

# CARÀCTER METÀL·LIC DELS ELEMENTS

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	<b>H</b> hidrogen																	<b>He</b> heli
2	<b>Li</b> liti	<b>Be</b> beril·li											<b>B</b> bor	<b>C</b> carboni	<b>N</b> nitrogen	<b>O</b> oxigen	<b>F</b> fluor	<b>Ne</b> neó
3	<b>Na</b> sodi	<b>Mg</b> magnesi											<b>Al</b> alumini	<b>Si</b> silici	<b>P</b> fòsfor	<b>S</b> sofre	<b>Cl</b> clor	<b>Ar</b> argó
4	<b>K</b> potassi	<b>Ca</b> calci	<b>Sc</b> escandi	<b>Ti</b> titaní	<b>V</b> vanadi	<b>Cr</b> crom	<b>Mn</b> manganès	<b>Fe</b> ferro	<b>Co</b> cobalt	<b>Ni</b> níquel	<b>Cu</b> coure	<b>Zn</b> zinc	<b>Ga</b> gal·li	<b>Ge</b> germani	<b>As</b> arsènic	<b>Se</b> seleni	<b>Br</b> brom	<b>Kr</b> criptó
5	<b>Rb</b> rubidi	<b>Sr</b> estronci	<b>Y</b> itri	<b>Zr</b> zirconí	<b>Nb</b> niobi	<b>Mo</b> molibdè	<b>Tc</b> tecneci	<b>Ru</b> ruteni	<b>Rh</b> rodi	<b>Pd</b> pal·ladi	<b>Ag</b> plata	<b>Cd</b> cadmi	<b>In</b> indi	<b>Sn</b> estany	<b>Sb</b> antimoni	<b>Te</b> tel·luri	<b>I</b> iode	<b>Xe</b> xenó
6	<b>Cs</b> cesi	<b>Ba</b> bari	<b>La-Lu</b>	<b>Hf</b> hafni	<b>Ta</b> tàntal	<b>W</b> tungstè	<b>Re</b> reni	<b>Os</b> osmi	<b>Ir</b> iridi	<b>Pt</b> platí	<b>Au</b> or	<b>Hg</b> mercuri	<b>Tl</b> tal·li	<b>Pb</b> plom	<b>Bi</b> bismut	<b>Po</b> poloni	<b>At</b> àstat	<b>Rn</b> radó
7	<b>Fr</b> franci	<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> tennessi	<b>Og</b> oganesó

**metall**

Els metalls són materials generalment durs i tenaços, bons conductors de la calor i de l'electricitat, per bé que aquesta conductivitat disminueix en augmentar la temperatura.

**no-metall**

Els no-metalls poden ser aïllants o semiconductors. A temperatures baixes són mals conductors de l'electricitat i la calor, per bé que la conductivitat elèctrica en aquests materials augmenta amb la temperatura.

**semimetall**

Els semimetalls, si bé tenen un comportament bàsicament de no-metall, presenten fenòmens com el de la semiconductivitat i defineixen una zona intermèdia entre els metalls i els no-metalls.

**element superpesant**

Els elements superpesants són elements artificials dels quals se sintetitzen uns pocs àtoms amb una vida mitjana de mil·lsegons. Per tant, no s'en pot confirmar el caràcter metàl·lic.

6	<b>La</b> lantani	<b>Ce</b> ceri	<b>Pr</b> praseodimi	<b>Nd</b> neodimi	<b>Pm</b> prometi	<b>Sm</b> samari	<b>Eu</b> europi	<b>Gd</b> gadolini	<b>Tb</b> terbi	<b>Dy</b> disprosi	<b>Ho</b> holmi	<b>Er</b> erbi	<b>Tm</b> tuli	<b>Yb</b> iterbi	<b>Lu</b> luteci
7	<b>Ac</b> actini	<b>Th</b> tori	<b>Pa</b> protoactini	<b>U</b> urani	<b>Np</b> neptuni	<b>Pu</b> plutoni	<b>Am</b> americ	<b>Cm</b> curi	<b>Bk</b> berkeli	<b>Cf</b> californi	<b>Es</b> einsteiní	<b>Fm</b> fermi	<b>Md</b> mendelevi	<b>No</b> nobeli	<b>Lr</b> lawrenci