

The logo for Dojo OhSawa features the word "Dojo" in a black, rounded, handwritten-style font. Above the letter "o" in "Dojo" is a dark brown, curved line resembling a traditional Japanese roof. Below the "Dojo" text is a thick, dark brown horizontal line. The word "OhSawa" is written in a black, rounded, handwritten-style font, with the "O" being a large, red, stylized letter. The entire logo is centered on a white background.

Dojo OhSawa

La non-scuola del Principio Unico

Dojo Ohsawa 8

Benvenuti!



La scienza secondo il Principio Unico

Chimica
Biologia
Alchimia

Elementi chimici

Fattori fisici

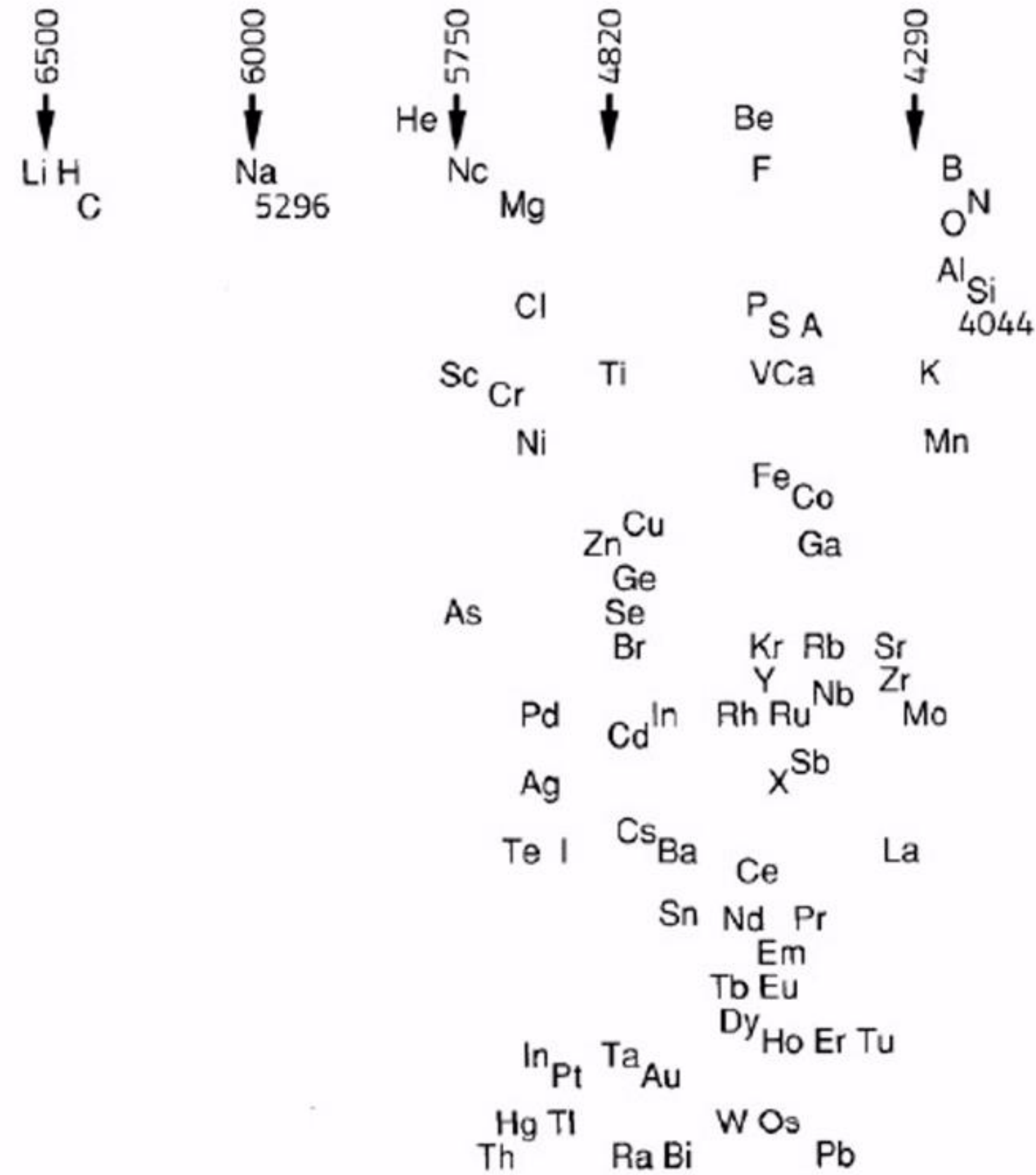
**Attrazioni /
repulsioni**

La chimica

Classificazione spettroscopica

CLASSIFICAZIONE SPETTROSCOPICA DEGLI ELEMENTI

ROSSO ARANCIONE GIALLO VERDE BLU VIOLETTO



Attività Yo
(Pesantezza, Centripeto,
Costrittore)
CALDO

Attività In
(Forza d'ascensione,
Centrifugo, Dilatatore)
FREDDO

ROSSO ARANCIONE GIALLO VERDE BLU VIOLETTO

