

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	2,20 <b>H</b> hidrogen																	5,50 <b>He</b> heli
2	0,97 <b>Li</b> liti	1,47 <b>Be</b> beril·li											2,01 <b>B</b> bor	2,50 <b>C</b> carboni	3,07 <b>N</b> nitrogen	3,50 <b>O</b> oxigen	4,10 <b>F</b> fluor	4,84 <b>Ne</b> neó
3	1,01 <b>Na</b> sodi	1,23 <b>Mg</b> magnesi											1,47 <b>Al</b> alumini	1,74 <b>Si</b> silici	2,06 <b>P</b> fòsfor	2,44 <b>S</b> sofre	2,83 <b>Cl</b> clor	3,20 <b>Ar</b> argó
4	0,91 <b>K</b> potassi	1,04 <b>Ca</b> calci	1,20 <b>Sc</b> escandi	1,32 <b>Ti</b> titani	1,45 <b>V</b> vanadi	1,56 <b>Cr</b> crom	1,60 <b>Mn</b> manganès	1,64 <b>Fe</b> ferro	1,70 <b>Co</b> cobalt	1,75 <b>Ni</b> níquel	1,75 <b>Cu</b> coure	1,66 <b>Zn</b> zinc	1,82 <b>Ga</b> gal·li	2,02 <b>Ge</b> germani	2,20 <b>As</b> arsènic	2,48 <b>Se</b> seleni	2,74 <b>Br</b> brom	2,94 <b>Kr</b> criptó
5	0,89 <b>Rb</b> rubidi	0,99 <b>Sr</b> estronci	1,11 <b>Y</b> itri	1,22 <b>Zr</b> zirconi	1,23 <b>Nb</b> niobi	1,30 <b>Mo</b> molibdè	1,36 <b>Tc</b> tecneci	1,42 <b>Ru</b> ruteni	1,45 <b>Rh</b> rodi	1,35 <b>Pd</b> pal·ladi	1,42 <b>Ag</b> plata	1,46 <b>Cd</b> cadmi	1,49 <b>In</b> indi	1,72 <b>Sn</b> estany	1,82 <b>Sb</b> antimoni	2,01 <b>Te</b> tel·luri	2,21 <b>I</b> iode	2,40 <b>Xe</b> xenó
6	0,86 <b>Cs</b> cesi	0,97 <b>Ba</b> bari	<b>La-Lu</b>	1,23 <b>Hf</b> hafni	1,33 <b>Ta</b> tàntal	1,40 <b>W</b> tungstè	1,46 <b>Re</b> reni	1,52 <b>Os</b> osmi	1,55 <b>Ir</b> iridi	1,44 <b>Pt</b> platí	1,42 <b>Au</b> or	1,44 <b>Hg</b> mercuri	1,44 <b>Tl</b> tal·li	1,55 <b>Pb</b> plom	1,67 <b>Bi</b> bismut	1,76 <b>Po</b> poloni	1,90 <b>At</b> àstat	2,06 <b>Rn</b> radó
7	0,86 <b>Fr</b> franci	0,97 <b>Ra</b> radi	<b>Ac-Lr</b>	<b>Rf</b> rutherfordi	<b>Db</b> dubni	<b>Sg</b> seaborgi	<b>Bh</b> bohri	<b>Hs</b> hassi	<b>Mt</b> meitneri	<b>Ds</b> darmstadtí	<b>Rg</b> roentgeni	<b>Cn</b> copernici	<b>Nh</b> nihoni	<b>Fl</b> flerovi	<b>Mc</b> moscovi	<b>Lv</b> livermori	<b>Ts</b> tennes	<b>Og</b> oganessó
6				1,08 <b>La</b> lantani	1,08 <b>Ce</b> ceri	1,07 <b>Pr</b> praseodimi	1,07 <b>Nd</b> neodimi	1,07 <b>Pm</b> prometi	1,07 <b>Sm</b> samari	1,01 <b>Eu</b> europi	1,11 <b>Gd</b> gadolini	1,10 <b>Tb</b> terbi	1,10 <b>Dy</b> disprosi	1,10 <b>Ho</b> holmi	1,11 <b>Er</b> erbi	1,11 <b>Tm</b> tuli	1,06 <b>Yb</b> iterbi	1,14 <b>Lu</b> luteci
7				1,00 <b>Ac</b> actini	1,11 <b>Th</b> tori	1,14 <b>Pa</b> protoactini	1,22 <b>U</b> urani	1,22 <b>Np</b> neptuni	1,22 <b>Pu</b> plutoni	<b>Am</b> americ	<b>Cm</b> curi	<b>Bk</b> berkeli	<b>Cf</b> californi	<b>Es</b> einsteini	<b>Fm</b> fermi	<b>Md</b> mendelevi	<b>No</b> nobeli	<b>Lr</b> lawrenci

L'electronegativitat és la capacitat d'un àtom d'atreure els electrons envers ell mateix en un enllaç i representa el paràmetre més important per a determinar si entre els àtoms s'enllacen amb un enllaç metàl·lic, un enllaç covalent o un enllaç iònic.

àtom poc electronegatiu + àtom poc electronegatiu = **enllaç metàl·lic**  
 àtom molt electronegatiu + àtom molt electronegatiu = **enllaç covalent**  
 àtoms d'electronegativitats molt diferents = **enllaç iònic**

