

Alcalinos

Gases Nobles

1 1.0 H V:+1	La fórmula del elemento no coincide con la fórmula molecular																2 4.0 He
3 6.9 Li V:+1	4 9.0 Be V:+2	Elementos de transición										5 10.8 B V:-/+3	6 12 C V:+2,4 -2	7 14.0 N V:+1,2,3,5, -3	8 16.0 O V:-1,-2	9 19.0 F V:-1	10 20.2 Ne
11 23.0 Na V:+1	12 24.3 Mg V:+2											13 27.0 Al V:+3	14 28.1 Si V:+2,4 -4	15 31.0 P V:+3,5 -3	16 32.1 S V:+2,4,6 -2	17 35.5 Cl V:+1,3,5,7, -1	18 39.9 Ar
19 39.1 K V:+1	20 40.1 Ca V:+2			24 52.0 Cr V:+2,3,6	25 54.9 Mn V:+2,3,4, 6,7	26 55.8 Fe V:+2,3	27 58.9 Co V:+2,3	28 58.7 Ni V:+2,3	29 63.5 Cu V:+1,2	30 65.4 Zn V:+2		32 72.6 Ge V:+2,4 -4	33 74.9 As V:+3,5 -3	34 79.0 Se V:+2,4,6 -2	35 79.9 Br V:+1,3,5,7, -1	36 83.8 Kr	
37 85.5 Rb V:+1	38 87.6 Sr V:+2							46 106.4 Pd V:+2,4	47 107.9 Ag V:+1	48 112.4 Cd V:+2		50 118.7 Sn V:+2,4	51 121.8 Sb V:+3,5 -3	52 127.6 Te V:+2,4,6 -2	53 126.9 I V:+1,3,5,7, -1	54 131.3 Xe	
55 132.9 Cs V:+1	56 137.3 Ba V:+2	La						78 195.1 Pt V:+2,4	79 197.0 Au V:+1,3	80 200.6 Hg V:+1,2		82 207.2 Pb V:+2,4	83 209.0 Bi V:+3,5			86 (222.0) Rn	
87 (223) Fr V:+1	88 (226) Ra V:+2	Ac	SINTÉTICOS								LANTÁNIDOS		ACTÍNIDOS				

Alcalinoterreos

Es el único líquido de la tabla periódica

Anfígenos

Halógenos

