

HIDRÓXIDOS

Combinaciones ternarias de un metal con el grupo hidróxido (OH)¹. Aunque sean compuestos ternarios, su formulación y nomenclatura son idénticas a las de los compuestos binarios, ya que el grupo (OH) actúa como un único elemento con valencia 1.

Formulación	Me(OH)_n	n es la valencia del metal $\text{Me}^{(1)}$		
Nomenclatura tradicional	<i>Hidróxidoico</i>	Si el metal actúa con valencia única	Be(OH)_2 Sn(OH)_2 Sn(OH)_4	<i>Hidróxido berílico Hidróxido estannoso Hidróxido estánnico</i>
	<i>Hidróxido ...oso (menor)</i>	Si el metal actúa con dos valencias		
	<i>Hidróxido ...ico (mayor)</i>			
Nomenclatura Stock	<i>Hidróxido de Me</i> (valencia de Me entre paréntesis, en números romanos)		Be(OH)_2 Sn(OH)_2 Sn(OH)_4	<i>Hidróxido de berilio Hidróxido de estaño (II) Hidróxido de estaño (IV)</i>
Nomenclatura sistemática	Se anteponen prefijos numéricos a la palabra hidróxido en función del subíndice que lleve.		Be(OH)_2 Sn(OH)_2 Sn(OH)_4	<i>Dihidróxido de berilio Dihidróxido de estaño Tetrahidróxido de estaño</i>

⁽¹⁾ Cuando n es 1 el paréntesis no se pone.

Evaluemos los aprendizajes

Fórmula	Tradicional	Stock	Estequiométrico
NaOH			
Ca(OH) ₂			
Cu(OH) ₂			
Co(OH) ₂			
Pb(OH) ₄			
Fr OH			
Be(OH) ₂			
AgOH			
Zn(OH) ₂			
	Hidróxido cádmico		

	Hidróxido ferroso		
	Hidróxido mercúrico		
	Hidróxido cuproso		
		Hidróxido de oro (I)	
		Hidróxido de bario	
		Hidróxido de aluminio	
		Hidróxido de níquel (III)	
			Dihidróxido de platino
			Trihidróxido de cobalto
			Tetrahidróxido de estaño
			Hidróxido de potasio