

¿Qué son las valencias? Las valencias son como el número de amigos que un átomo puede tener. Los átomos se combinan entre sí para formar sustancias, y cada átomo tiene un número específico de enlaces o "amigos" que puede hacer con otros átomos.

Por ejemplo, el oxígeno puede formar dos enlaces, como si se uniera con dos amigos, y el hidrógeno solo puede formar un enlace, como si solo pudiera tener un amigo. Estas combinaciones hacen que los átomos se unan de diferentes maneras para formar agua, aire, o muchas otras cosas.



Hidrogeno	H	+1 -1
-----------	---	-------

METALES

Litio	Li	+1
Sodio	Na	
Potasio	K	
Rubidio	Rb	
Cesio	Cs	
Plata	Ag	

Aluminio	Al	+3
----------	----	----

Cobre	Cu	+1
mercurio	Hg	+2

Oro	Au	+1 +3
-----	----	----------

Hierro	Fe	+2
Cobalto	Co	+3
Nikel	Ni	

Berilio	Be	+2
Magnesio	Mg	
Calcio	Ca	
Estroncio	Sr	
Bario	Ba	
Zinc	Zn	
Cadmio	cd	

Plomo	Pb	+2 +4
Platino	Pt	
Estaño	Sn	

Cromo	Cr	+2 +3 +6
Manganeso	Mn	+2+3+4 +6+7



NO METALES

Flúor	F	-1	-1
Cloro	Cl	+1 +3	
Bromo	Br	+5 +7	
Iodo	I		

Nitrógeno	N	+1+2+3+4+5	-3
Fosforo	P	+1	
Arsénico	As	+3	
Antimonio	Sb	+5	

Oxígeno	O	-2	-2
Azufre	S	+2	
Selenio	Se	+4	
Telurio	Te	+6	

Carbono	C	+2+4	-4
Silicio	Si	+4	

Boro	B	+3	-3
------	---	----	----

balentziak



Hidrogeno	H	+1 -1
-----------	---	-------

METALAK

Litio	Li	+1
Sodio	Na	
Potasio	K	
Rubidio	Rb	
Zesio	Cs	
Zilarra	Ag	

Aluminioa	Al	+3
-----------	----	----

Kobrea	Cu	+1
Merkurioa	Hg	+2

Urrea	Au	+1 +3
-------	----	----------

Burdina	Fe	+2
Kobalto	Co	+3
Nikel	Ni	

EZ METALAK

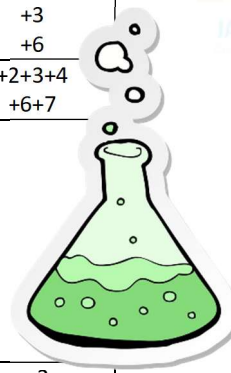
Fluor	F	-1	-1
Kloro	Cl	+1 +3	
Bromo	Br	+5 +7	
Iodo	I		

Nitrogeno	N	+1+2+3+ 4+5	-3
Fosforo	P	+1	
Artseniko	As	+3	
Antimonio	Sb	+5	

Berilio	Be	+2
Magnesio	Mg	
Kaltzio	Ca	
Estrontzio	Sr	
Bario	Ba	
Zink	Zn	
Kadmio	cd	

Beruna	Pb	+2 +4
Platino	Pt	
Eztainu	Sn	

Kromo	Cr	+2 +3 +6
Manganeso	Mn	+2+3+4 +6+7



Oxigeno	O	-2	-2
Sufre	S	+2	
Selenio	Se	+4	
Telurio	Te	+6	

karbono	C	+2+ 4	-4
Silizio	Si	+4	

Boro	B	+3	-3
------	---	----	----

¿Cómo se utilizan las valencias? Las valencias nos sirven para averiguar el número de oxidación de un elemento. Es decir, nos ayuda a averiguar **cuántos electrones gana, pierde o comparte un átomo** cuando forma un compuesto.

¡Ya casi lo tenemos! Hemos recorrido lo más importante para entender cómo se combinan los átomos y cómo funcionan las reacciones...**Ahora solo nos queda dar el último paso:** descubrir qué **compuestos** vamos a trabajar.