



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
CrI_3		Óxido de rubidio	
Ca(OH)_2		Cloruro de oro(III)	
NaHSO_4		Nitrito de plata	
MgO		Ozono	
ClO_2^-		Trihidrogeno(tetraoxidofosfato)	
HIO_3		Trioxidocarbonato(2-) de manganeso(2+)	
Cu_2O		Ácido sulfhídrico	
$\text{Cd(ClO}_4)_2$		Fosfano	
NI_3		Clorato de calcio	
H_2SO_4		Hidruro de litio	
SO_3		Tetraoxidoclorato de sodio	
H_2O		Dióxido de carbono	
$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$		Amoniac (o azano)	
HBr		Sulfato de potasio	
CO		Selenuro de dihidrógeno	
ZnS		Óxido de hierro(2+)	
Ca_3N_2		Tricloruro de boro	
$\text{Hg(NO}_3)_2$		Ácido nítrico	
PtF_2		Hidróxido de bario	
OCl_2		Fluoruro de hierro(3+)	
SnO_2		Hidrogenocarbonato de sodio	
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.