

PROPÓSITO:

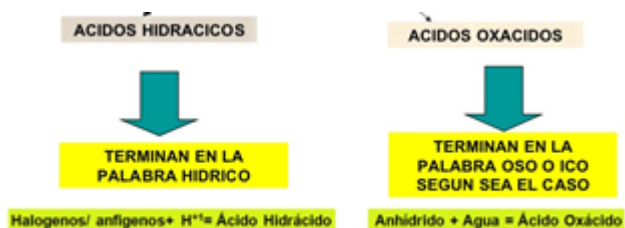
Identifica la función ácido y sus diferentes tipos de nomenclatura en situaciones cotidianas mediante resolución de guía de trabajo alusiva al tema para tener herramientas reflexivas frente a los productos de uso y consumo cotidiano.

MOTIVACIÓN:

https://www.youtube.com/watch?v=zW04Leb1AC4&ab_channel=PepeysusMaquinas

**EXPLICACIÓN:**

Un ácido inorgánico es un ácido derivado de uno o más compuestos inorgánicos, y todos los ácidos inorgánicos forman iones hidrógeno e iones de base conjugada cuando se disuelve en agua. Estos ácidos no tienen carbono en su composición en contraposición a los ácidos orgánicos que sí tienen. Los ácidos se clasifican:



1. Ácidos Oxácidos: Son compuestos ternarios y contienen oxígeno en su composición química.



ejemplo



Nomenclatura: se tienen en cuenta los sufijos de acuerdo a las valencias de cada elemento



2. Ácidos Hidrácidos: Los **ácidos hidrácidos** son compuestos de carácter **ácido** resultantes de la combinación del hidrógeno con los no metales, de los que recibe el nombre, de los grupos 16 (azufre, selenio y telurio) y 17 (flúor, cloro, bromo e yodo)

1.- ÁCIDOS HIDRÁCIDOS

Nombre tradicional

HF: ácido fluorhídrico

HCl: ácido clorhídrico

HBr: ácido bromhídrico

HI: ácido yodhídrico

H₂S: ácido sulfhídrico

H₂Se: ácido selenhídrico

H₂Te: ácido telurhídrico

Nombre sistemático

fluoruro de hidrógeno

cloruro de hidrógeno

bromuro de hidrógeno

yoduro de hidrógeno

sulfuro de hidrógeno

seleniuro de hidrógeno

telururo de hidrógeno



observar los videos referentes al tema:

https://www.youtube.com/watch?v=VcwXlx3Rijg&ab_channel=tuaulaunclink

https://www.youtube.com/watch?v=qXiUUWfguSg&ab_channel=tuaulaunclink

EJERCICIOS:

: Nombrar los siguientes oxácidos indicando además el nº de oxidación del Bromo en cada caso:

oPrimero calculamos los nº de oxidación del Bromo teniendo en cuenta que la suma de los nº de oxidación de los átomos de la molécula tiene que ser 0:

HBrO₂ ? nº de oxidación del bromo = 3 (nº de oxidación del O = -2, y el del H = +1)

HBrO₄ ? nº de oxidación del bromo = 7

HBrO₃ ? nº de oxidación del bromo = 5

HBrO ? nº de oxidación del bromo = 1

oAhora ordenamos los compuestos de menor a mayor valencia del bromo para nombrarlos con los prefijos y sufijos adecuados:

HBrO ? ácido **hipobromoso**

HBrO₂ ? ácido **bromoso**

HBrO₃ ? ácido brómico

HBrO₄ ? ácido perbrómico

EVALUACIÓN:

se asignara enlace en plataforma

BIBLIOGRAFÍA:

<https://www.quimicas.net/2015/10/solucion-ejercicios-de-oxacidos.html>

<https://www.insst.es/documents/94886/162038/1.+Acidos+inorg%C3%A1nicos+-+Acidos+y+anhidridos+org%C3%A1nicos>

https://www.youtube.com/watch?v=zW04Leb1AC4&ab_channel=PepeysusMaquinas

https://www.youtube.com/watch?v=VcwXlx3Rijg&ab_channel=tuaulaunclick

https://www.youtube.com/watch?v=qXiUUWfguSg&ab_channel=tuaulaunclick