

Metallit ja epämetallit

- Aineen metallimaisuus lisääntyy ryhmässä ylhäältä alaspäin ja jaksossa oikealta vasemmalle (elektronien luovutus helpompaa).

Metallimaisuus lisääntyy

1	1 H	2 He																
2	3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
3	11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
4	19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
5	37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
6	55 Cs	56 Ba	71 Lu	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
7	87 Fr	88 Ra	103 Lr	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	113 Uut	114 Fl	115 Uup	116 Lv	117 Uus	118 Uuo
6			57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb		
7			89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No		

Metallimaisimmat alkuaineet

- Kuvat Orbitaali 1

METALLIEN JA EPÄMETALLIEN OMINAISUUDET

Ominaisuus	Metalli	Epämetalli
Ulkonäkö	Erittäin kiiltävä	Vähäinen kiilto
Olomuoto (T = 20 °C)	Kiinteä, neste (vain Hg)	Kiinteä, neste (vain Br) tai kaasu
Tiheys	Suuri	Pieni
Muokattavuus	Helposti muokattavissa	Huonosti muokattavissa
Kovuus	Erittäin kova tai kova	Rikkoontuva
Läpinäkyvyys	Läpinäkymätön, heijastaa suurimman osan valosta	Kide yleensä läpinäkyvä, heijastaa osan valosta
Sähköjohtavuus	Johtaa hyvin sähköä	Yleensä eriste
Magneettisuus	Fe, Co ja Ni ovat	Eivät ole
Lämmönjohtavuus	Hyvä	Huono
Äänenjohtavuus	Hyvä	Huono
Elektronirakenteen muutos reaktiossa	Luovuttaa elektroneja	Vastaanottaa elektroneja