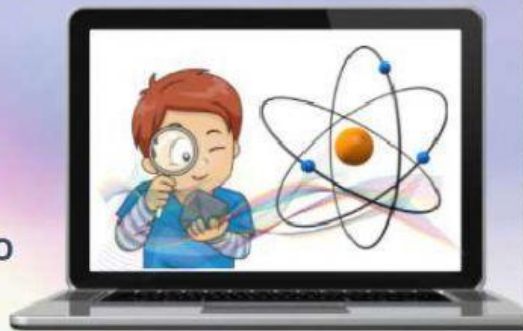




SALES NEUTRAS

PROF. LIZETH DANITZA QUISPE VELASCO



ESCRIBE LA FÓRMULA DE LOS SIGUIENTES COMPUESTOS:

Cloruro de sodio

Seleniuro mercurioso

Hiposelenito de cuprico

Perbromato cúprico

Carburo estañoso

Teluroplumbico

ESCRIBE EL NOMBRE DE LOS SIGUIENTES COMPUESTOS:

$\text{Ni}_2(\text{SO}_4)_3$

ZnF_2

PbSe_2

Rb_2CO_3

$\text{Ag}_4\text{P}_2\text{O}_7$

CoI_2

COMPLETA E IGUALA LAS SIGUIENTES ECUACIONES QUÍMICAS:

+		→		+	
Ácido selenhídrico	Hierro ⁺³	Seleniuro férrico	Hidrógeno		

+		→		+	
Amina o amoníaco	Óxido de sodio	Nitruro de sodio	Agua		

+		→		+	
Ácido nitroso	Oro ⁺³	Nitrito áurico	Hidrógeno		

+		→	+
Ácido pirofosfórico	Óxido plúmbico	Pirofosfato plúmbico	Agua

SELECCIONA LA RESPUESTA CORRECTA:

<p>Fórmula del Nitrato áurico</p> <p>◇ $\text{Au}(\text{NO}_3)_3$</p> <p>◇ $\text{Au}(\text{NO}_2)_3$</p> <p>◇ $\text{Au}(\text{NiO}_3)_3$</p> <p>◇ $\text{Au}(\text{NO}_3)_2$</p>	<p>Nombre correcto de $\text{Sn}(\text{IO}_2)_2$</p> <p>◇ Yodito estañico</p> <p>◇ Peryodito estañoso</p> <p>◇ Yodato estañico</p> <p>◇ Yodito estañoso</p>
<p>Nombre correcto de AuBr_3</p> <p>◇ Bromuro áurico</p> <p>◇ Bromito áurico</p> <p>◇ Bromato áuroso</p> <p>◇ Bromuro auroso</p>	<p>Fórmula del Sulfuro cobaltoso</p> <p>◇ Co_3S</p> <p>◇ CoS_3</p> <p>◇ CoS</p> <p>◇ CoS_2</p>
<p>Fórmula del Yoduro ferrico</p> <p>◇ FeI</p> <p>◇ FeI_2</p> <p>◇ FeI_3</p> <p>◇ Fe_3I</p>	<p>Nombre correcto de CuCl</p> <p>◇ Cloruro cuproso</p> <p>◇ Clorito cuproso</p> <p>◇ Clorato cuproso</p> <p>◇ Cloruro cuprico</p>
<p>Fórmula del Permanganato níqueloso</p> <p>◇ NiMn_3</p> <p>◇ $\text{Ni}(\text{MnO}_3)_3$</p> <p>◇ $\text{Ni}(\text{MnO}_4)_2$</p> <p>◇ $\text{Ni}(\text{MnO}_4)$</p>	<p>Nombre correcto de $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$</p> <p>◇ Nitrito de magnesio</p> <p>◇ Nitrato de manganesio</p> <p>◇ Nitrato de magnesio</p> <p>◇ Nitrato de manganeso</p>
<p>Fórmula del Bromuro manganoso</p> <p>◇ MnBrO</p> <p>◇ Mn_2Br</p> <p>◇ MnBr_2</p> <p>◇ MnBrO_2</p>	

