

The image shows a standard periodic table of elements, color-coded by groups. The title 'Periodic Table of the Elements' is centered at the top. The table includes elements from Hydrogen (H) to Oganesson (Og). Below the main table, there are two rows of elements: the Lanthanide Series (La to Lu) and the Actinide Series (Ac to Lr). A legend at the bottom identifies the color-coded groups: Alkali Metals (purple), Alkaline Earth Metals (blue), Boron Group (green), Carbon Group (light green), Nitrogen Group (yellow), Oxygen Group (orange), Halogens (red), and Noble Gases (pink).

Il regno periodico

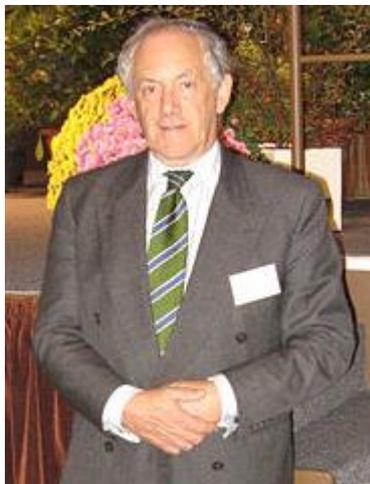
Description

Periodic Table of the Elements

1 1IA 1A H Hydrogen 1.0079	2 IIA 2A Be Beryllium 9.01218											13 IIIA 3A B Boron 10.811	
3 Li Lithium 6.941	4 Mg Magnesium 24.305	3 IIIB 3B	4 IVB 4B	5 VB 5B	6 VIB 6B	7 VIIB 7B	8 VIII 8	9 VIII 8	10 VIII 8	11 IB 1B	12 IIB 2B	13 IIIA 3A Al Aluminum 26.981539	
11 Na Sodium 22.989768	20 Ca Calcium 40.078	21 Sc Scandium 44.95591	22 Ti Titanium 47.88	23 V Vanadium 50.9415	24 Cr Chromium 51.9961	25 Mn Manganese 54.938	26 Fe Iron 55.847	27 Co Cobalt 58.9332	28 Ni Nickel 58.6934	29 Cu Copper 63.546	30 Zn Zinc 65.39	31 Ga Gallium 69.723	
37 Rb Rubidium 85.4678	38 Sr Strontium 87.62	39 Y Yttrium 88.90585	40 Zr Zirconium 91.224	41 Nb Niobium 92.90638	42 Mo Molybdenum 95.94	43 Tc Technetium 98.9072	44 Ru Ruthenium 101.07	45 Rh Rhodium 102.9055	46 Pd Palladium 106.42	47 Ag Silver 107.8682	48 Cd Cadmium 112.411	49 In Indium 114.818	
55 Cs Cesium 132.90543	56 Ba Barium 137.327	57-71 Lanthanide Series	72 Hf Hafnium 178.49	73 Ta Tantalum 180.9479	74 W Tungsten 183.85	75 Re Rhenium 186.207	76 Os Osmium 190.23	77 Ir Iridium 192.22	78 Pt Platinum 195.08	79 Au Gold 196.9665	80 Hg Mercury 200.59	81 Tl Thallium 204.3833	
87 Fr Francium 223.0197	88 Ra Radium 226.0254	89-103 Actinide Series	104 Rf Rutherfordium [261]	105 Db Dubnium [262]	106 Sg Seaborgium [266]	107 Bh Bohrium [264]	108 Hs Hassium [269]	109 Mt Meitnerium [268]	110 Ds Darmstadtium [269]	111 Rg Roentgenium [272]	112 Cn Copernicium [277]	113 Uut Ununtrium unknown	
Lanthanide Series			57 La Lanthanum 138.9055	58 Ce Cerium 140.115	59 Pr Praseodymium 140.90795	60 Nd Neodymium 144.24	61 Pm Promethium 144.9127	62 Sm Samarium 150.36	63 Eu Europium 151.9655	64 Gd Gadolinium 157.25	65 Tb Terbium 158.92534	66 Dy Dysprosium 162.50	67 Ho Holmium 164.9303
Actinide Series			89 Ac Actinium 227.0278	90 Th Thorium 232.0381	91 Pa Protactinium 231.03588	92 U Uranium 238.0289	93 Np Neptunium 237.0482	94 Pu Plutonium 244.0642	95 Am Americium 243.0614	96 Cm Curium 247.0703	97 Bk Berkelium 247.0703	98 Cf Californium 251.0796	99 Es Einsteinium [254]
			Alkali Metal	Alkaline Earth	Transition Metal	Basic Metal	Semimetal	Nonmetal	Halogen	Noble Gas	Lanthanide		

La tavola periodica degli elementi

Una visione del chimico [Peter Atkins](#).



Petwr Atkins.

The periodic Kingdom: a journey into the land of the chemical elements (Il regno periodico: un viaggio nei territori del regno periodico).

Possiamo pensare alla tavola periodica come alla mappa di un regno, immaginate la mappa del "Signore degli anelli". Ogni quadratino, corrisponde ad un elemento (ossigeno, idrogeno, ferro, ...) e ha caratteristiche particolari.

In questa mappa ci sono tutti gli ingredienti per comporre tutte le sostanze che abbiamo sul pianeta Terra e nell'universo. Ci sono anche elementi che non esistono in natura, e che sono stati creati dall'uomo (il plutonio per esempio).

Possiamo pensare alla tavola periodica come un territorio fatto da montagne con picchi altissimi nelle estremità sinistra e destra. Qui troviamo gli elementi più reattivi, quelli reagiscono quasi con tutto e che tendono a legarsi con altri elementi (specialmente con quelli che stanno dalla parte opposta), anche spontaneamente, con reazioni spesso spettacolari. Questi sono elementi che non troviamo mai da soli in natura.

Al centro, troviamo pianure e dolci colline, formate da elementi chiamati stabili, che difficilmente reagiscono con altri elementi e se lo fanno, lo fanno molto lentamente. Come il ferro, alluminio, oro, ecc.

Nella parte in alto a destra, troviamo i non-metalli, con elementi (ossigeno, azoto, fluoro, ...), con elementi sempre più reattivi via via che ci si avvicina all'estremità destra della tavola.

Fanno eccezione gli elementi che si trovano nell'ultima colonna a destra, dove troviamo una zona totalmente piatta, costituita dai "gas nobili" elementi che non si legano con nessuno, come l'elio (che troviamo nei palloncini), il neon (nelle luci al neon).

Ci siamo dimenticati di una zona molto importante che troviamo al centro in basso, nella tavola periodica. Aree pianeggianti, fatte da lande desolate, dove troviamo gli elementi radioattivi (uranio, plutonio, polonio, ...).

La tavola periodica online

<https://ptable.com>

<https://www.rsc.org/periodic-table/>

Category

1. Scienze
2. Senza categoria

Tags

1. 3_terza
2. chimica

3. scienze

Date Created

2021/11/01

Author

lorenzo_wp