

COMPUESTOS INORGÁNICOS

Binarios

Compuestos binarios
 Óxidos
 Peróxidos y superóxidos
 Hidruros
 Sales binarias

Ternarios

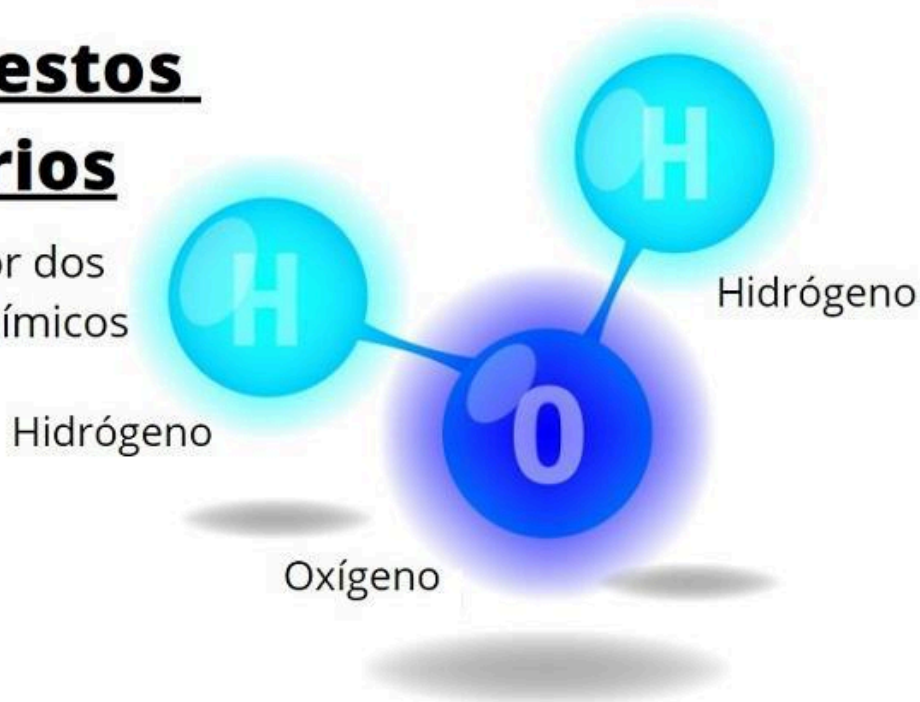
Hidróxidos
 Oxácidos