6500
↓
Li H
C

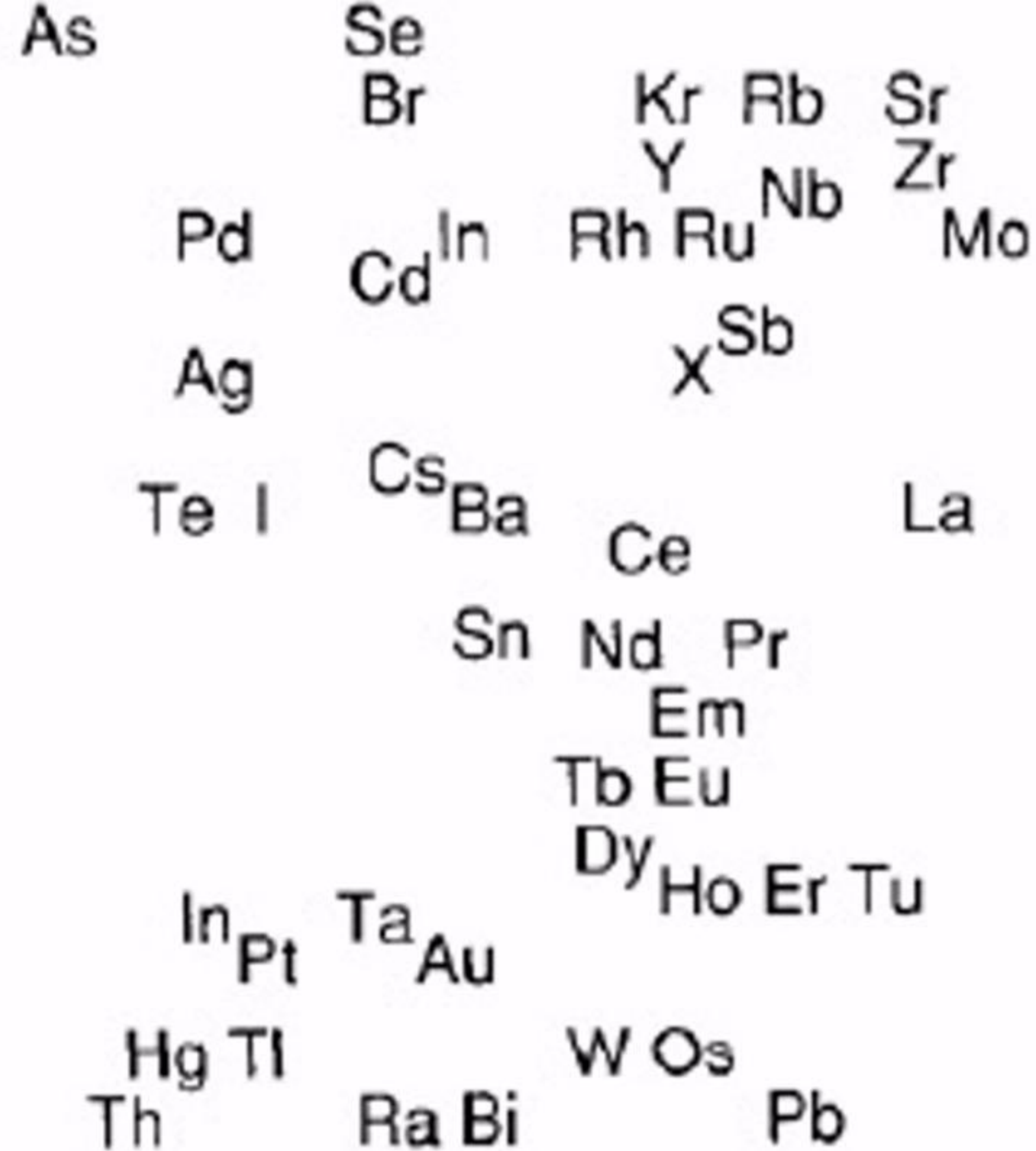
6000
↓
Na
5296

5750
↓
He Nc
Mg
Cl
Sc Cr
Ni

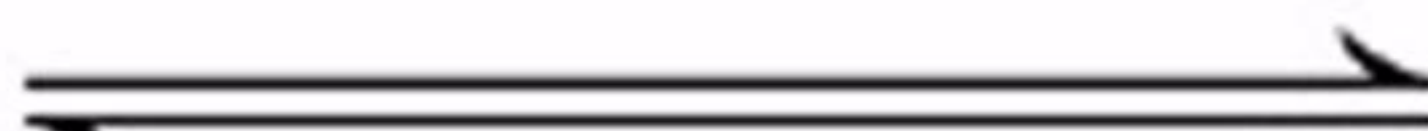
4820
↓
Ti
Zn Cu
Ge
Se
Br

Be
F
P S A
V Ca
Fe Co
Ga
Kr Rb Sr
Y Nb Zr

4290
↓
B N
O
Al Si
4044
K
Mn

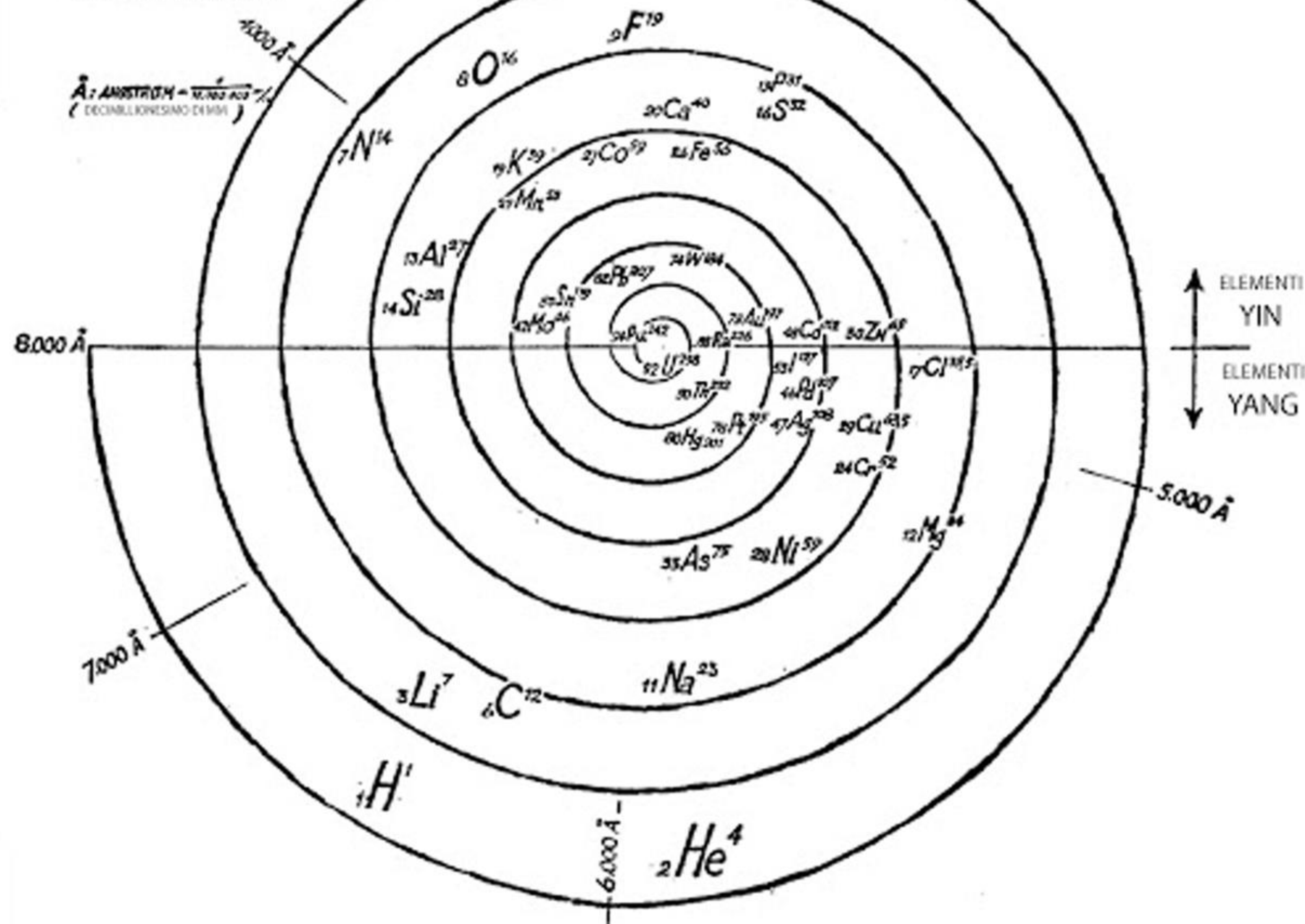


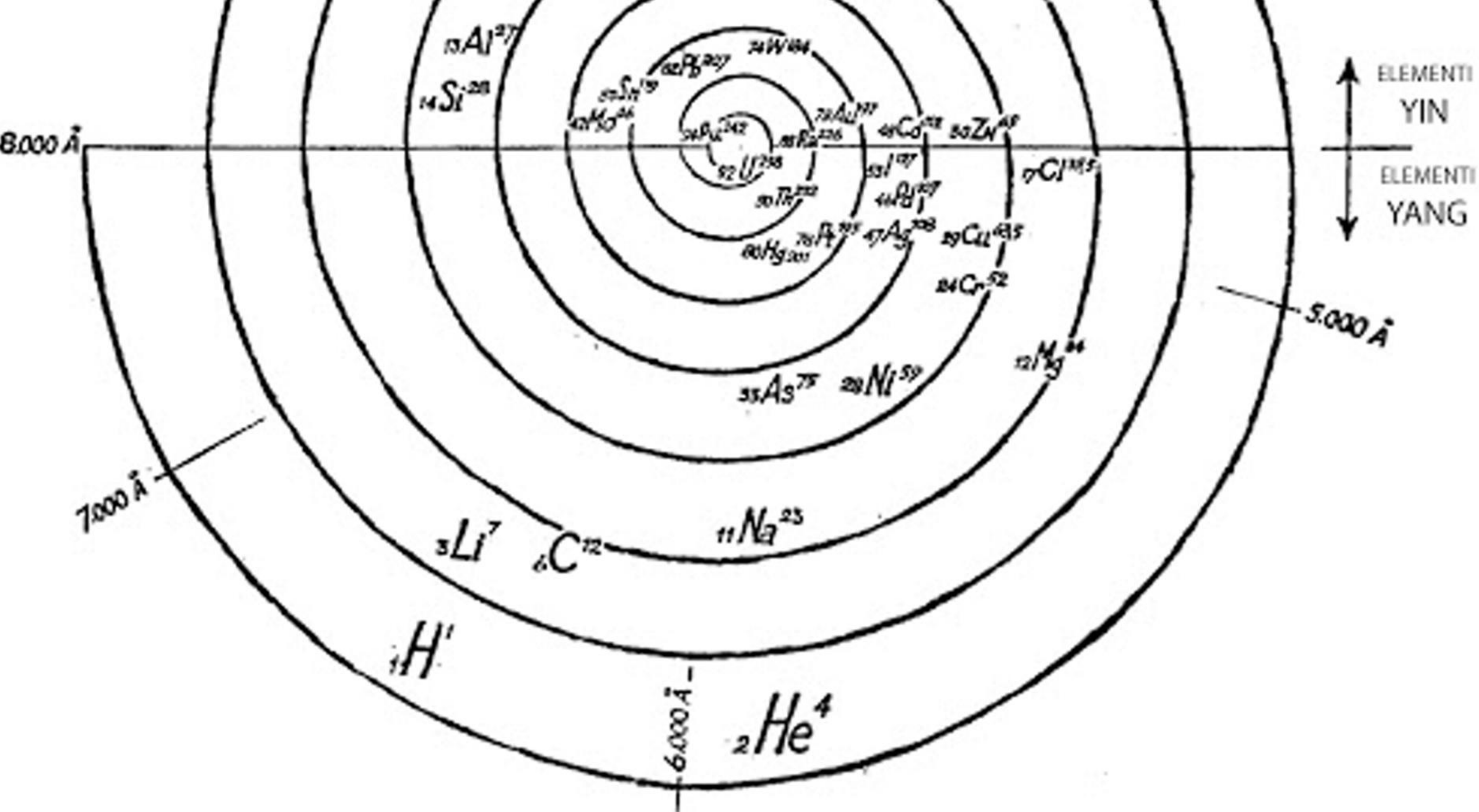
Attività Yo
(Pesantezza, Centripeto,
Costrittore)



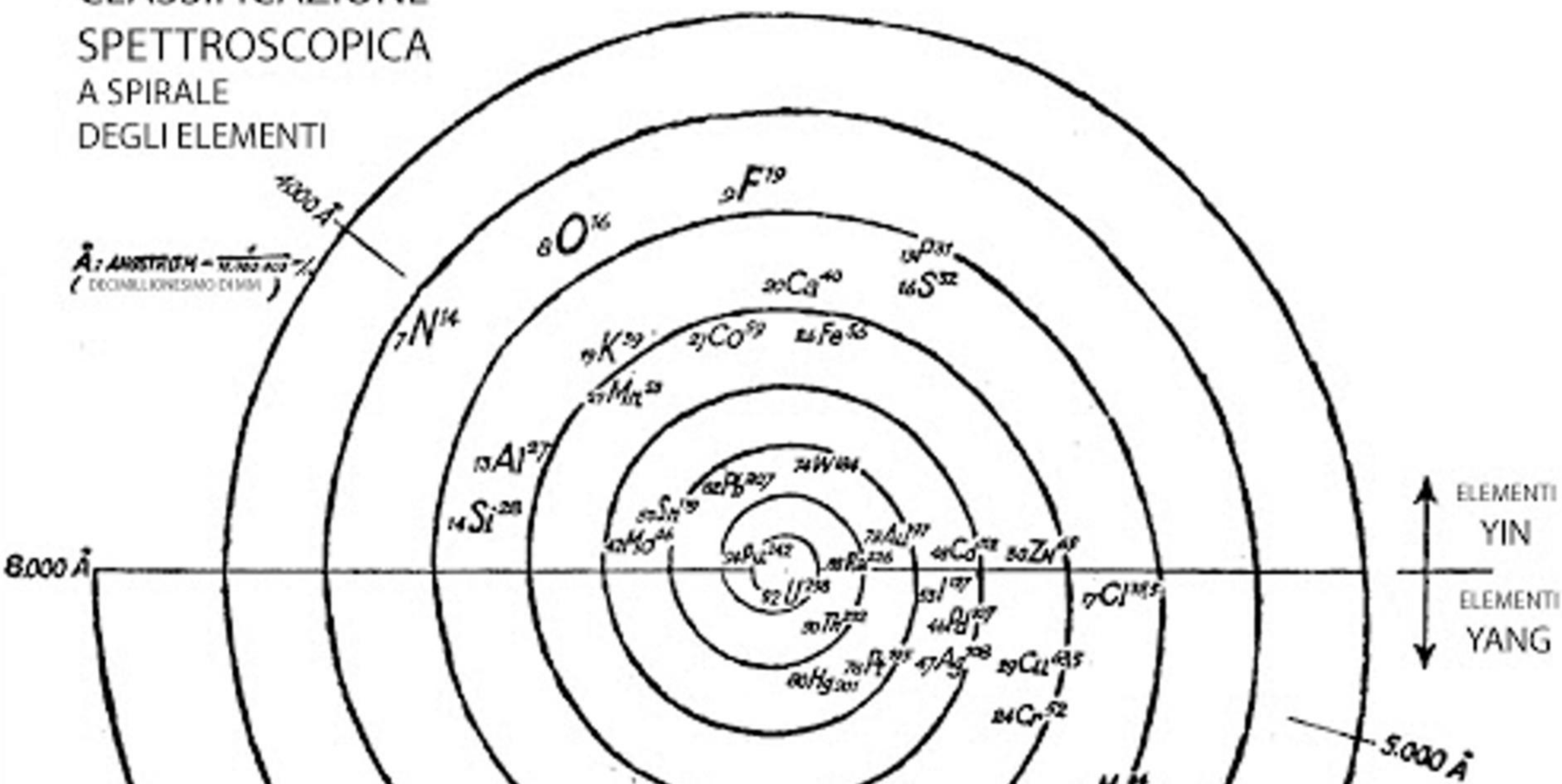
Attività In
(Forza d'ascensione,
Centrifugo, Dilatatore)

