

# ELECTRONEGATIVITAT EN L'ESCALA DE PAULING

	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																	<b>He</b> heli
2	0,98 <b>Li</b> liti	1,57 <b>Be</b> beril·li											2,04 <b>B</b> bor	2,55 <b>C</b> carboni	3,04 <b>N</b> nitrogen	3,34 <b>O</b> oxigen	3,98 <b>F</b> fluor	<b>Ne</b> neó
3	0,93 <b>Na</b> sodi	1,31 <b>Mg</b> magnesi											1,61 <b>Al</b> alumini	1,90 <b>Si</b> silici	2,19 <b>P</b> fòsfor	2,58 <b>S</b> sofre	3,16 <b>Cl</b> clor	<b>Ar</b> argó
4	0,82 <b>K</b> potassi	1,00 <b>Ca</b> calci	1,36 <b>Sc</b> escandi	1,54 <b>Ti</b> titani	1,63 <b>V</b> vanadi	1,66 <b>Cr</b> crom	1,55 <b>Mn</b> manganès	1,83 <b>Fe</b> ferro	1,88 <b>Co</b> cobalt	1,91 <b>Ni</b> níquel	1,90 <b>Cu</b> coure	1,65 <b>Zn</b> zinc	1,81 <b>Ga</b> gal·li	2,01 <b>Ge</b> germani	2,18 <b>As</b> arsènic	2,55 <b>Se</b> seleni	2,96 <b>Br</b> brom	3,00 <b>Kr</b> criptó
5	0,82 <b>Rb</b> rubidi	0,95 <b>Sr</b> estronci	1,22 <b>Y</b> itri	1,33 <b>Zr</b> zirconí	1,6 <b>Nb</b> niobi	2,16 <b>Mo</b> molibdè	1,9 <b>Tc</b> tecneci	2,2 <b>Ru</b> ruteni	2,28 <b>Rh</b> rodi	2,20 <b>Pd</b> pal·ladi	1,93 <b>Ag</b> plata	1,69 <b>Cd</b> cadmi	1,78 <b>In</b> indi	1,96 <b>Sn</b> estany	2,05 <b>Sb</b> antimoni	2,1 <b>Te</b> tel·luri	2,66 <b>I</b> iode	2,60 <b>Xe</b> xenó
6	0,79 <b>Cs</b> cesi	0,89 <b>Ba</b> bari	<b>La-Lu</b>	1,3 <b>Hf</b> hafni	1,5 <b>Ta</b> tàntal	2,36 <b>W</b> tungstè	1,9 <b>Re</b> reni	2,2 <b>Os</b> osmi	2,20 <b>Ir</b> iridi	2,28 <b>Pt</b> platí	2,54 <b>Au</b> or	2,00 <b>Hg</b> mercuri	1,62 <b>Tl</b> tal·li	1,87 <b>Pb</b> plom	2,02 <b>Bi</b> bismut	2,0 <b>Po</b> poloni	2,2 <b>At</b> àstat	2,2 <b>Rn</b> radó
7	0,7 <b>Fr</b> franci	0,9 <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> oganesó

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**

6	1,1 <b>La</b> lantani	1,12 <b>Ce</b> ceri	1,13 <b>Pr</b> praseodimi	1,14 <b>Nd</b> neodimi	1,13 <b>Pm</b> prometi	1,17 <b>Sm</b> samari	1,2 <b>Eu</b> europi	1,2 <b>Gd</b> gadolini	1,1 <b>Tb</b> terbi	1,22 <b>Dy</b> disprosi	1,23 <b>Ho</b> holmí	1,24 <b>Er</b> erbi	1,25 <b>Tm</b> tuli	1,1 <b>Yb</b> iterbi	1,27 <b>Lu</b> luteci
7	1,1 <b>Ac</b> actini	1,3 <b>Th</b> tori	1,5 <b>Pa</b> protoactini	1,38 <b>U</b> urani	1,36 <b>Np</b> neptuni	1,28 <b>Pu</b> plutoni	1,3 <b>Am</b> americí	1,28 <b>Cm</b> curi	1,3 <b>Bk</b> berkeli	1,3 <b>Cf</b> californi	1,3 <b>Es</b> einsteiní	1,3 <b>Fm</b> fermi	1,3 <b>Md</b> mendelevi	1,3 <b>No</b> nobeli	<b>Lr</b> lawrenci

