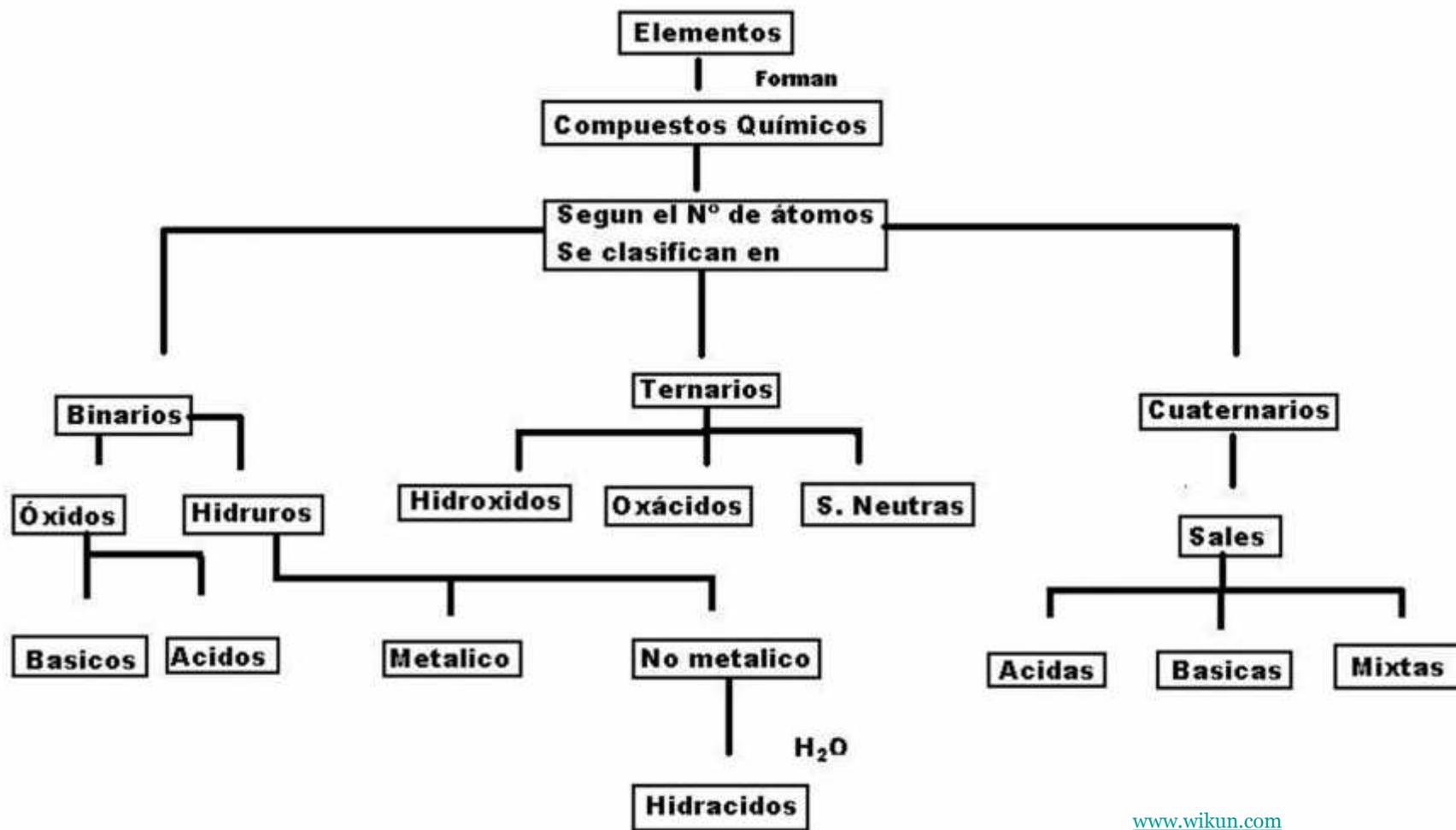




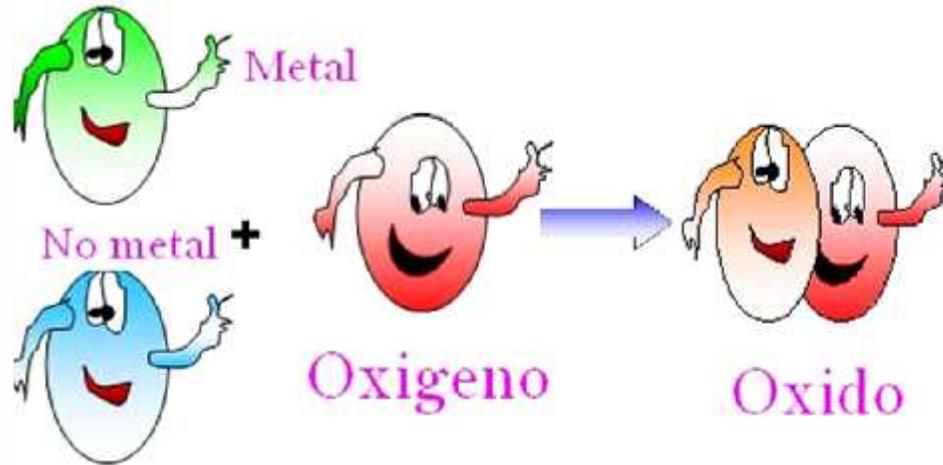
Clasificación de los compuestos químicos



www.wikun.com

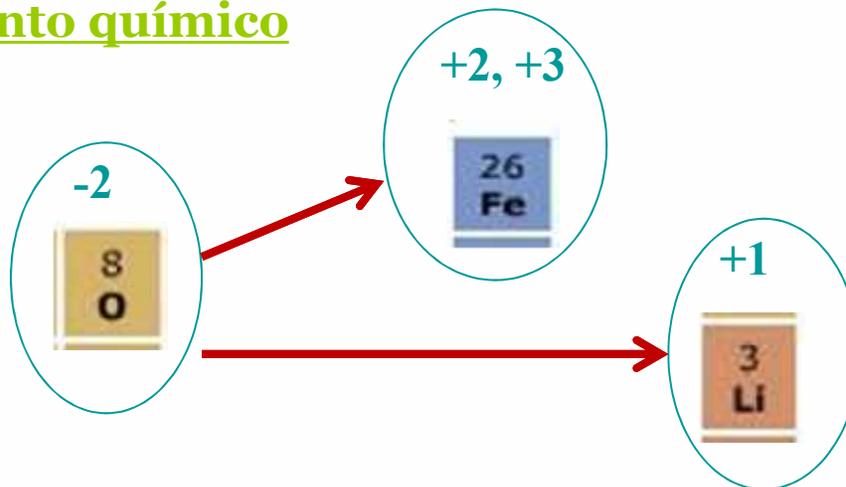
<http://www.youtube.com/watch?v=10kT1srFbOg>

Los óxidos



luzsi.wikispaces.com

Los óxidos son combinaciones del **oxígeno** con **cualquier elemento químico**



Óxidos básicos

Óxidos metálicos (básicos) : es la combinación del oxígeno (O, -2) con un metal (Me, +n).



Con la nomenclatura sistemática se nombran de la siguiente manera:

Prefijoóxido + (di)Me

Con la nomenclatura stock se nombran de la siguiente manera:

Óxido + Me (nº romano valencia)



Con la nomenclatura **stock** se nombran de la siguiente manera:

Óxido + Me (nº romano valencia)

Con la nomenclatura **tradicional**

Óxido + { *hipo-Me-oso*
Me-oso
Me-ico
per-Me-ico

Ejemplos

Compuesto	Sistemática	Stock	Tradicional
FeO	Monóxido de hierro	Óxido de hierro (II)	Óxido ferroso
Fe_2O_3	Trióxido de dihierro	Óxido de hierro (III)	Óxido férrico
Li_2O	Óxido de dilitio	Óxido de litio	Óxido lítico o de litio



Ejemplos

	Tradicional	Sistemática	de	Stock	Oxido de	Fórmula	
Óxido	crómico	trióxido	de	di cromo	Óxido de	cromo (III)	Cr_2O_3
	cromoso	monóxido		cromo		cromo (II)	CrO
	de aluminio	trióxido		di aluminio		aluminio	Al_2O_3
	de cinc	monóxido		cinc		cinc	ZnO
	mercúrico	monóxido		mercurio		mercurio (II)	HgO
	mercurioso	monóxido		di mercurio		mercurio (I)	Hg_2O
	plúmbico	dióxido		plomo		plomo (IV)	PbO_2
	plumboso	monóxido		plomo		plomo (II)	PbO

<http://www.youtube.com/watch?v=EkfXpEOEbPI>



Utilidad de los óxidos básicos



Reacción de reconocimiento de un óxido básico