CLASSIFICAZIONE
SPETTROSCOPICA
A SPIRALE
DEGLI ELEMENTI





CLASSIFICAZIONE SPETTROSCOPICA A SPIRALE DEGLI ELEMENTI



**Affinità e
relazioni,
secondo i
12 teoremi**

**1) Elementi e
composti hanno una
loro attività
prevalente, IN o YO**

**2) Le attività IN e YO
sono opposte**

**3) Le attività IN e YO
si attirano
reciprocamente**

**4) Elementi chimici
ed agenti fisici non
si possono trattare
separatamente**

5) Gli elementi si attirano quanto più sono distanti; se in categorie diverse, con forza maggiore

**6) Il potere di
repulsione è tanto
maggiore quanto
più è grande la loro
prossimità**

**7) Gli elementi simili
o vicini non si
combinano tra loro.
Per farlo serve
un'attività opposta**

**8) Il calore (YO) può
cambiare i sistemi IN.**

**I raggi UV possono
cambiare i sistemi YO**

**9) Na è tipico della
categoria YO**

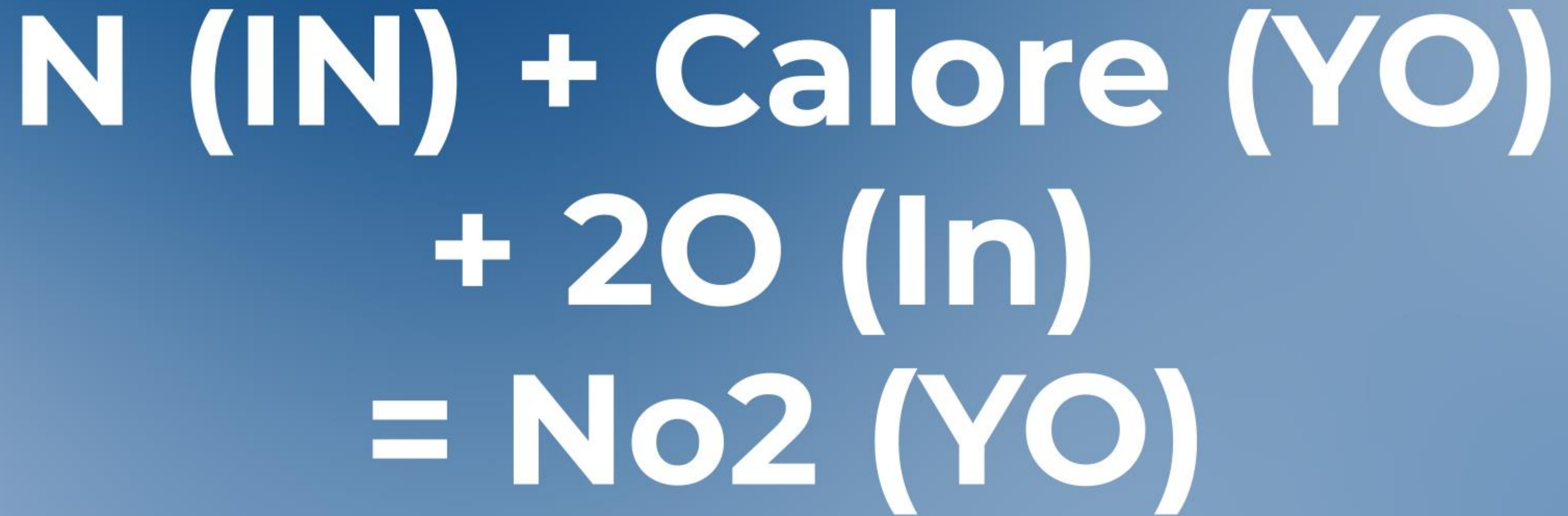
**K è tipico della
categoria IN**

**10) Nelle equazioni
si deve tenere conto
sia degli elementi,
sia degli agenti
fisici e chimici**

**2H (YO) + Raggi UV
(IN) + 2C (YO)**

=

**C₂H₂ (IN)
(acetilene)**



(diossido di azoto)

11) Gli elementi più densi sono più YO, i meno densi più IN

**12) Gli elementi
"centrali" partecipano
delle due attività in
modo equilibrato
(proprietà "mistiche")**

Alcune spiegazioni

Acqua

Ossido di ferro

**Emoglobina,
ossigeno,
anidride carbonica,
monossido di carbonio**

YO - CO - CO₂ - Hb - O₂ - IN

S. "Perché in certe reazioni si disperde o assorbe energia?"

NOTA BENE!

