

EJERCICIOS COMPLEMENTARIOS

1- Indique el nombre de los siguientes compuestos y clasifíquelo como óxido ácido o básico, hidróxido, hidrácido, sal, ácido, base o hidróxido:

Nombre	Fórmula química	Tipo de compuesto
nitrito de sodio		
Sulfuro de calcio		
ácido hipocloroso		
óxido de cobre (II)		
ácido yódico		
monóxido de carbono		
sulfato de amonio		
pentóxido de dinitrógeno		
amoníaco		
Peróxido de hidrógeno		
Clorato de calcio		
	NH ₄ OH	
	HClO ₄	
	ZnCO ₃	
	CaCO ₃	
	H ₂ SO ₄	
	NaClO	
	Mg(OH) ₂	
	Fe ₂ O ₃	
	Cu(HPO ₄)	
	Al(OH) ₃	
	K ₃ (PO ₄)	
	Ag ₂ (CrO ₄)	
	CdS	

2- Indique si el nombre de los siguientes compuestos corresponde a la fórmula o no marcando V (Verdadero) o Falso (Falso).

Nombre	Fórmula química	Verdadero (V)/Falso (F)
Permanganato de potasio	KMnO_4	
Sulfato de sodio	Na_2SO_3	
Sulfito de potasio	K_2SO_4	
Fosfato de calcio	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	
Ácido sulfúrico	H_2SO_3	
Dióxido de carbono	CO_2	
Clorito de plata	AgCl	
Ácido sulfhídrico	$\text{H}_2\text{S}_{(\text{g})}$	
Sulfuro de hidrógeno	$\text{H}_2\text{S}(\text{ac})$	
Sulfito de magnesio	MgSO_3	
Hipoclorito de sodio	NaClO	
Bicarbonato de sodio	NaHCO_3	
HClO_4	Ácido clórico	
ZnCO_3	Carbonato de estaño	
CaCO_3	Carbonato de calcio	
H_2SO_4	Ácido sulfuroso	
NaClO	Hipoclorito de sodio	
$\text{Ca}(\text{OH})_2$	Óxido de calcio	
Fe_2O_3	Óxido ferroso	
$\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$	Fosfato ácido de aluminio	
$\text{Zn}(\text{OH})_3$	Hidróxido de zinc	
HNO_2	Ácido nítrico	
$\text{Ag}_2 (\text{Cr}_2\text{O}_7)$	Dicromato de plata	
$(\text{NH}_4)_2\text{S}$	Sulfuro de amonio	