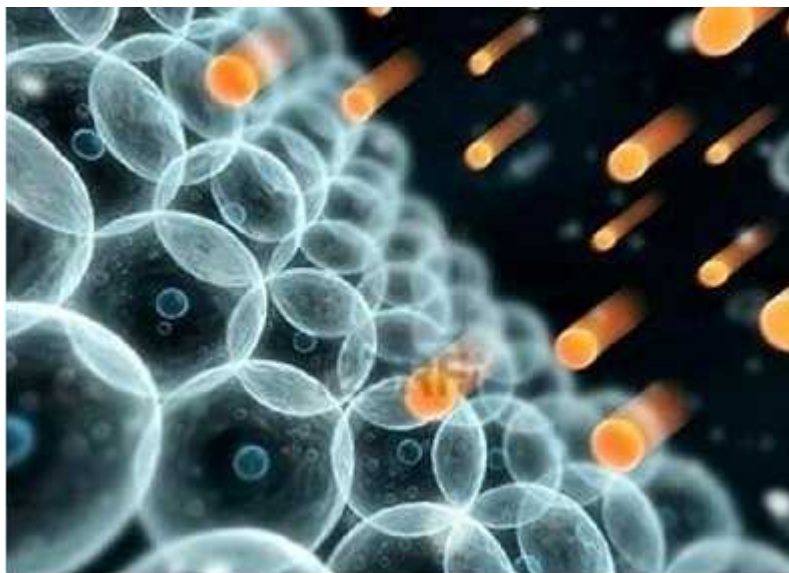


Radicales Químicos

En química, un **radical** es una especie química (orgánica o inorgánica) con gran poder reactivo.

Los radicales poseen una composición y estructura características



comunicacionesvozip.com



Radicales químicos inorgánicos...

Los radicales inorgánicos son grupos de átomos que permanecen unidos y que tienen, en conjunto, una carga eléctrica determinada. Por lo tanto, los radicales son iones poliatómicos; son iones porque tienen carga, y son poliatómicos porque están formados por varios átomos.

CO_3^- Carbonato	IO_2^- Yodito
MnO_4^- Permanganato	ClO_3^- Clorato
ClO^- Hipoclorito	BrO_3^- Bromato
BrO^- Hipobromito	IO_3^- Yodato
IO^- Hipoyodito	ClO_4^- Perclorato
ClO_2^- Clorito	BrO_4^- Perbromato
BrO_2^- Bromito	IO_4^- Peryodato

F^- Fluoruro	NO_3^- Nitrato
Cl^- Cloruro	NO_2^- Nitrito
Br^- Bromuro	AsO_4^{3-} Arseniato
I^- Yoduro	AsO_3^{3-} Arsenito
S^{2-} Sulfuro	PO_4^{3-} Fosfato
CN^- Cianuro	PO_3^{3-} Fosfito
SO_4^{2-} Sulfato	CrO_4^{2-} Cromato
SO_3^{2-} Sulfito	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ Dicromato

Los radicales se unen comúnmente con iones metálicos para formar compuestos. Por ejemplo, cuando se une el ion K^+ con el radical NO_3^- se forma el compuesto KNO_3 (neutro, sin carga).

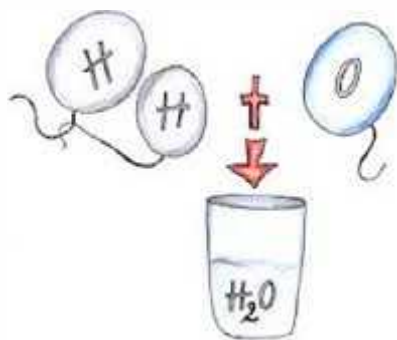


Radicales químicos orgánicos...

