

Uneix amb fletxes:

F^-	clorur
Cl^-	fluorur
Br^-	iodur
I^-	bromur
S^{2-}	sulfur
N^{3-}	nitrur
C^{4-}	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	
													+3	+4 +2	+5 +4 +3 +2 +1	-3	-2	-1
+1 +2	Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	
													+3	+4 -4	+5 +4 +3 +2 +1	+6 +4 +3 +2 +1	+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 +5 +4 +3 +2	+5 +4 +3 +2	+3 +2	+3 +2	+2 +1	+2			+5 +4 +3 +2 +1	+6 +4 +3 +2 +1	+7 +6 +5 +4 +3 +2 +1	
+1 +2	Rb	Sr									Ag	Cd			Sn	Sb	Te	
											+1	+2			+4 +2	+5 +3	+6 +4 +3 +2	
+1 +2	Cs	Ba								Pt	Au	Hg			Pb		I	
										+4 +2	+3 +1	+2 +1			+4 +2		+7 +6 +5 +4 +3 +2 +1	