

Química I

Unidad II

5° A

Tema: Compuestos Químicos, Funciones Químicas, Fórmulas y Nomenclatura

Conceptos Importante

VALENCIA es la capacidad de unión del átomo de un elemento, con respecto a otro tomado como unidad.

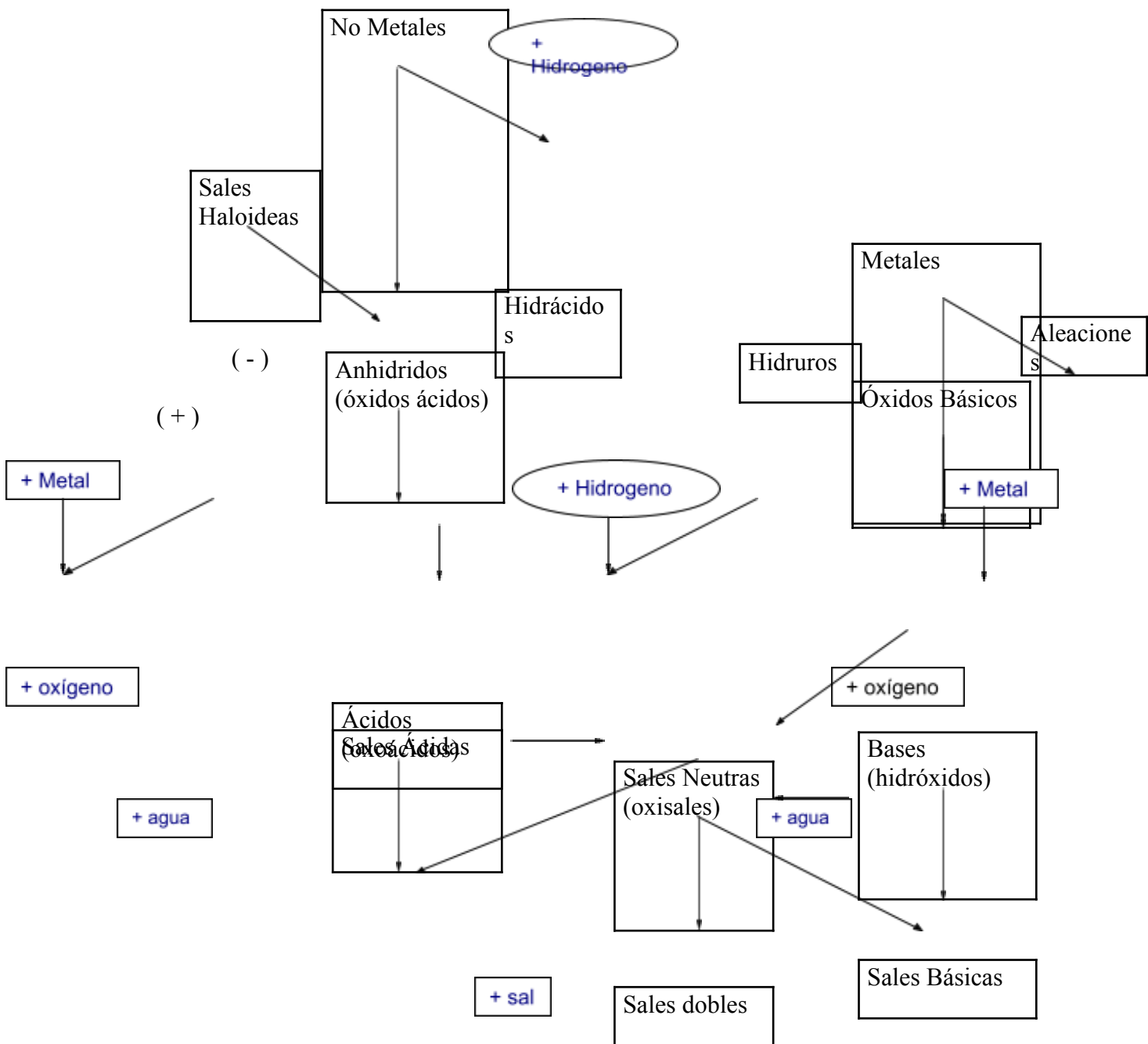
Valencia de algunos elementos

<i>ELEMENTO</i>	<i>SÍMBOLO</i>	<i>VALENCIA</i>
Aluminio	Al	3
Arsénico	As	3, 5
Azufre	S	2, 4, 6
Bario	Ba	2
Berilio	Be	2
Bismuto	Bi	3, 5
Boro	B	3
Bromo	Br	1, 3, 5, 7
Calcio	Ca	2
Carbono	C	2, 4
Cesio	Cs	1
Cloro	Cl	1, 3, 5 y 7
Cobalto	Co	2, 3
Cobre	Cu	1, 2
Cromo	Cr	2, 3
Estaño	Sn	2, 4
Fluor	F	1
Fósforo	P	3, 5
Hidrógeno	H	1
Hierro	Fe	2, 3
Magnesio	Mg	2
Manganeso	Mn	2, 3
Mercurio	Hg	1, 2
Niquel	Ni	2, 3
Nitrógeno	N	3, 5
Oro	Au	1, 3
Oxígeno	O	2
Plata	Ag	1
Plomo	Pb	2, 4
Potasio	K	1
Sodio	Na	1
Yodo	I	1, 3, 5, 7
Zinc	Zn	2

Funciones de la Química Inorgánica

FUNCIÓN QUÍMICA: es un conjunto de propiedades que permiten agrupar a ciertas sustancias.

En el esquema siguiente se aprecia la forma en que se hallan relacionados los distintos tipos de funciones.



EJERCICIOS

1)- Escribir el nombre de los siguientes compuestos utilizando los diferentes tipos de nomenclatura

CaO	CuO	Cu ₂ O	ZnO	Al ₂ O ₃	PbO ₂
CO ₂	SO ₂	SO ₃	N ₂ O ₅	P ₂ O ₃	Cl ₂ O ₇
HCl	HBr	H ₂ CO ₃	H ₂ SO ₃	HClO	HNO ₂
NaOH	Ba(OH) ₂	Fe(OH) ₃	CuOH	Al(OH) ₃	Pb(OH) ₄
NaCl	AlCl ₃	CaCl ₂	KNO ₃	Na ₂ SO ₄	MgCO ₃
Cu(NO ₃) ₂	Al ₂ (SO ₄) ₃	NaHSO ₃	CaOHCl	LiNaSO ₄	

2)- Armar la fórmula química de los siguientes compuestos

Óxido férrico Oxido de plata Monóxido de carbono tritóxido de azufre

Ácido fluorhídrico Ácido sulfúrico Ácido cloroso Ácido nítrico

Hidróxido de calcio Hidróxido aúrico Hidróxido cúprico Hidróxido
plumboso

Sulfuro de calcio Clorato de potasio Carbonato ácido de sodio