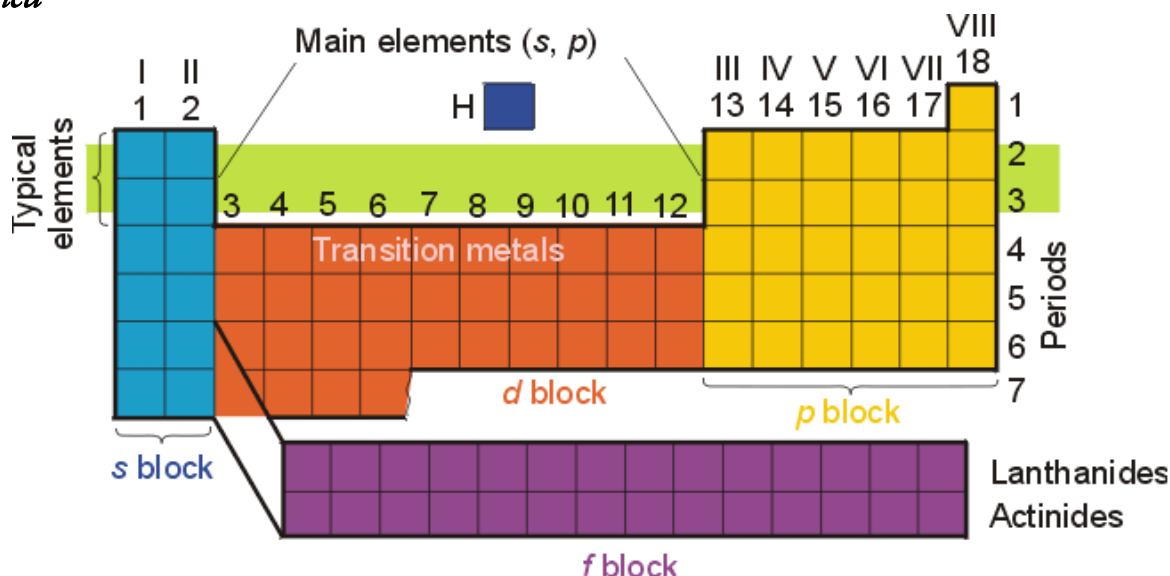




Facultat
de Química

Química Inorgánica-II. Índice Temático (2019)



Prof. Responsable: José María Moratal Mascarell. Catedrático de Química Inorgánica (jose.m.moratal@uv.es)

IUPAC Periodic Table of the Elements

1 H hydrogen 1.008 [1.0076, 1.0082]	2 He helium 4.0026																
3 Li lithium 6.94 [6.938, 6.997]	4 Be beryllium 9.0122																
11 Na sodium 22.990	12 Mg magnesium 24.305 [24.304, 24.307]	13 Al aluminium 26.982	14 Si silicon 28.086 [28.084, 28.089]	15 P phosphorus 30.974	16 S sulfur 32.06 [32.059, 32.076]	17 Cl chlorine 35.45 [35.446, 35.457]	18 Ar argon 39.948										
19 K potassium 39.098	20 Ca calcium 40.078(4)	21 Sc scandium 44.956	22 Ti titanium 47.867	23 V vanadium 50.942	24 Cr chromium 51.996	25 Mn manganese 54.938	26 Fe iron 55.845(2)	27 Co cobalt 58.933	28 Ni nickel 58.693	29 Cu copper 63.546(3)	30 Zn zinc 65.38(2)	31 Ga gallium 69.723	32 Ge germanium 72.630(8)	33 As arsenic 74.922	34 Se selenium 78.971(8)	35 Br bromine 79.904 [79.901, 79.907]	36 Kr krypton 83.798(2)
37 Rb rubidium 85.468	38 Sr strontium 87.62	39 Y yttrium 88.906	40 Zr zirconium 91.224(2)	41 Nb niobium 92.906	42 Mo molybdenum 95.95	43 Tc technetium 101.07(2)	44 Ru ruthenium 101.07(2)	45 Rh rhodium 102.91	46 Pd palladium 106.42	47 Ag silver 107.87	48 Cd cadmium 112.41	49 In indium 114.82	50 Sn tin 118.71	51 Sb antimony 121.76	52 Te tellurium 127.60(3)	53 I iodine 126.90	54 Xe xenon 131.29
55 Cs caesium 132.91	56 Ba barium 137.33	57-71 lanthanoids	72 Hf hafnium 178.49(2)	73 Ta tantalum 180.95	74 W tungsten 183.84	75 Re rhenium 186.21	76 Os osmium 190.23(3)	77 Ir iridium 192.22	78 Pt platinum 195.08	79 Au gold 196.97	80 Hg mercury 200.59	81 Tl thallium 204.38 [204.38, 204.39]	82 Pb lead 207.2	83 Bi bismuth 208.98	84 Po polonium	85 At astatine	86 Rn radon
87 Fr francium	88 Ra radium	89-103 actinoids	104 Rf rutherfordium	105 Db dubnium	106 Sg seaborgium	107 Bh bohrium	108 Hs hassium	109 Mt meitnerium	110 Ds darmstadtium	111 Rg roentgenium	112 Cn copernicium	113 Nh nihonium	114 Fl flerovium	115 Mc moscovium	116 Lv livermorium	117 Ts tennessine	118 Og oganeson
57 La lanthanum 138.91	58 Ce cerium 140.12	59 Pr praseodymium 140.91	60 Nd neodymium 144.24	61 Pm promethium	62 Sm samarium 150.36(2)	63 Eu europium 151.96	64 Gd gadolinium 157.25(3)	65 Tb terbium 158.93	66 Dy dysprosium 162.50	67 Ho holmium 164.93	68 Er erbium 167.26	69 Tm thulium 168.93	70 Yb ytterbium 173.05	71 Lu lutetium 174.97			
89 Ac actinium 227.04	90 Th thorium 232.04	91 Pa protactinium 231.04	92 U uranium 238.03	93 Np neptunium	94 Pu plutonium	95 Am americium	96 Cm curium	97 Bk berkelium	98 Cf californium	99 Es einsteinium	100 Fm fermium	101 Md mendelevium	102 No nobelium	103 Lr lawrencium			

