



Realiza las siguientes actividades en hojas cuadrículadas de examen. Se recomienda ver tutorial en YouTube.

La presentación del trabajo completo es requisito para la sustentación.

1. Completa el cuadro con los nombres o formulas según corresponda.

COLECCIÓN 1			
Fórmula	Nombre	Nombre	Fórmula
$\text{CrI}_3$		Óxido de rubidio	
$\text{Ca(OH)}_2$		Cloruro de oro(III)	
$\text{NaHSO}_4$		Nitrito de plata	
$\text{MgO}$		Ozono	
$\text{ClO}_2^-$		Trihidrogeno(tetraoxidofosfato)	
$\text{HIO}_3$		Trioxidocarbonato(2-) de manganeso(2+)	
$\text{Cu}_2\text{O}$		Ácido sulfhídrico	
$\text{Cd(ClO}_4)_2$		Fosfano	
$\text{NI}_3$		Clorato de calcio	
$\text{H}_2\text{SO}_4$		Hidruro de litio	
$\text{SO}_3$		Tetraoxidoclorato de sodio	
$\text{H}_2\text{O}$		Dióxido de carbono	
$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$		Amoniac (o azano)	
$\text{HBr}$		Sulfato de potasio	
$\text{CO}$		Selenuro de dihidrógeno	
$\text{ZnS}$		Óxido de hierro(2+)	
$\text{Ca}_3\text{N}_2$		Tricloruro de boro	
$\text{Hg(NO}_3)_2$		Ácido nítrico	
$\text{PtF}_2$		Hidróxido de bario	
$\text{OCl}_2$		Fluoruro de hierro(3+)	
$\text{SnO}_2$		Hidrogenocarbonato de sodio	
$\text{Cr(OH)}_2$		Peróxido de hidrógeno	

2. Elabora un cuadro comparativo de los compuestos inorgánicos y sus características. Hidruros, óxidos, hidróxidos, ácidos hidrácidos, ácidos oxácidos y sales.