PROPÓSITO:

Identifica la función acido 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 tiene carbono en su composición en contraposición a los ácidos orgánicos que si tienen. Los ácidos se clasifican:



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

ejemplo

H_2SO_3 Ácido sulfuroso

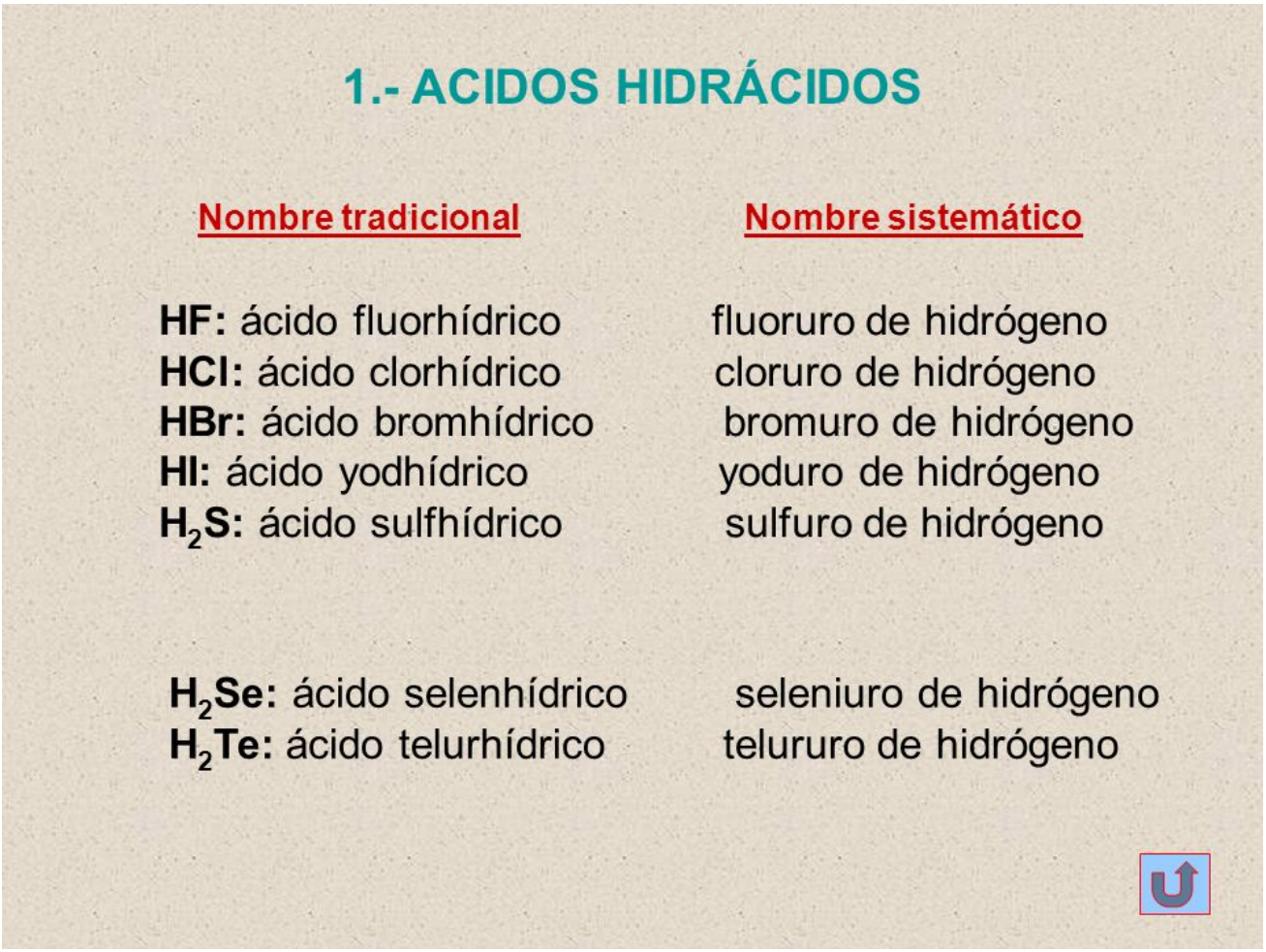
H_2SO_4 Ácido sulfúrico

H_2SeO_3 Ácido selenoso

H_2SeO_4 Ácido selénico

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

2. Acidos 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 teluro) y 17 (flúor, cloro, bromo e iodo)



observar los videos referentes al tema:

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

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

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:

$HBrO_2$? nº de oxidación del bromo = 3 (nº de oxidación del O = -2, y el del H = +1)

$HBrO_4$? nº de oxidación del bromo = 7

$HBrO_3$? 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 **hipo**brom**oso**

$HBrO_2$? ácido brom**oso**

$HBrO_3$? ácido brómi**co**

$HBrO_4$? ácido perbrómi**co**

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=tuaulaaunclick

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