Per concludere...
Tao Te Ching e
chimica

IN - IN
YO - YO
IN - YO

IN - YO

4 casi:

1) naturale

2) con mezzi IN

3) aumentando lo IN

4) aumentando lo YO

Biologia

Distribuzione alghe marine

Alghe Hiziki

**Na e K
nelle piante**

Morfologia vegetale

**Frutta e
siccity**

Respirazione vegetale

Respirazione animale

Calore animale

Sesso

Api

Trasmutazioni

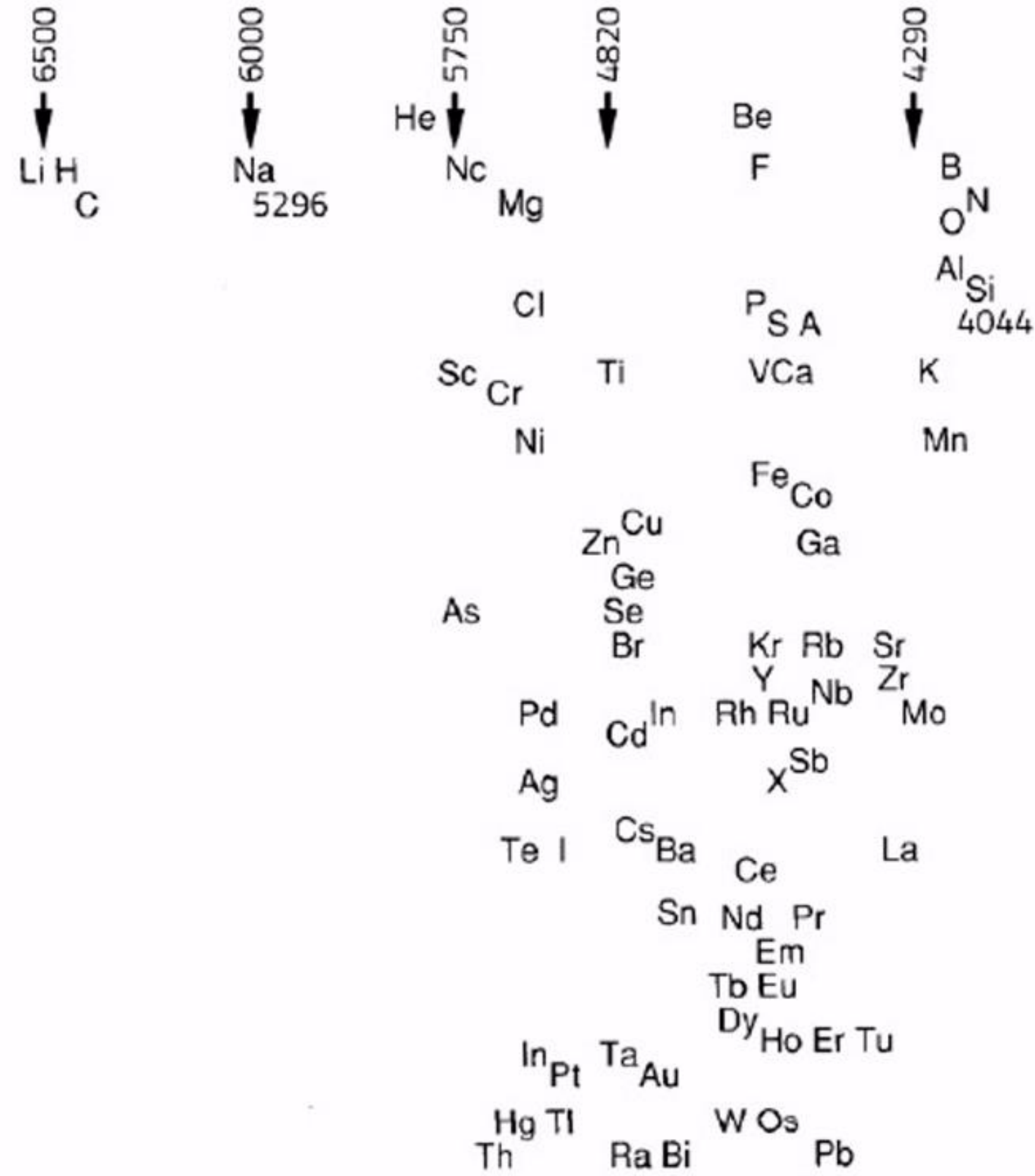
Un po' di storia...
... e il ruolo di Ohsawa

Il racconto di Kushi

Strumenti "filosofici" a supporto

CLASSIFICAZIONE SPETTROSCOPICA DEGLI ELEMENTI

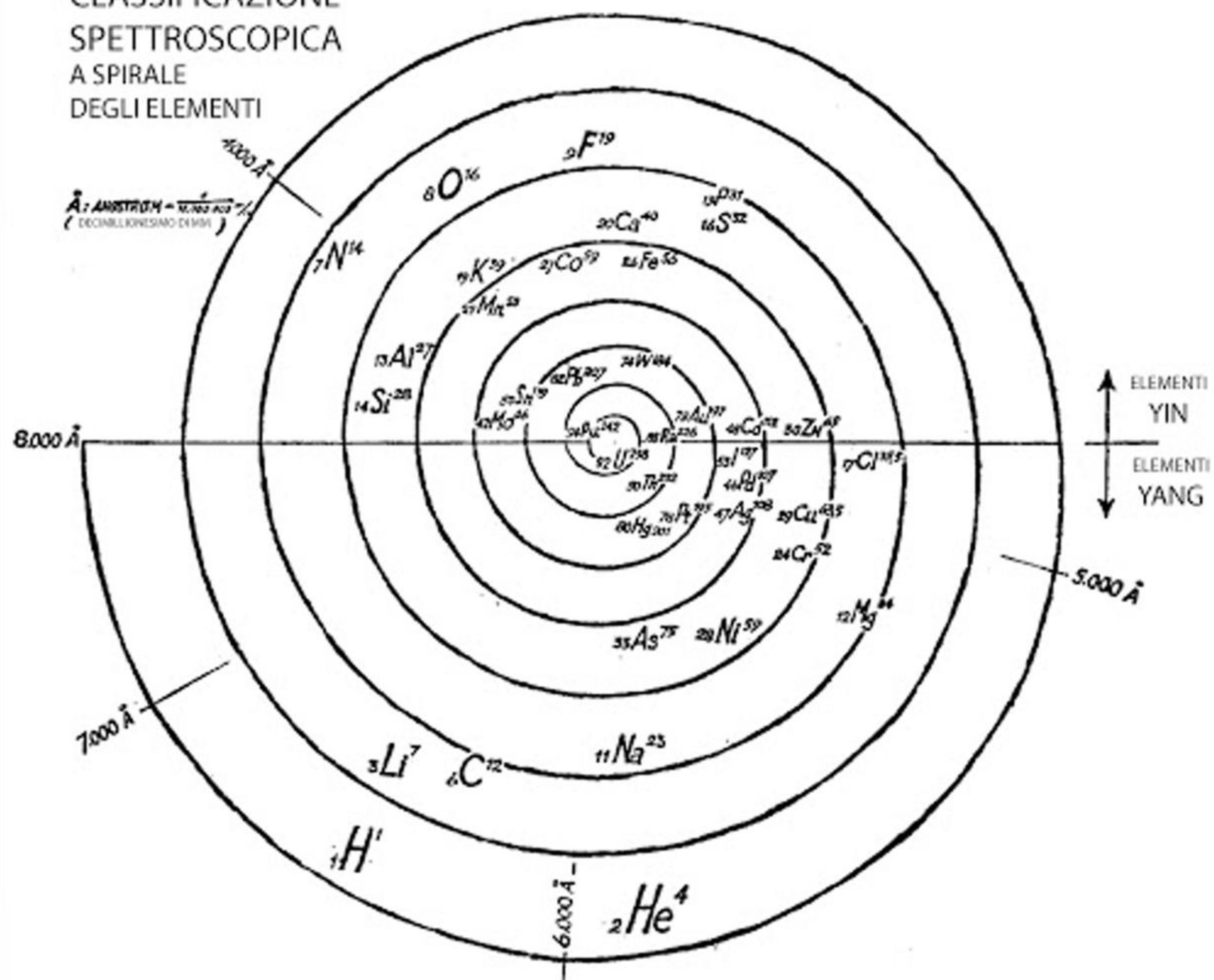
ROSSO ARANCIONE GIALLO VERDE BLU VIOLETTO



