabiendo esto, entran las nomenclaturas que son los nombres de identidad para los compuestos quimicos.

4.1 ECUEACIONES Y REACCIONES QUIMICAS:

En primera instttancia,recordemos que una reaccion quimica es un proceso en el que una o varia sustancia sustancias se transforman en otras, distintas a las sustancias iniciales los reactivos son la sustancia inicial y los productos una sustancia final.

Por otra parte las reacciones quimica nos ayudan a visualizar facilmente los reactivos y los productos



Ejemplo:

Reactant-----producto

4.2 TIPOS DE REACCIONES:

SINTECIS: este tipo de reaccion es aquella en donde dos o mas sustancias o elementos se convinan para formar un producto

Ejemplo: metal mas no metal= compuesto binario

ANALISIS: en esta se observa que se puede producir una reaccion quimica a partir de una sustancia, es decir, una sustancia unica en ves de una difeente

Ejemplo: $\text{AB} \rightarrow \text{A} + \text{B}$ $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$

SUSTITUCION ISMPLE: En una reacción de desplazamiento, un átomo de un compuesto se reemplaza por un átomo de otro elemento: $\text{A} + \text{BC} \rightarrow \text{AC} + \text{B}$ La mayoría de las

reacciones de desplazamiento se agrupan en tres subcategorías: Desplazamiento de hidrógeno Desplazamiento de metal Desplazamiento de halógeno

SUSTITUCION DOBLE: en este caso, es un remplazo doble, es decir, dos sustancias ocupan el lugar de otras

4.3 REACCIONES REVERSIBLES E IRREVERSIBLES

SUSTANCIAS REVERSIBLES: se determina como procesos simultáneos en dos sentidos es decir, a medida que se forman los productos estos reaccionan entre si para formar nuevos reactantes esta reacción se presenta en una ecuación química.

IRREVERSIBLES; son aquellas en las que el equilibrio se alcanza habiendo consumido la práctica total de los reactivos

4.1 reacciones endotérmico y exotérmico:

En toda reacción la ruptura de enlaces y la creación de otros nuevos lleva consigo el intercambio de energía entre las sustancias que intervienen y en el medio que se encuentra

ENDOTERMICA; son aquellas en la que la energía que se consume en la ruptura de enlaces, es mayor que la que s libera en la creación de los productos. Requiere calor para llevarse acabo

EXOTERMICA: son reacciones en las que la energía consumida en la ruptura de enlaces es menor que la liberada en la formación de compuestos. Libera o genera calor

4.5 LEYES DE CONSERVACION

LEYES DE CONCERVACION:

La ley de conservación de la materia no se crea ni se destruye solo se transforma. En esta relación química en las sustancias se transforman en otras, pero los cambios no crean o destruyen átomos solo los reacomoda o transforma.

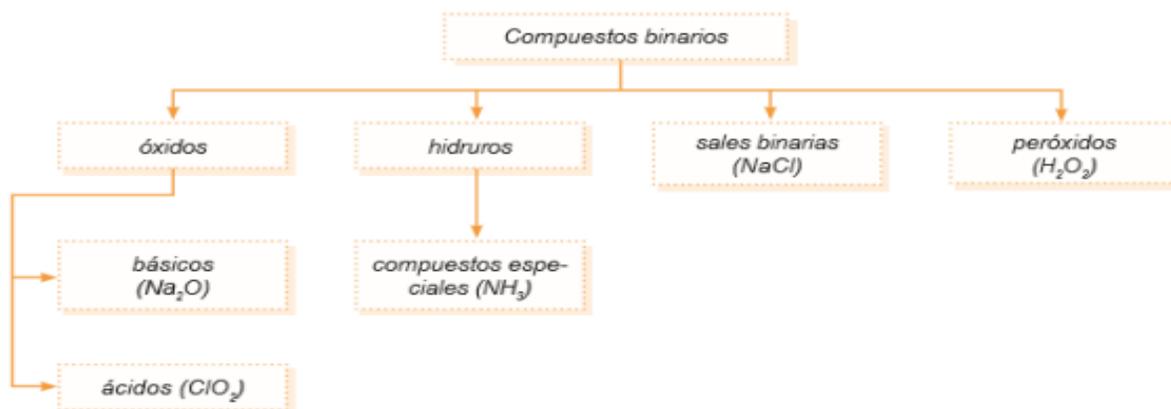
COMPUESTO INORGANICOS: los compuestos inorgánicos son aquellos formados por cualquier combinación de elementos químicos excluyendo a los compuestos orgánicos

Ejemplo:

Reactivos-----	(cambio químico)-----	productos
Metal más O ₂	-----/	óxido básico
No metal más O ₂	-----/	óxido ácido

4.6.1: COMPUESTOS INORGANICOS NOMENGLATURA

Los compuestos inorgánicos. Se pueden clasificar según el número de átomos diferentes que forman el compuesto



Oxidos binarios: son combinaciones de oxígeno y otro elemento cuya combinación estable se presenta en los tres estados de la materia

4.6.2: COMPUESTOS INORGANICOS IMPORTANCIA: para concluir, ¿Qué importancia tienen los compuestos inorgánicos? Los compuestos inorgánicos son vitales para el funcionamiento del cuerpo humano y el resto de la vida sobre el planeta, un ejemplo muy sencillo sobre los compuestos inorgánicos son los minerales que forman parte importante del agua necesaria para el planeta y sus especies

Fuentes: <https://plataformaeducativauds.com.mx/>