

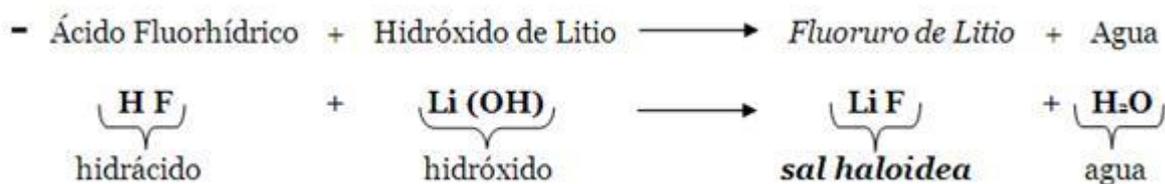
 <b>GIMNASIO SABIO CALDAS (IED)</b> <b>Nuestra escuela: una opción para la vida</b> <b>PLAN ESCOLAR NO PRESENCIAL</b>	Código	PENP - 01
	Versión	001
	Fecha	18/03/2020
	Proceso	Gestión Académica

<b>DOCENTE</b>	Mónica Pinto	<b>GRADO</b>	Noveno
<b>ASIGNATURA</b>	Química		
<b>Correo electrónico de contacto</b>	<a href="mailto:monica.pinto@sabiocaldas.edu.co">monica.pinto@sabiocaldas.edu.co</a>		
<b>Fecha de envío</b>	15 de junio de 2021	<b>Fecha de entrega</b>	18 de junio de 2021
<b>Tiempo de ejecución de la actividad</b>	1 hora		
<b>TEMA</b>	Tipos de compuestos inorgánicos		

### Contextualización

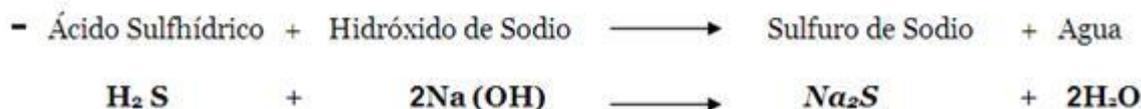
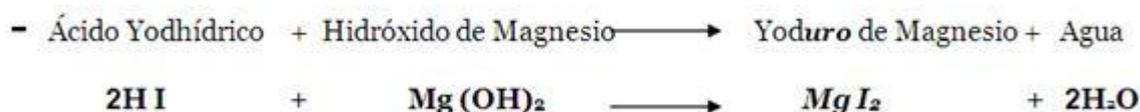
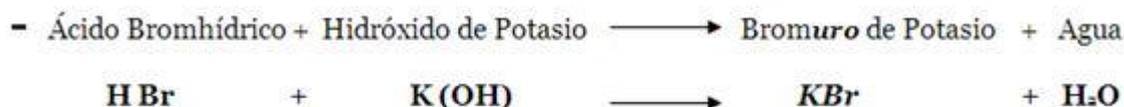
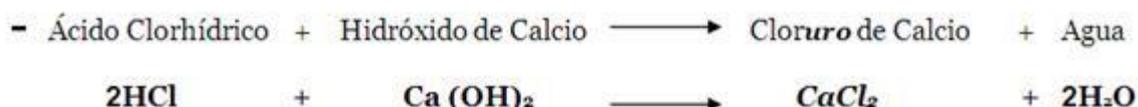
#### FORMACION DE SALES

**Sales haloideas.** Llamadas también sales haloideas y no-oxigenadas. Este tipo de sustancias se forman por una reacción de neutralización entre un **hidrácido** y un **hidróxido** o base, sobrando agua. Son compuestos binarios pues la sal contiene un metal y un no-metal halógeno o bien azufre.



Para nombrar la sal haloidea se pone primero el nombre del no-metal, con terminación **uro**, y se le agrega el nombre del elemento metal. En este caso la sal recibe el nombre(nomenclatura)

de fluoruro de litio. Los dos hidrógenos del agua provienen uno del hidrácido y el otro del hidróxido, y el oxígeno proviene del hidróxido; por lo tanto, solo sobran el flúor (F) y el litio (Li), los cuales se unen y forman la sal haloidea (LiF). Otros ejemplos balanceados son:



**Oxisales.** Estas sales se conocen también como *reacciones de neutralización*. Cuando se combina un *oxácido* con un *hidróxido* se obtienen o producen la oxisal y un poco de agua. Anteriormente se apuntó que existen cuatro tipos de oxisales, las que se explican a continuación.

