

### Actividad 3.10

## APRENDAMOS:

Copia este texto en tu actividad y reflexiona sobre cómo se forman los ácidos y como se leen, ve contestando y resolviendo lo que se te pide.

### NOMENCLATURA DE LOS ÁCIDOS

La nomenclatura es la manera como se lee y se escriben las ecuaciones químicas.

Generalmente los elementos químicos que actúan con valencia positiva (+) se anotan primero, y los que actúan con valencia negativa (-) se anotan después. *Es muy frecuente que los elementos metálicos actúen con carga positiva y los no metales actúen con carga negativa.*

Los ácidos son sustancias químicas muy importantes en nuestra vida cotidiana, como ya viste, los encontramos dentro de nuestro cuerpo, en los alimentos y hasta en los productos de limpieza.

#### Ahora veamos cómo se forman los ácidos:

Un ácido se forma cuando se libera un (catión elemento con carga positiva) catión de Hidrógeno  $H^+$  y un elemento químico de las familias VIA Y VIIA de la tabla periódica

Ahora completa el siguiente cuadro comparativo:

Nombre de los elementos químicos no metales de la familia VIA y VIIA	Símbolo químico	Valencia o número de oxidación negativo

Muy bien!! Estos son los elementos químicos que se pueden unir al catión de Hidrógeno  $H^+$  para formar ácidos, estos elementos se escriben enseguida del catión de hidrogeno sin dejar espacio.

NOMENCLATURA. Para decir el nombre del ácido, primero se dice la palabra ácido y enseguida el nombre del no metal (eliminando la última vocal) con la terminación hídrico. EJEMPLO:



Ahora realiza un cuadro comparativo como el siguiente y completa con los 7 elementos químicos que anotaste en el cuadro anterior con la nomenclatura de los ácidos:

Catión de hidrogeno	Elemento no metal de la familia VIA y VIIA	Acido que se forma	¿Cómo se lee?