

FORMULACIÓN INORGÁNICA

COMPUESTOS BINARIOS <ul style="list-style-type: none"> Formados por dos elementos Se escriben los dos elementos, 1º el metal y 2º el no metal, y se intercambian las valencias. 	Tienen O₂	ÓXIDOS Metal + Oxígeno Ej.: Li ₂ O → Óxido de Litio	
		ANHÍDRIDOS No metal + Oxígeno Ej.: Cl ₂ O → Anhídrido hipocloroso	
		PERÓXIDOS Metal + Dos Oxígenos Ej.: Na ₂ O ₂ → Peróxido de Sodio	
	No tienen O₂ -Uros <ul style="list-style-type: none"> Se nombran con el no metal terminado en -uro, seguido del nombre del metal. Se utilizan las valencias iónicas. 	Tienen H	HIDRUROS Metal + Hidrógeno (No metal) Ej.: Ca H ₂ → Hidruro Cálcico
			ÁCIDOS HIDRÁCIDOS Hidrógeno (Metal) + No metal (Halógeno o anfígeno) Ej.: H Cl → Ácido Clorhídico Ácido + No metal terminado en -hídrico
		No Tienen H	HIDRUROS VOLÁTILES Hidrógeno (Metal) + Nometal (No halógeno ni anfígeno) Tienen nombres especiales H ₄ C → Metano
SALES HIDRÁCIDAS Metal + No metal (Halógeno o anfígeno) Fe Cl ₃ → Cloruro Férrico			
SALES VOLÁTILES No metal + No metal (Halógeno o anfígeno) C S ₂ → Sulfuro de carbono			
COMPUESTOS TERNARIOS <ul style="list-style-type: none"> Formados por tres elementos 	HIDRÓXIDOS O BASES Metal + OH Fe (OH) ₃ → Hidróxido férrico		
	ÁCIDOS OXÁCIDOS U OXOÁCIDOS No metal + Hidrógeno + Oxígeno A efectos de formulación: Anhídrido + Agua Ácido hipocloroso → Cl ₂ O + H ₂ O = H ₂ Cl ₂ O ₂ = H Cl O Anhídrido hipocloroso + Agua = Ácido hipocloroso		
	SALES NEUTRAS O SALES OXÁCIDAS U OXISALES Metal + No metal + Oxígeno Son derivados de la sustitución total de los átomos de hidrógeno de los ácidos, por átomos con carácter metálico.		
COMPUESTOS CUATERNARIOS <ul style="list-style-type: none"> Formados por cuatro elementos 	SALES ÁCIDAS <ul style="list-style-type: none"> Son derivados de la sustitución parcial de los átomos de hidrógeno de los ácidos por átomos o grupos de átomos con carácter metálico. 		