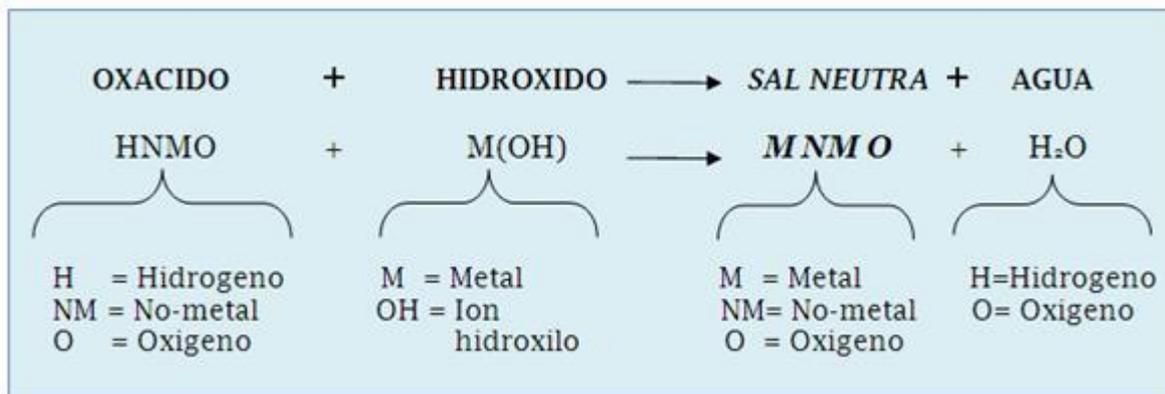
**a. Sal neutra.** Formada por un metal (del hidróxido), un no-metal y oxígeno (del oxácido);

los metales del hidróxido *sustituyen totalmente* a los hidrógenos del oxácido.

OXACIDO + HIDROXIDO  $\longrightarrow$  SAL NEUTRA + AGUA , abreviando esto quedaría

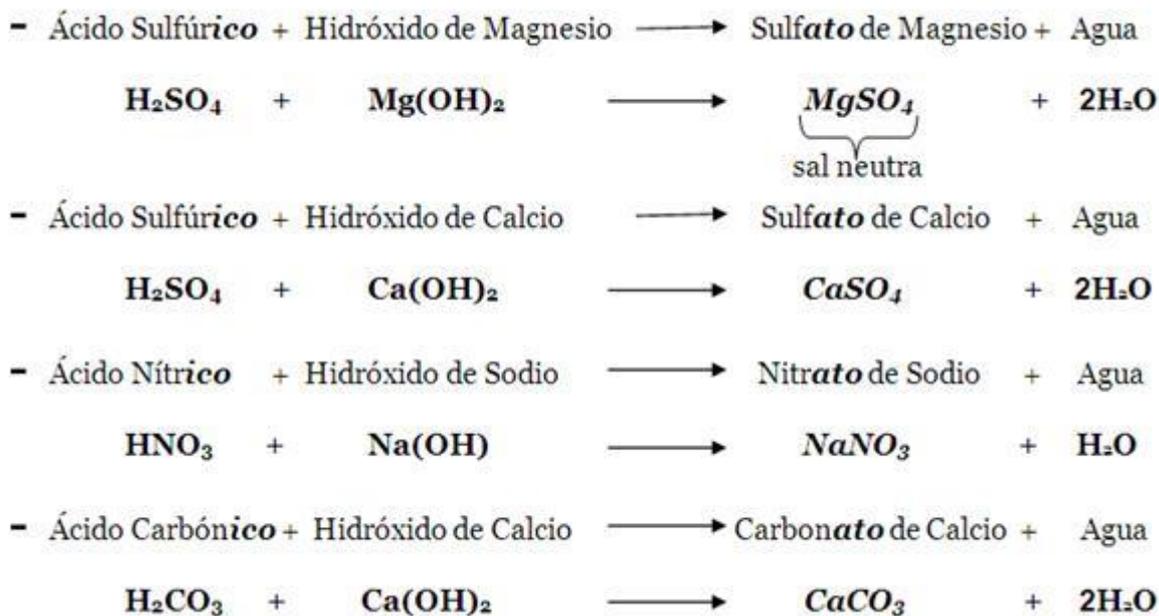


Recuerde que un oxácido se obtiene por combinar un oxido acido con agua; el hidróxido resulta de combinar un oxido básico con agua, y al combinar el oxácido con el hidróxido luego se producen la sal neutra y el agua. La ecuación general anterior se puede desglosar así:



Observe que la sal neutra está formada solo por un metal (del hidróxido), un no-metal y Oxigeno (del oxácido), sobrando siempre agua. Nunca contiene Hidrogeno, porque este se encuentra formando parte del agua. Respecto al nombre de estas sales, cuando el ácido termina en **ico** entonces la sal termina en **ato**, y cuando el ácido termina en **oso** entonces la sal termina en **ito**.

Ejemplos:



**b. Sal ácida.** Esta resulta de combinar un oxácido con un hidróxido, y está formada por un metal (del hidróxido), un hidrogeno, un no-metal y oxigeno (del oxácido), en ese orden.