 Oxisales

Cuaternarios

Sales ácidas
 Sales básicas

Compuestos binarios

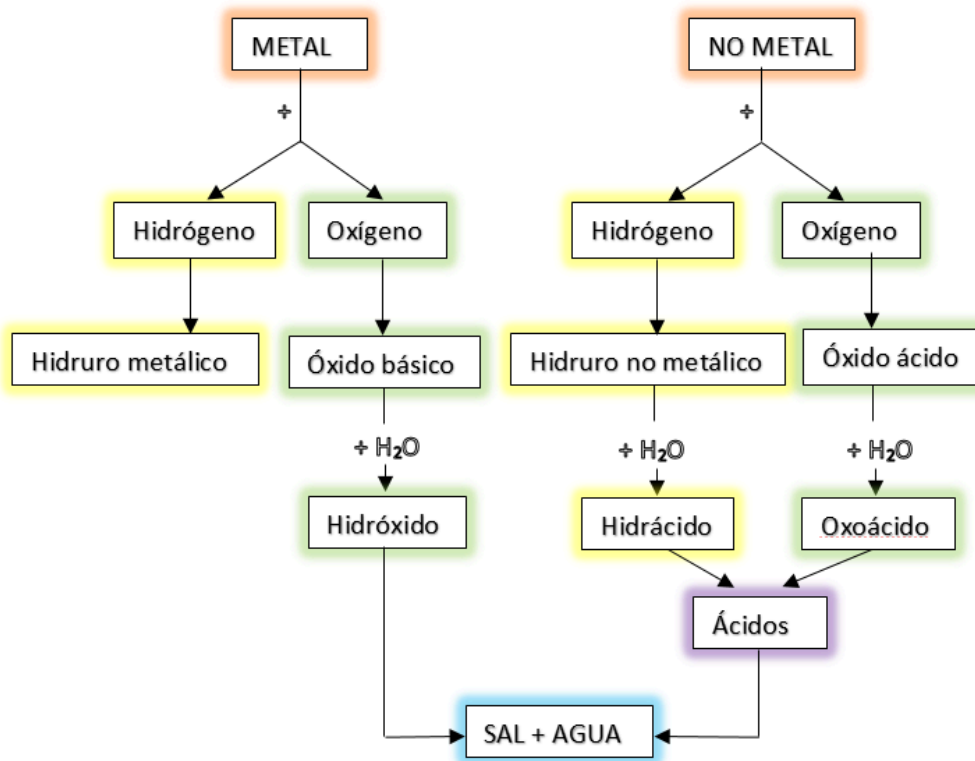
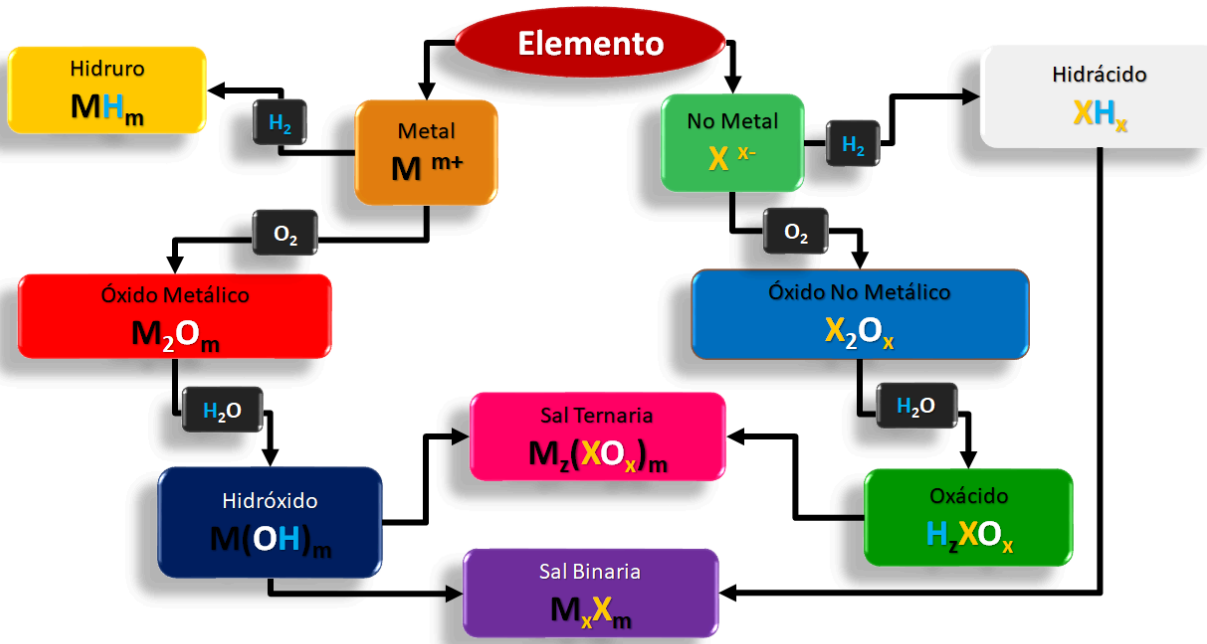
Formados por dos
elementos químicos

