



# HIDROXÍDOS

PROF. LIZETH DANITZA QUISPE VELASCO



ESCRIBE LA FÓRMULA DE LOS SIGUIENTES COMPUESTOS:

Hidróxido de cesio


Hidróxido cúprico


Trihidróxido de aluminio

Hidróxido ferroso

Hidróxido de níquel (III)

Dihidróxido de zinc

ESCRIBE EL NOMBRE DE LOS SIGUIENTES COMPUESTOS:

CuOH

N.T.

Ni(OH)<sub>3</sub>

N.S.

Cd(OH)<sub>2</sub>

N.S.

Be(OH)<sub>2</sub>

N.I.

Mg(OH)<sub>2</sub>

N.I.

RbOH

N.T.

COMPLETA E IGUALA LAS SIGUIENTES ECUACIONES QUÍMICAS:



N.T.



N.T.



Óxido de bismuto

Agua

Hidróxido de bismuto

Óxido de plata	Agua	Hidróxido de plata
+	→	

COLOREA DE ROJO EL ROMBO DE LA RESPUESTA CORRECTA:

Fórmula del Hidróxido de sodio (I)	Nombre correcto de $\text{Hg}(\text{OH})_2$
<input type="checkbox"/> $\text{So}(\text{OH})$ <input type="checkbox"/> $\text{Na}(\text{OH})$ <input type="checkbox"/> $\text{Sd}(\text{OH})$ <input type="checkbox"/> $\text{Na}(\text{OH})_2$	<input type="checkbox"/> Hidróxido mercúrico <input checked="" type="checkbox"/> Hidróxido de mercurio (II) <input type="checkbox"/> Dihidróxido de mercurio <input type="checkbox"/> Todos los anteriores
Nombre correcto de $\text{Cu}(\text{OH})_2$	Fórmula del Hidróxido platinoso
<input type="checkbox"/> Hidróxido cuproso <input type="checkbox"/> Hidróxido de cobre <input type="checkbox"/> Hidróxido cúprico <input type="checkbox"/> Hidróxido de cobre (I)	<input type="checkbox"/> $\text{Pt}(\text{OH})$ <input type="checkbox"/> $\text{Pt}(\text{OH})_2$ <input type="checkbox"/> $\text{Pl}(\text{OH})_2$ <input type="checkbox"/> $\text{Pl}(\text{OH})_1$
Fórmula del Hidróxido cobálico	Nombre correcto de $\text{Al}(\text{OH})_3$
<input type="checkbox"/> $\text{Co}_2(\text{OH})_3$ <input type="checkbox"/> $\text{Co}(\text{OH})_2$ <input type="checkbox"/> $\text{Co}(\text{OH})_3$ <input type="checkbox"/> $\text{Co}_2(\text{OH})$	<input type="checkbox"/> Hidróxido de aluminio (II) <input type="checkbox"/> Trihidróxido de dialuminio <input type="checkbox"/> Hidróxido de trialuminio <input type="checkbox"/> Hidróxido aluminico
Fórmula del Hidróxido de plomo (II)	Nombre correcto de $\text{AgOH}$
<input type="checkbox"/> $\text{Pl}(\text{OH})_2$ <input type="checkbox"/> $\text{Pb}(\text{OH})_2$ <input type="checkbox"/> $\text{Pb}_2(\text{OH})$ <input type="checkbox"/> $\text{Pl}_2(\text{OH})$	<input type="checkbox"/> Hidróxido de plata <input type="checkbox"/> Hidróxido de plata (II) <input type="checkbox"/> Hidróxido de agua <input type="checkbox"/> Ninguno de los anteriores
Fórmula del Hidróxido cromoso	
<input type="checkbox"/> $\text{Cr}(\text{OH})_2$ <input type="checkbox"/> $\text{Cl}(\text{OH})_3$ <input type="checkbox"/> $\text{Cr}(\text{OH})_3$ <input type="checkbox"/> $\text{Cr}_2(\text{OH})_2$	