

Actividad 3.11

APRENDAMOS:

Copia el siguiente texto en tu actividad y analiza lo que se explica para que puedas realizar la actividad:

Nomenclatura de las bases

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.*

Las bases son sustancias químicas muy comunes en la vida diaria, cuando un ácido y una base se unen se neutralizan. Las enfermedades se producen por el grado de acides que tenemos en nuestro cuerpo, para evitar que esto ocurra es importante ingerir bases para neutralizar los ácidos.

Una base se forma con un de hidroxilo (**OH**)⁻ que actúa con carga negativa, formado por un átomo de oxígeno (O) y uno de hidrógeno (H): (OH) y siempre se anota entre paréntesis, unido a un metal, (cualquier elemento metal de la tabla periódica).

NOMENCLATURA: Se lee primero la palabra *hidróxido de...* y enseguida el nombre del metal.



Completa el siguiente cuadro formando 19 bases con los elementos metales que tú elijas

Elemento metálico	+	Hidroxilo	Nombre de la base