FÍSICA Y QUÍMICA 4° ESO
FORMULACIÓN INORGÁNICA

SALES BINARIAS E HIDRÓXIDOS

Cualquier error de concepto supondrá no valorar el apartado, así como el errar en el nombre o símbolo de un elemento. Cuidado con las faltas ortográficas y los números se indicarán seguidos del elemento, ejemplo: BeCl2. Todos los nombres se indicarán en minúsculas y soló se usarán números romanos o nombre propio, por ejemplo: trihidróxido de oro, bromuro de hierro (III).

1. Nombra:

Fórmula	Prefijos	Estados de oxidación o nombre
$CuCl$		
$NaBr$		
FeI_3		
Ni_2S_3		
K_2Se		
FeN		
$MgBr_2$		
Hg_3P_2		
Li_3As		
Pb_2C		
$Al(OH)_3$		
$Pt(OH)_4$		
KOH		
$Si(OH)_4$		
$AgOH$		
$Ni(OH)_3$		
$NaOH$		
KOH		

FÍSICA Y QUÍMICA 4° ESO
FORMULACIÓN INORGÁNICA

$Ca(OH)_2$		
$Co(OH)_2$		

2. Formula:

Fórmula	Prefijos	Estados de oxidación o nombre
	Yoduro de calcio	
	Sulfuro de disodio	
	Tricloruro de aluminio	
	Dinitruro de trimagnesio	
	Seleniuro de cadmio	
	Hidróxido de oro	
	Trihidróxido de hierro	
	Hidróxido de cesio	
	Dihidróxido de cobalto	
	Tetrahidróxido de plomo	
		Sulfuro de oro (III)
		Cloruro de litio
		Seleniuro de mercurio (I)
		Arseniuro de níquel (III)
		Fosfuro de plata
		Hidróxido de zinc
		Hidróxido de mercurio (I)
		Hidróxido de estroncio
		Hidróxido de manganeso (II)
		Hidróxido de aluminio