



HIDROXIDOS

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)₃

N.S.

Cd(OH)₂

N.S.

Be(OH)₂

N.I.

Mg(OH)₂

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:

<p>Fórmula del Hidróxido de sodio (I)</p> <p>◇ So(OH)</p> <p>◇ Na(OH)</p> <p>◇ Sd(OH)</p> <p>◇ Na(OH)₂</p>	<p>Nombre correcto de Hg(OH)₂</p> <p>◇ Hidróxido mercúrico</p> <p>◇ Hidróxido de mercurio (II)</p> <p>◇ Dihidróxido de mercurio</p> <p>◇ Todos los anteriores</p>
<p>Nombre correcto de Cu(OH)₂</p> <p>◇ Hidróxido cuproso</p> <p>◇ Hidróxido de cobre</p> <p>◇ Hidróxido cúprico</p> <p>◇ Hidróxido de cobre (I)</p>	<p>Fórmula del Hidróxido platinoso</p> <p>◇ Pt(OH)</p> <p>◇ Pt(OH)₂</p> <p>◇ Pt(OH)₂</p> <p>◇ Pt(OH)₁</p>
<p>Fórmula del Hidróxido cobaltico</p> <p>◇ Co₂(OH)₃</p> <p>◇ Co(OH)₂</p> <p>◇ Co(OH)₃</p> <p>◇ Co₂(OH)</p>	<p>Nombre correcto de Al(OH)₃</p> <p>◇ Hidróxido de aluminio (II)</p> <p>◇ Trihidróxido de dialuminio</p> <p>◇ Hidróxido de trialuminio</p> <p>◇ Hidróxido aluminico</p>
<p>Fórmula del Hidróxido de plomo (II)</p> <p>◇ Pt(OH)₂</p> <p>◇ Pb(OH)₂</p> <p>◇ Pb₂(OH)</p> <p>◇ Pt₂(OH)</p>	<p>Nombre correcto de AgOH</p> <p>◇ Hidróxido de plata</p> <p>◇ Hidróxido de plata (II)</p> <p>◇ Hidróxido de agua</p> <p>◇ Ninguno de los anteriores</p>
<p>Fórmula del Hidróxido cromoso</p> <p>◇ Cr(OH)₂</p> <p>◇ Cl(OH)₃</p> <p>◇ Cr(OH)₃</p> <p>◇ Cr₂(OH)₂</p>	