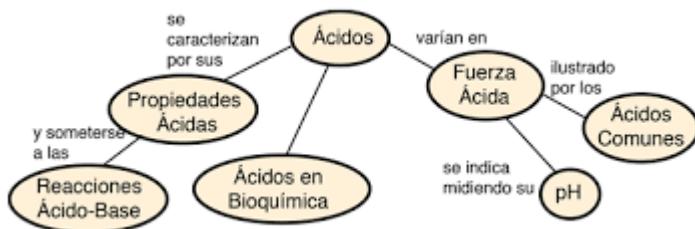


**PROPOSITO:**

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](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 si 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. 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)

## 1.- ACIDOS HIDRÁCIDOS

### Nombre tradicional

**HF:** ácido fluorhídrico

**HCl:** ácido clorhídrico

**HBr:** ácido bromhídrico

**HI:** ácido yodhídrico

**H<sub>2</sub>S:** ácido sulfhídrico

### Nombre sistemático

fluoruro de hidrógeno

cloruro de hidrógeno

bromuro de hidrógeno

yoduro de hidrógeno

sulfuro de hidrógeno

**H<sub>2</sub>Se:** ácido selenhídrico

**H<sub>2</sub>Te:** ácido telurhídrico

seleniuro de hidrógeno

telururo de hidrógeno



observar los videos referentes al tema:

[https://www.youtube.com/watch?v=VcwXlx3Rijg&ab\\_channel=tuaulaaunclick](https://www.youtube.com/watch?v=VcwXlx3Rijg&ab_channel=tuaulaaunclick)

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

o Primero 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<sub>2</sub>** ? nº de oxidación del bromo = 3 (nº de oxidación del O = -2, y el del H = +1)

**HBrO<sub>4</sub>** ? nº de oxidación del bromo = 7

**HBrO<sub>3</sub>** ? nº de oxidación del bromo = 5

**HBrO** ? nº de oxidación del bromo = 1

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

**HBrO** ? ácido **hipobromoso**

**HBrO<sub>2</sub>** ? ácido **bromoso**

**HBrO<sub>3</sub> ? ácido brómico**

**HBrO<sub>4</sub> ? 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=PepeyssusMaquinas](https://www.youtube.com/watch?v=zW04Leb1AC4&ab_channel=PepeyssusMaquinas)

[https://www.youtube.com/watch?v=VcwXIx3Rijg&ab\\_channel=tuaulaaunclick](https://www.youtube.com/watch?v=VcwXIx3Rijg&ab_channel=tuaulaaunclick)

[https://www.youtube.com/watch?v=qXiUUWfguSg&ab\\_channel=tuaulaaunclick](https://www.youtube.com/watch?v=qXiUUWfguSg&ab_channel=tuaulaaunclick)