Nombramos al producto de la reacción en la nomenclatura tradicional

$La_2O_3 + 3H_2O \quad 2La(OH)_3 \quad La^{3+}$ (1 número de oxidación usamos preposición de)
N.T. **Hidróxido** de Lantano

La nomenclatura Stock

Es también llamada sistemática. Se empieza por establecer el nombre de la función, en este caso **hidróxido**; a continuación, la preposición **de**, seguida del nombre del metal con su número de oxidación entre paréntesis y en números romanos. Observamos y analizamos los ejemplos:

1. Nombrar la siguiente fórmula en la nomenclatura Stock.
$Sn(OH)_4$
N.S. **Hidróxido de** estaño **(IV)**

2. Nombrar el producto de la reacción, en la nomenclatura Stock
$Al_2O_3 + 3H_2O \quad 2Al(OH)_3$
N.S. **Hidróxido de** aluminio **(III)**

La nomenclatura IUPAC

Es conocida también como funcional. Se nombran los compuestos utilizando prefijos numerales que nos permitan identificar las cantidades de átomos de los iones que se combinaron, estos prefijos son, por ejemplo:
Nombrar la fórmula en la nomenclatura IUPAC

$Sm(OH)_2$ N.I. **Di**hidróxido de samario

Nombrar en la nomenclatura IUPAC el producto de la reacción:

$K_2O + H_2O \longrightarrow K\ OH$ N.I. **Mono**hidróxido de potasio

A partir de los ejemplos mostrados, completamos la siguiente tabla:

Fórmula	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura Stock	Nomenclatura IUPAC
	Hidróxido tálico		
$Cu(OH)_2$		Hidróxido de cobre (II)	
			Dihidróxido de polonio
$Mn(OH)_2$			
$Sm_2O_3 + H_2O \longrightarrow Sm(OH)_3$			
		Hidróxido de indio (III)	

2. La función de los ácidos oxácidos

2.1. Introducción

Los ácidos oxácidos, son compuestos ternarios que en su estructura presentan hidrógeno, oxígeno y a un no metal.

Se forman por la reacción de un anhídrido (óxido no metálico), que se combina con el agua, formando los ácidos oxácidos.

2.2. Las características generales de los ácidos

Las más importantes son:
- Presentan un sabor agrio.
- Son corrosivos.

Glosario

Corrosivo: que destruye progresivamente de afuera hacia adentro.
Cáustico: que destruye y quema

Investiga

¿Qué compuestos químicos que son hidróxidos se usan cotidianamente en la medicina para mejorar la salud?

Noticiencia

El hidróxido de aluminio es utilizado en la industria farmacéutica como antiácido

Desafío

Te desafío a que resuelvas los ejercicios que están en el código QR estos corresponden a la olimpiada científica referentes al contenido desarrollado

Investiga

Investiga

LIVEWORKSHEETS