

Uneix amb fletxes:

F ⁻	clorur
----------------	--------

Cl^-	fluorur
---------------	---------

Br^-	iodur
---------------	-------

I⁻ bromur

S^{2-}	sulfur
-----------------	--------

N³⁻ nitrur

C4- carbur

Metalls: poden perdre electrons i formar ions positius (cations)										No metalls: poden guanyar electrons i formar ions negatius (anions)												
H										H												
+1	-1	Li	Be											B	C	N	O	F				
															+4 +2	+5 +4 +3 +2	-3	-2	-1			
+1	+2	Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl				
															+4 -4	+5 +4 +3 +2	+6 +4 +3 +2	+7 +6 +5 +4 +3 +2	-1			
+1	+2			K	Ca				Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn			As	Se	Br		
									+6 +4 +3 +2	+7 +6 +4 +3 +2	+5 +4 +3	+3 +2	+3 +2	+2 +1	+2			+5 +4 +3 +2	+6 +4 +3 +2	+7 +6 +5 +4 +3 +2	-1	
+1	+2	Rb	Sr											Ag	Cd			Sn	Sb	Te	I	
														+1	+2			+4 +2	+5 +3	+6 +4 +3 +2	+7 +6 +5 +4 +3 +2	-1
+1	+2	Cs	Ba										Pt	Au	Hg			Pb				
												+4 +2	+3 +1	+2 +1				+4 +2				