

PROPÓSITO:

El propósito de la nomenclatura química inorgánica es asignar a las sustancias químicas nombres y fórmulas, con el fin de poderlas identificar en cualquier ámbito químico o industrial de manera que sean fácilmente reconocibles y se pueda consolidar una convención. Esto nos permite no cometer equivocaciones en el preparado de mezclas o soluciones en el laboratorio.

MOTIVACIÓN:

Bueno estudiantes, para empezar vamos a observar el siguiente tutorial, que nos resumirá de manera general el objeto de estudio de la nomenclatura de compuestos inorgánicos.

<https://www.youtube.com/watch?v=EbulKmOPQMw>

Vamos a resolver los siguientes cuestionamientos:

1. Has visto alguna vez la formula química de una sal, un ácido, un hidróxido o un óxido?
2. Conoce algunas reglas para nombrar óxidos, sales, ácidos o hidróxidos?
3. Has visitado alguna vez un laboratorio de química?
3. Te has puesto a observar cual es la formula química de ácidos utilizados en las baterías de los carros, las sales utilizadas en los productos de aseo como el Clorox, Los hidróxidos, como la Milanta para controlar la acidez de algunos pacientes y los óxidos que contaminan el medio ambiente

EXPLICACIÓN:

Vamos a escribir a través del nombre, la formula de un compuesto químico inorgánico, y a partir de su formula dar el nombre de acuerdo con los tres tipos de nomenclaturas reglamentadas por la IUPAC, tradicional, Stock y moderna.

Para ello vamos a explicar con el apoyo de los tutoriales el tema en mención.

<https://www.youtube.com/watch?v=G51-k3JZjpU> mapa concetual funciones inorgánicas

https://www.youtube.com/watch?v=_dzqQbYEKkQ como cruzar las valencias

<https://www.youtube.com/watch?v=jwlc8bQuzqU> formulación química y reglas

<https://www.youtube.com/watch?v=qSSoCNGZ0jl> nomenclatura stock, tradicional y sistemática

<https://www.youtube.com/watch?v=nSNQqWf4VQg> nomenclatura óxidos: Tradicional, Stock y moderna

<https://www.youtube.com/watch?v=cKM-KK5ys-w> nomenclatura de hidróxidos de ya mil

<https://www.youtube.com/watch?v=YqXR13lqPPQ> hidróxidos stock, tradicional y sistemática

<https://www.youtube.com/watch?v=1iU8qtfDZag> ácidos tradicional Yamil córdoba

<https://www.youtube.com/watch?v=qaN5zx5hvlS> ácidos sistemática Yamil córdoba

<https://www.youtube.com/watch?v=DOX6idAVjBw> ácidos stock Yamil córdoba

https://www.youtube.com/watch?v=_et7F0Zw1ps Nomenclatura hidrácidos Yamil

<https://www.youtube.com/watch?v=ogcNFrko1RI> nomenclatura compuestos binarios: Metal + no metal. SALES

<https://www.youtube.com/watch?v=b0rj5fxaOWs> Compuestos ternarios: nomenclatura SALES NEUTRAS

<https://www.youtube.com/watch?v=paON5f-Jz0I> nomenclatura de sales inorgánicas yamil

<https://www.youtube.com/watch?v=77g2IAWD50Q> Clases de sales neutras: básicas, acidas y dobles

<https://www.youtube.com/watch?v=48stKZ3qsNk> como escribir la formula de una sal quimicamente

<https://www.youtube.com/watch?v=Qi3Ij8iGCnU> Manganeso caso especial

<https://www.youtube.com/watch?v=ojXQ5Rbt9G0> nomenclatura sales haloideas

<https://www.youtube.com/watch?v=-rGPwn9yHf8> nomenclatura sistematica,stock y tradicional: haloideas y neutras

EJERCICIOS:

Ahora vamos a pasar a la accion! , vamos a poner en practica nuestros conocimientos sobre nomenclatura inorganica, por consiguiente haremos algunos ejercicios practicos para nombrarlos de acuerdo a las tresnomenclaturas vistas y algunos experimentos en el laboratorio virtual.

http://red.unal.edu.co/cursos/ciencias/mtria_ensenanza/nomenclatura_inorganica/html/contenido.html explicación óxidos, bases, ácidos, hidruros, sales al final los ejercicios.

<https://www.youtube.com/watch?v=nJb1EOUCHrM> ejercicios de óxidos

<https://www.youtube.com/watch?v=20pjwCC7rdA> ejercicios hidróxidos

<https://www.youtube.com/watch?v=AGQPWIXNAml> ejercicios ácidos

<https://www.youtube.com/watch?v=CTa2n-2CS4w> ejercicios sales

<https://www.youtube.com/watch?v=EcmCjsxGogk> laboratorio preparación de óxidos

<https://www.youtube.com/watch?v=fg7ZLjbdB1U> preparación óxidos bases y ácidos

<https://www.youtube.com/watch?v=n4CKTZ6uzLk> laboratorio: preparar un Hidrácido (Acido Binario), en este caso Acido Clorhídrico.

<https://www.youtube.com/watch?v=foodO1SyZWA> Lboratorio:preparar un Oxoacido (Acido Ternario), en este caso Acido Sulfuroso

EVALUACIÓN:

En el siguiente linck encontraras unas actividades de refuerzo y una evaluación:

http://agrega.juntadeandalucia.es/repositorio/17022017/d3/es-an_2017021712_9132842/NDOIAND-20070914-0002/quim_ino.html tematicas, actividades y evaluacion

BIBLIOGRAFÍA:

<http://www.acienciasgalilei.com/qui/tablas/tabl-iones1.htm#up> tabla de cationes y aniones

<https://www.unicoos.com/imagenes/72e4206b2d4ffd5efc72bcb72098bd4f.pdf> tabla nombrando oxidos,sales,bases y acidos con las tres nomenclaturas

<http://www.acienciasgalilei.com/qui/formulacion/ox...> la tabla periodica y otros