Attività Yo
(Pesantezza, Centripeto,
Costrittore)
CALDO

Attività In
(Forza d'ascensione,
Centrifugo, Dilatatore)
FREDDO

CLASSIFICAZIONE
SPETTROSCOPICA
A SPIRALE
DEGLI ELEMENTI



Natural Transmutation of the Elements

wgt.	composition		wgt.	composition		wgt.	composition	
1	P	hydrogen	37	$2C + {}^{18}C$		73	$(3B) + 2C) + 0$	
2	P + n		38	$2C + C$		74	$(2B + 3C) + 0$	
3	${}^1H + {}^1H$		39	$(B + C) + 0$		75	$(B + 4C) + 0$	
4	$2{}^1H$	helium	40	$(2C) + 0$		76	$(5C) + 0$	
5	$He + H^1$	lithium	41	$(B + C) + {}^{10}O$		77	$(3B + C) + 20$	
6	${}^4He + {}^3H$		42	$(2C) + {}^{10}O$		78	$(2B + 2C) + 20$	
7	${}^4He + {}^1H + {}^2H$	berilium	43	$(C + {}^{18}C) + 0$		79	$(B + 3C) + 20$	
8	${}^4He + {}^2H + {}^3H$		44	$(2{}^{18}C) + 0$		80	$(4C) + 20$	
9	${}^7Li + {}^3H$		45	$(3B + C)$		81	$(3B) + 30$	
10	${}^4He + {}^6Li$		46	$(2B + 2C)$		82	$(2B + C) + 30$	
11	${}^4He + {}^7Li$		47	$(B + 3C)$		83	$(B + 2C) + 30$	
12	$3{}^4He$	carbon	48	$(4C)$		84	$(3C) + 30$	krypton
13	$3{}^4He + {}^1H$	nitrogen	49	$(3B) + 0$		85	$(3B + 3C) + 0$	
14	${}^{12}C + {}^2H$	nitrogen	50	$(2B + C) + 0$		86	$(2B + 4C) + 0$	
15	${}^{12}C + {}^3H$		51	$(b + 2C) + 0$		87	$(B + 5C) + 0$	
16	$4{}^4He$	oxygen	52	$(3C) +)$		88	$(6C) + 0$	
17	$4{}^4He + {}^1H$		53	$(2C + {}^{18}C) + 0$		89	$(3B + 2C) + 20$	
18	$4{}^4He + {}^2H$		54	$(2B) + 20$		90	$(2B + 3C) + 20$	
19	${}^7Li + {}^{12}C$		55	$(b + C) + 20$		91	$(B + 4C) + 20$	
20	$5{}^4He$		56	$(2C) + 20$	iron	92	$(5C) + 20$	
21	$5{}^4He + {}^3H$		57	$(C + {}^{18}C) + 20$		93	$(3B + C) + 30$	
22	$5{}^4He + H$		58	$(2B + 3C)$		94	$(2B + 2C) + 30$	
23	$B + C$		59	$(B + 4C)$		95	$(B + 3C) + 30$	
24	$2C$	magnesium	60	$(5c)$		96	$(4C) + 30$	
25	${}^{12}C + {}^{12}C$		61	$(3B + C) + 0$		97	$(3B) + 40$	
26	$2{}^{12}C$		62	$(2B + 2C) +)$		98	$(2B + C) + 40$	
27	$B + 0$		63	$(B + 3C) + 0$		99	$(B + 2C) + 40$	
28	$C + 0$	silicon	64	$(4C) + 0$		100	$(3C) + 40$	
29	${}^{12}C + 0$		65	$(3B) + 20$		101	$(3B + 3C) + 20$	
30	${}^{12}C + {}^{16}O$		66	$(2B + C) + 20$		102	$(2B + 4C) + 20$	
31	${}^9Be + B$		67	$(B + 2C) + 20$		103	$(B + 5C) + 20$	
32	20		68	$(3C) + 20$		104	$(6C) + 20$	
33	$0 + {}^{16}O$		69	$(3B + 3C)$		105	$(3B + 2C) + 30$	
34	$0 + {}^{18}O$		70	$(2B + 4C)$		106	$(2B + 3C) + 30$	
35	$B + 2C$		71	$(B + 5C)$		107	$(B + 4C) + 30$	
36	$3C$		72	$(6C)$		108	$(5C) + 30$	