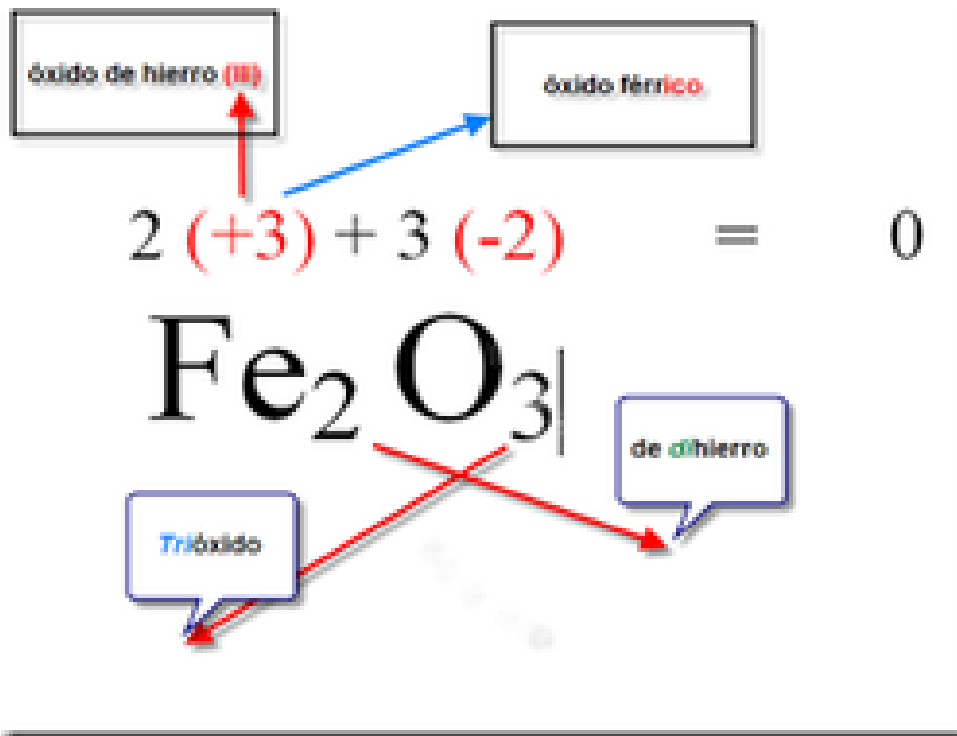


lifeder.com

Ejemplo: El agua (H_2O)

REGLA	EJEMPLOS
1. Se usan los símbolos de los elementos tal como están en la Tabla Periódica.	Ag, H, K, Mn, Cl
2. Se escriben primero los elementos (o iones) con el número de oxidación (o carga) positiva y luego los negativos.	NaCl, H ₂ O, NH ₄ NO ₃ , K ₃ PO ₄
3. El número de veces que se presente cualquier especie (elementos o iones), se indica con <u>números enteros</u> como <u>subíndices</u> .	As ₂ O ₅ , CO ₂ , HNO ₃
4. Cuando un <u>ion compuesto</u> esté presente en la fórmula <u>más</u> de una vez, se pone entre paréntesis.	Ca(OH) ₂ , Al(NO ₃) ₃ , Mn ₂ (SO ₄) ₇
5. Cuando la relación en que están presentes es de 1:1, 2:2, 3:3, etc., estos números no se indican. (Excepto en la mayoría de compuestos de Mercurio 1+).	AgBr, BaSO ₄ , AlPO ₄ Hg ₂ Cl ₂ , Hg ₂ (BrO ₃) ₂ ; pero Hg ₂ CO ₃ , Hg ₂ O, Hg ₂ S
6. En la mayoría de las fórmulas inorgánicas, los subíndices deben indicar la mínima relación entre los elementos que forman el compuesto.	CO ₂ y no C ₂ O ₄
7. El agua y el amoníaco no siguen ninguna regla. Conservan sus nombres antiguos.	H ₂ O agua NH ₃ amoníaco





Cl_2O se nombra **monóxido de dicloro**

Cl_2O_3 se nombra **trióxido de dicloro**

Cl_2O_5 se nombra **pentóxido de dicloro**

Cl_2O_7 se nombra **heptaóxido de dicloro**

Prefijo	Número	Ejemplo
mono-	1	Monóxido de azufre (SO)
di-	2	Dihidruro de carbono (CH ₂)
tri-	3	Trióxido de dinitrógeno (N ₂ O ₃)
tetra-	4	Tetracloruro de silicio (SiCl ₄)
penta-	5	Pentóxido de dinitrógeno (N ₂ O ₅)
hexa-	6	Hexafluoruro de azufre (SF ₆)