

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	NaNO_2	Sal
Sulfuro de calcio	CaS	Sal
ácido hipocloroso	HClO	Oxoácido
óxido de cobre (II)	CuO	Óxido metálico o básico
ácido yódico	HIO_3	Oxoácido
monóxido de carbono	CO	Óxido ácido
sulfato de amonio	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	Sal
pentóxido de dinitrógeno	N_2O_5	Óxido ácido
amoníaco	NH_3	Hidruro no metálico
Peróxido de hidrógeno	H_2O_2	Peróxido
Clorato de calcio	$\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$	Sal
Hidróxido de amonio	NH_4OH	Hidróxido
Ácido perclórico	HClO_4	Oxoácido
Carbonato de zinc	ZnCO_3	Sal
Carbonato de calcio	CaCO_3	Sal
Ácido sulfúrico	H_2SO_4	Oxoácido
Hipoclorito de sodio	NaClO	Sal
Hidróxido de magnesio	$\text{Mg}(\text{OH})_2$	Hidróxido
Óxido férrico	Fe_2O_3	Óxido básico
Fosfato ácido de cobre II /cúprico	$\text{Cu}(\text{HPO}_4)$	Sal ácida
Hidróxido de aluminio	$\text{Al}(\text{OH})_3$	Hidróxido
Fosfato de potasio	$\text{K}_3(\text{PO}_4)$	Sal
Cromato de plata	$\text{Ag}_2(\text{CrO}_4)$	Sal
Sulfuro de cadmio	CdS	Sal

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