

EJERCICIOS DE FORMULACIÓN

A continuación se presentan una serie de compuestos inorgánicos, formulados por todas las formulaciones posibles. Puede servir a la vez de ejemplos y de ejercicios. Para utilizarlo como ejercicio, primero tapa los nombres, y a partir de las fórmulas nombrar por todas las formulaciones posibles. Luego con cada uno de los nombres, obtén la fórmula correspondiente.

	Sistemática	Stock	Tradicional
Na ₂ O	Óxido de sodio	Óxido de sodio	Óxido sódico
Fe ₂ O ₃	Trióxido de hierro	Óxido de hierro (III)	Óxido férrico
FeO	Óxido de hierro	Óxido de hierro (II)	Óxido ferroso
CaO	Óxido de calcio	Óxido de calcio	Óxido cálcico
CO ₂	Dióxido de carbono	Óxido de carbono (IV)	Anhídrido carbónico
Cl ₂ O ₇	Heptaóxido de cloro	Óxido de cloro (VII)	Anhídrido perclórico
SO ₃	Trióxido de azufre	Óxido de azufre (VI)	Anhídrido sulfúrico
CaH ₂	Dihidruro de calcio	Hidruro de calcio	Hidruro cálcico
SnH ₂	Dihidruro de estaño	Hidruro de estaño (II)	Hidruro estannoso
SnH ₄	Tetrahidruro de estaño	Hidruro de estaño (IV)	Hidruro estánnico
CuH	Hidruro de cobre	Hidruro de cobre (I)	Hidruro cuproso
NaH	Hidruro de sodio	Hidruro de sodio	Hidruro sódico
HF	Fluoruro de hidrógeno	Fluoruro de hidrógeno	Ácido fluorhídrico
HCl	Cloruro de hidrógeno	Cloruro de hidrógeno	Ácido clorhídrico
HBr	Bromuro de hidrógeno	Bromuro de hidrógeno	Ácido bromhídrico
HI	Yoduro de hidrógeno	Yoduro de hidrógeno	Ácido yodhídrico
H ₂ S	Sulfuro de hidrógeno	Sulfuro de hidrógeno	Ácido sulfhídrico
H ₂ Se	Seleniuro de hidrógeno	Seleniuro de hidrógeno	Ácido selenhídrico
H ₂ Te	Teluro de hidrógeno	Teluro de hidrógeno	Ácido telurhídrico
BeF ₂	Difluoruro de berilio	Fluoruro de berilio	Fluoruro berílico
AlBr ₃	Tribromuro de aluminio	Bromuro de aluminio	Bromuro aluminico
NaCl	Cloruro de sodio	Cloruro de sodio	Cloruro sódico
FeI ₃	Triyoduro de hierro	Yoduro de hierro (III)	Yoduro férrico
FeS	Sulfuro de hierro	Sulfuro de hierro (II)	Sulfuro ferroso
Co ₂ Se ₃	Triseleniuro de cobalto	Seleniuro de cobalto (III)	Seleniuro cobáltico
CuOH	Hidróxido de cobre	Hidróxido de cobre (I)	Hidróxido de cuproso
Cu(OH) ₂	Dihidróxido de cobre	Hidróxido de cobre (II)	Hidróxido de cúprico
NaOH	Hidróxido de sodio	Hidróxido de sodio	Hidróxido sódico
Sn(OH) ₄	Tetrahidróxido de estaño	Hidróxido de estaño (IV)	Hidróxido estánnico
Fe(OH) ₃	Trihidróxido de hierro	Hidróxido de hierro (III)	Hidróxido férrico
H ₂ SO ₃	Trioxo sulfato (IV) de hidrógeno	Ácido trioxo sulfúrico (IV)	Ácido sulfuroso
H ₂ SO ₄	Tetraoxo sulfato (VI) de hidrógeno	Ácido tetraoxo sulfúrico (VI)	Ácido sulfúrico
HClO	Monoxo clorato (I) de hidrógeno	Ácido monoxo clórico (I)	Ácido hipocloroso
HClO ₂	Dioxo clorato (III) de hidrógeno	Ácido dioxo clórico (III)	Ácido cloroso
HClO ₃	Trioxo clorato (V) de hidrógeno	Ácido trioxo clórico (V)	Ácido clórico
HClO ₄	Tetraoxo clorato (VII) de hidrógeno	Ácido tetraoxo clórico (VII)	Ácido perclórico
HNO ₂	Dioxo nitrato (III) de hidrógeno	Ácido dioxo nítrico (III)	Ácido nitroso
HNO ₃	Trioxo nitrato (V) de hidrógeno	Ácido trioxo nítrico (V)	Ácido nítrico
HPO ₂	Dioxo fosfato (III) de hidrógeno	Ácido dioxo fosfórico (III)	Ácido fosforoso
HPO ₃	Trioxo fosfato (V) de hidrógeno	Ácido trioxo fosfórico (V)	Ácido fosfórico

HMnO_4	Tetraoxo manganato (VII) de hidrógeno	Ácido tetraoxo mangánico (VII)	Ácido permangánico
H_2CO_3	Trioxo carbonato (IV) de dihidrógeno	Ácido trioxo carbónico (IV)	Ácido carbónico
CaCO_3	Trioxo carbonato (IV) de calcio	Carbonato de calcio	Carbonato cálcico
K_2SO_3	Trioxo sulfato (IV) de potasio	Sulfito de potasio	Sulfito potásico
$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$	Bis (trioxo nitrato (V)) de cobre (II)	Nitrato de cobre (II)	Nitrato cúprico
Na_2SO_3	Trioxo sulfato (IV) de sodio	Sulfato de sodio	Sulfito sódico
$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	Tris (tetraoxo sulfato (VI)) de hierro (III)	Sulfato de hierro (III)	Sulfato férrico
NaHCO_3	Hidrógeno trioxo carbonato (IV) de sodio	Hidrógeno carbonato de sodio	Bicarbonato sódico

Qca inorgánica (ejemplos) - Colegio Mariano