wgt.	composition		wgt.	composition		wgt.	composition	
109	$(3B + C) + 40$		147	$(B + 6C) + 40$		185	$(3B + 6C) + 50$	
110	$(2B + 2C) + 40$		148	$(7C) + 40$		186	$(2B + 7C) + 50$	
111	$(B + 3C) + 40$		149	$(3B + 3C) + 50$		187	$(B + 8C) + 50$	
112	$(4C) + 40$	cadmium	150	$(2B + 4C) + 50$		188	$(9C) + 50$	
113	$(3B + 4C) + 20$		151	$(B + 5C) + 50$		189	$(3B + 5C) + 60$	
114	$(2B + 5C) + 20$		152	$(6C) + 50$		190	$(2B + 6C) + 60$	
115	$(b + 6C) + 20$		153	$(3B + 2C) + 60$		191	$(B + 7C) + 60$	
116	$(7C) + 20$		154	$(2B + 3C) + 60$		192	$(8C) + 60$	
117	$(3B + 3C) + 30$		155	$(B + 4C) + 60$		193	$(3B + 4C) + 70$	
118	$(2B + 4C) + 30$		156	$(5C) + 60$		194	$(2B + 5C) + 70$	
119	$(B + 5C) + 30$		157	$(3B + 5C) + 40$		195	$(B + 6C) + 70$	
120	$(6C) + 30$		158	$(2B + 6C) + 40$		196	$(7C) + 70$	platinum
121	$(3B + 2C) + 40$		159	$(B + 7C) + 40$		197	$(3B + 7C) + 50$	gold
122	$(2B + 3C) + 40$		160	$(8C) + 40$		198	$(2B + 8C) + 50$	
123	$(B + 4C) + 40$		161	$(3B + 4C) + 50$		199	$(B + 9C) + 50$	
124	$(5C) + 40$		162	$(2B + 5C) + 50$		200	$(10C) + 50$	mercury
125	$(3B + C) + 50$		163	$(B + 6C) + 50$		201	$(3B + 6C) + 60$	
126	$(2B + 2C) + 50$		164	$(7C) + 50$		202	$(2B + 7C) + 60$	
127	$(B + 3C) + 50$		165	$(3B + 3C) + 60$		203	$(B + 8C) + 60$	radio-active
128	$(4C) + 50$		166	$(2B + 4C) + 60$		204	$(9C) + 60$	
129	$(3B + 4C) + 30$		167	$(B + 5C) + 60$		205	$(3B + 5C) + 70$	
130	$(2B + 4C) + 30$		168	$(6C) + 60$	thulium	206	$(2B + 6C) + 70$	
131	$(B + 6C) + 30$		169	$(3B + 6C) + 40$		207	$(B + 7C) + 70$	
132	$(7C) + 30$		170	$(2B + 7C) + 40$		208	$(8C) + 70$	
133	$(3B + 3C) + 40$		171	$(B + 8C) + 40$		209	$(3B + 4C) + 80$	
134	$(2B + 4C) + 40$		172	$(9C) + 40$		210		
135	$(B + 5C) + 40$		173	$(3B + 5C) + 50$		211		
136	$(6C) + 40$		174	$(2B + 6C) + 50$		212		
137	$(3B + 2C) + 50$		175	$(B + 7C) + 50$		213		
138	$(2B + 2C) + 50$		176	$(8C) + 50$		214		
139	$(B + 4C) + 50$		177	$(3B + 4C) + 60$		215		
140	$(5C) + 50$	cerium	178	$(2B + 5C) + 60$		216		
141	$(3B + 5C) + 30$		179	$(B + 6C) + 60$		217		
142	$(2B + 6C) + 30$		180	$(7C) + 60$		218		
143	$(B + 7C) + 30$		181	$(3B + 7C) + 40$		219		
144	$(8C) + 30$		182	$(2B + 8C) + 40$		220		
145	$(3B + 4C) + 40$		183	$(B + 9C) + 40$				
146	$(2B + 5C) + 40$		184	$(10C) + 40$				

...e un sogno!

