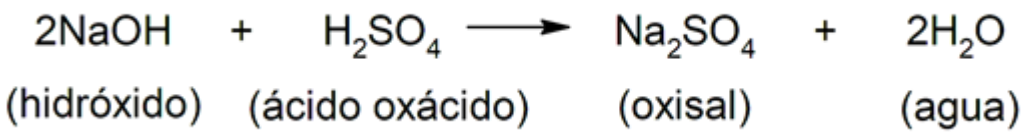
GIMNASIO SABIO CALDAS	**GIMNASIO SABIO CALDAS (IED)** **Nuestra escuela: una opción para la vida** **PLAN ESCOLAR NO PRESENCIAL**	Código	PENP - 01
		Versión	001
		Fecha	18/03/2020
		Proceso	Gestión Académica

DOCENTE	Mónica Pinto	**GRADO**	Decimo
ASIGNATURA	Química		
Correo electrónico de contacto	monica.pinto@sabiocaldas.edu.co		
Fecha de envío	18 de mayo 2021	**Fecha de entrega**	21 de mayo 2021
Tiempo de ejecución de la actividad	1 hora		
TEMA	Nomenclatura de compuestos inorgánicos		

Contextualización

Sales oxácidos

Las oxisales, oxosales o *sales ternarias* son compuestos resultantes de la unión de un catión de un elemento metálico (a veces no metálico), un elemento no metálico y el oxígeno. Son producto de la sustitución de los átomos de hidrógeno de un oxácido. Se pueden obtener por la reacción entre un hidróxido y un oxácido. Por ejemplo: *nitrato de sodio, clorato de potasio, sulfato de amonio.*



Como la mayoría de las sales, también son solubles en agua casi todas las oxisales y, cuando están disueltas en agua, son buenas conductoras de la electricidad. Por otro lado, tienen un punto de fusión alto y baja dureza y compresibilidad.

Este tipo de compuestos químicos posee un amplio rango de utilizaciones prácticas, industriales y farmacológicas. Se trata de sustancias de común elaboración y alta demanda, abundantes también en estado natural: la corteza terrestre se compone en gran medida de sales de este tipo.

https://www.ejemplos.co/20-ejemplos-de-sales-oxisales/#ixzz6uepNibqD

Descripción de la actividad sugerida

Complete la siguiente tabla para la formación de las sales oxacidas e indique los nombres correspondientes.

ANIONES → / CATIONES ↓	$(Cl)^-$ Cloruro	$(S)^{2-}$ Sulfuro	$(NO_3)^-$ Nitrato	$(CO_3)^{2-}$ Carbonato	$(SO_4)^{2-}$ Sulfato	$(PO_4)^{3-}$ Fosfato
Na^+ Sodio	NaCL Cloruro de Sodio					Na_3PO_4
K^+ Potasio						
Ca^{2+} Calcio						
Mg^{2+} Magnesio						
Fe^{2+} Fierro II						
Fe^{3+} Fierro III						
$(NH_4)^+$ Amonio						

Formar las sales Oxisales neutras posibles con los siguientes ácidos oxácidos e hidróxidos, realizar la ecuación química e igualar la misma.

- HClO
- H2SeO4
- Ba (OH)2
- Zn (OH)2

Webgrafía/material fotocopiado (Anexo)

https://www.ejemplos.co/20-ejemplos-de-sales-oxisales/#ixzz6uepNibqD

https://es.slideshare.net/EduardoVeraSnchez/actividad-sales-binarias-y-oxisales

Criterios de Evaluación

Interpretativo: A partir de la información de la guía los estudiantes deben aplicar los conceptos de esta para dar solución a los problemas planteados.