For notes and updates to this table, see www.iupac.org. This version is dated 28 November 2016. Copyright © 2016 IUPAC, the International Union of Pure and Applied Chemistry.

Programa de Química Inorgánica-II

Grupo:

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
Li	Be												
Na	Mg											Al	
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn
Cs	Ba	La*	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb

• ¿Objetivo de QI-II?

- *Estudio de los Metales y de sus compuestos más importantes*
- *¿Qué metales estudiaremos?*

Química Inorgánica-II 2019

3

Programa de Química Inorgánica-II

TEMA 1. Métodos generales de obtención de metales.

TEMA 2. Metales alcalinos.

TEMA 3. Metales alcalinotérreos.

TEMA 4. Metales del grupo 13: Al, Ga, In, Tl.

TEMA 5. Metales del grupo 14 : Sn, Pb.

TEMA 6. Metales del grupo 12: Zn, Cd y Hg.

TEMA 7. Conceptos básicos de química de coordinación.

TEMA 8. Características generales de los metales de transición.

TEMA 9. Química del Ti, V, Cr y Mn.

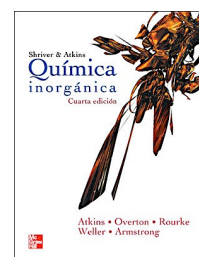
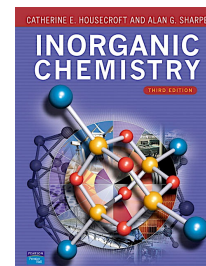
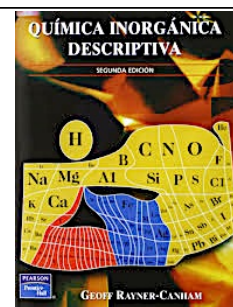
TEMA 10. Hierro, cobalto y níquel.

TEMA 11. Metales de acuñar: Cu, Ag y Au.

4

BIBLIOGRAFÍA

- 1.- **TEXTO BASE:** G. Rayner-Canham, *Química Inorgánica Descriptiva*, 2ª ed, Pearson Educación, 2000. (6ª edición, versión en inglés, 2013)
- 2.- C. E. Housecroft y A. G. Sharpe, *Inorganic Chemistry*, ed. Pearson Prentice-Hall, 3ª edición, 2008. (2ª edición, en castellano, 2005)
- 3.- P. W. Atkins, T. L. Overton, J. P. Rourke, M. T. Weller y F. A. Armstrong, *Química Inorgánica*, 4ª edición, McGraw-Hill Interamericana, 2008.
- 4.- G. E. Rodgers, *Química Inorgánica. Introducción a la Química de coordinación, del estado sólido y descriptiva*, McGraw Hill, 1995.
- 5.- D. F. Shriver, P. W. Atkins y C. H. Langford, *Química Inorgánica*, 2ª edición, Reverté, 1998.
- 6.- Datos termoquímicos: *Handbook of Chemistry and Physics*, 96th Edition, 2015-16.



Textos complementarios:

- 1.- N. N. Greenwood and A. Earnshaw, *Chemistry of the Elements*, 2ª edición, Butterworth-Heinemann (grupo Elsevier), 1998.
- 3.- F. A. Cotton y A. G. Wilkinson, *Química Inorgánica Avanzada*, 7ª edición, Limusa, 1998.
- 4.- J.E. Huheey, E.A. Keiter, R.L. Keiter, *Química Inorgánica*, 4ª edición, Harla, 1998.
- 5.- J. D. Lee, *Concise Inorganic Chemistry*, Chapman & Hall, 1991.