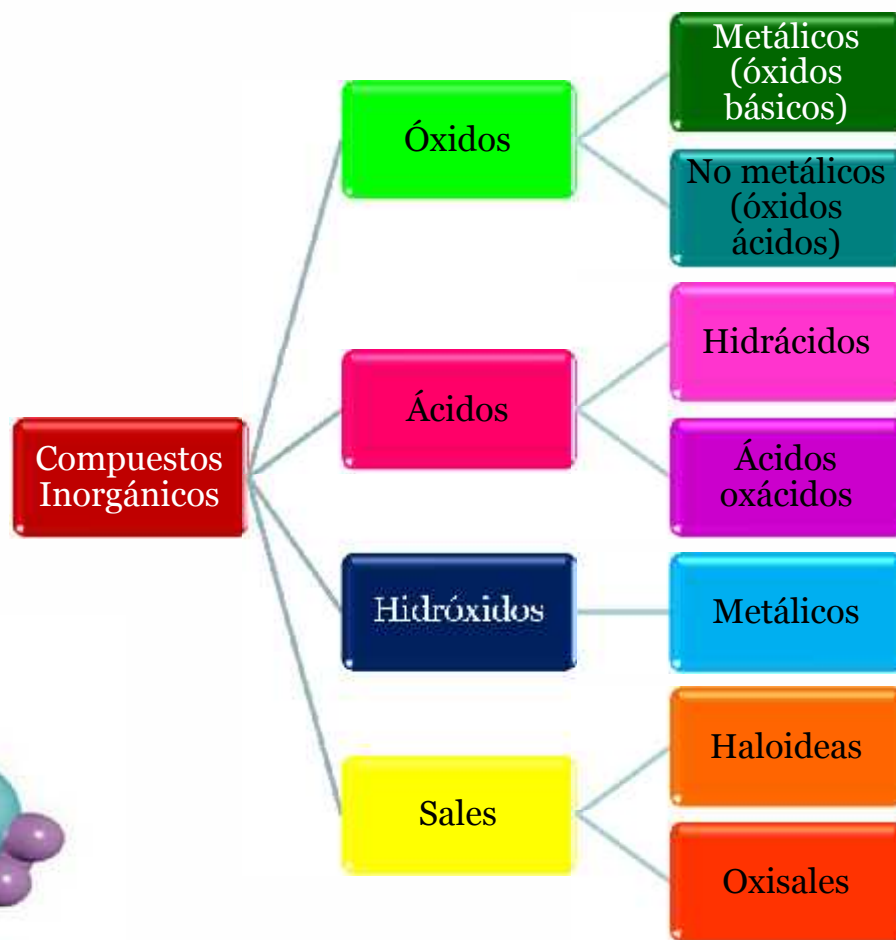
Fórmula	Nombre del alcano	Radical	Nombre
CH ₄	Metano	CH ₃ –	Metil–(o)
CH ₃ – CH ₃	Etano	CH ₃ – CH ₂ –	Etil–(o)
CH ₃ – CH ₂ – CH ₃	Propano	CH ₃ – CH ₂ – CH ₂ –	Propil–(o)
CH ₃ – CH ₂ – CH ₂ – CH ₃	Butano	CH ₃ – CH ₂ – CH ₂ – CH ₂ –	Butil–(o)
CH ₃ – (CH ₂) ₃ – CH ₃	Pentano	CH ₃ – (CH ₂) ₃ – CH ₂ –	Pentil–(o)
CH ₃ – (CH ₂) ₄ – CH ₃	Hexano	CH ₃ – (CH ₂) ₄ – CH ₂ –	Hexil–(o)
CH ₃ – (CH ₂) ₅ – CH ₃	Heptano	CH ₃ – (CH ₂) ₅ – CH ₂ –	Heptil–(o)
CH ₃ – (CH ₂) ₆ – CH ₃	Octano	CH ₃ – (CH ₂) ₆ – CH ₂ –	Octil–(o)



Clasificación general de los compuestos inorgánicos



Nomenclatura



Clasificación general de los compuestos orgánicos