Densità

Stato

Numero atomico

Peso

Colore

Punto di fusione

**Come combinare
elementi YO ?**

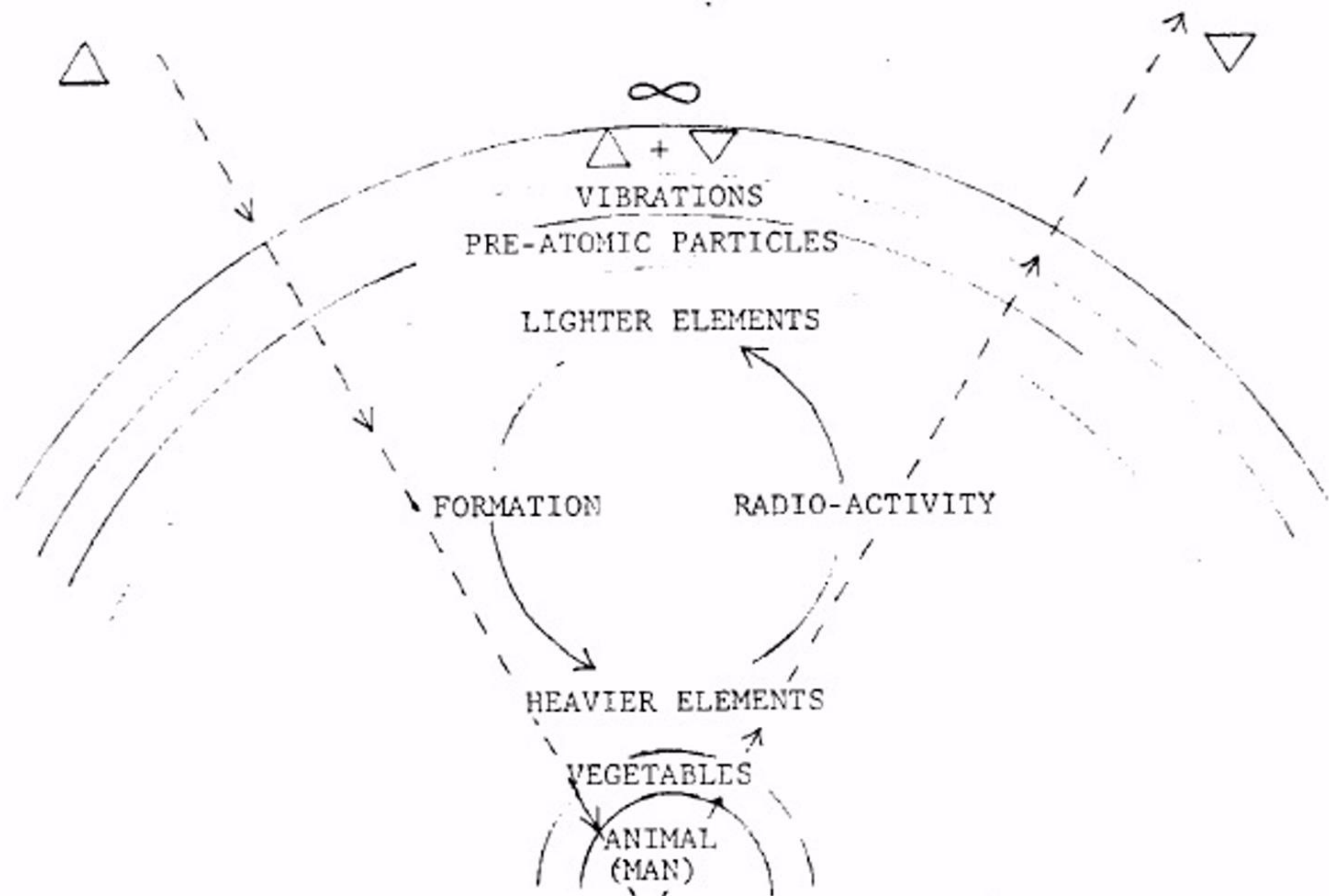
Carboidrati

Il mistero dell'acqua

Trasformazioni chimiche

Trasformazioni di stato

Trasmutazioni e radioattività



UNIVERSAL PROCESS OF ATOMIC EVOLUTION

**Sviluppi
successivi...**

	Ia	IIa
1	H P O O P O n	
2	Li a O D a O Ti	Be 2a O n 2a O D0
3	Na 5a O D 5a O Ti	Mg 6a O O 6a O D0
4	K 9a O Ti 9a D0 P	Ca 10a O O 10a a0 O
5	Rb 18a 3a0 P 18a 3a0 Ti	Sr 19a 2a0 D0 19a 3a0 O
6	Cs 27a 6a0 P 27a 6a0 Ti	Ba 28a 5a0 n 28a 5a0 D0
7	Fr 43a 9a0 a 43a 12a0 Ti	Ra 44a 12a0 D0 44a 13a0 O

Periodic Table of the Elements Alpha-extended model of the Atom



- Stable Element. Maximum abundance.
- Stable Element.
- Unstable Element. $t_{1/2} > 1$ year
- Unstable Element. $t_{1/2} < 1$ year or non-existent.
- Column labelling
- IUPAC, Nomenclature of Inorganic Chemistry, 1989
- IUPAC, Rules for Inorganic Nomenclature, 1970

IIIb	IVb	Vb	VIb	VIIb	VIII			Ib	IIb
21 Sc 10a a0 P 10a a0 Ti	22 Ti 11a O D0 11a a0 O	23 V 11a a0 D 11a a0 Ti	24 Cr 12a a0 O 12a a0 n	25 Mn 12a a0 P 12a a0 Ti	26 Fe 13a O D0 13a a0 O	27 Co 13a a0 Ti 13a a0 n	28 Ni 14a O D0 14a a0 O	29 Cu 14a a0 Ti 14a 2a0 P	30 Zn 15a a0 O 15a a0 D
39 Y 12a 2a0 a 12a 3a0 P	40 Zr 20a 2a0 D0 20a 3a0 D0	41 Nb 20a 2a0 Ti 20a 3a0 P	42 Mo 21a 3a0 O 21a 3a0 D0	43 Tc 21a 3a0 P 21a 3a0 D	44 Ru 22a 3a0 D0 22a 4a0 O	45 Rh 22a 3a0 P 22a 4a0 Ti	46 Pd 23a 3a0 D0 23a 4a0 O	47 Ag 23a 3a0 Ti 23a 4a0 P	48 Cd 24a 4a0 O 24a 4a0 D
57 La 28a 6a0 D 28a 6a0 Ti	72 Hf 36a 8a0 D0 36a 9a0 O	73 Ta 36a 8a0 a 36a 9a0 P	74 W 37a 9a0 O 37a 9a0 D0	75 Re 37a 9a0 P 37a 9a0 Ti	76 Os 38a 9a0 D0 38a 10a0 O	77 Ir 38a 9a0 Ti 38a 10a0 P	78 Pt 39a 9a0 D0 39a 9a0 T0	79 Au 39a 9a0 Ti 39a 10a0 P	80 Hg 40a 10a0 O 40a 10a0 D
89 Ac 44a 12a0 P 44a 12a0 Ti									

e = electron. Stable;
p = proton. Stable;
P = Protium (p+e);
n = P0 = neutron. t1/2 = 10,6 minutes; n = (pe);
D = Deuterium;

me = 0,00054858026; u.m.a. = 0,5110
mp = 1,007276470; u.ma. = 938,2796
mP = 938,790601 Mev.
mn = 1,008665012 u.ma = 939,57304
mD = 1876,138974 Mev.

e = electron. Stable;
p = proton. Stable;
P = Protium (p+e);
n = P0 = neutron. $t_{1/2} = 10,6$ minutes; n = (pe);
D = Deuterium;
D0 = n+ p(k)e = 2(n);

me = 0,00054858026; u.m.a. = 0,51100337 Mev.
mp = 1,007276470; u.m.a. = 938,27961 Mev.
mP = 938,790601 Mev.
mn = 1,008665012 u.m.a = 939,57304 Mev.
mD = 1876,138974 Mev.
mD0 = 1876,138974 + 0,782439 = 186,921413 Mev.

T1 = Tritium.
T2 = Helium 3.
T0 = (3n).
a = Alpha.
a0 = Alpha-zero, (4n);
O = null

mT1 = 2809,454646 Mev.
mT2 = 2809,436021 Mev.
mT0 = 2810,237085 Mev.
ma = 3728,431208 Mev.
ma0 = 3729,996085 Mev.

IIIa	IVa	Va	VIa	VIIa	O
					2 He T2 O O a O O
5 B 2a O D 2a O Ti	6 C 3a O O 3a O a	7 N 3a O D 3a O Ti	8 O 4a O O 4a O D0	9 F 4a O D 4a O Ti	10 Ne 5a O O 5a O D0
13 Al 6a O D 6a O Ti	14 Si 7a O O 7a O n	15 P 7a O Ti 7a a0 P	16 S 8a O O 8a O D0	17 Cl 8a O Ti 8a a0 P	18 Ar 9a O O 9a a0 O
31 Ga 15a 2a0 P 15a 2a0 Ti	32 Ge 16a 2a0 O 16a 2a0 D0	33 As 16a 2a0 P 16a 2a0 Ti	34 Se 17a 2a0 D0 17a 3a0 O	35 Br 17a 2a0 Ti 17a 3a0 P	36 Kr 18a 3a0 O 18a 3a0 D0
49 In 24a 4a0 P 24a 4a0 Ti	50 Sn 25a 4a0 D0 25a 5a0 O	51 Sb 25a 5a0 P 25a 5a0 Ti	52 Te 26a 6a0 O 26a 6a0 D0	53 I 26a 5a0 Ti 26a 6a0 P	54 Xe 27a 5a0 n 26a 6a0 O
81 Tl 40a 10a0 Ti 40a 11a0 P	82 Pb 41a 10a0 D0 41a 11a0 O	83 Bi 41a 11a0 P 41a 11a0 D	84 Po 42a 10a0 O 42a 10a0 n	85 At 42a 10a0 D 42a 10a0 Ti	86 Rn 43a 9a0 D0 43a 10a0 Ti

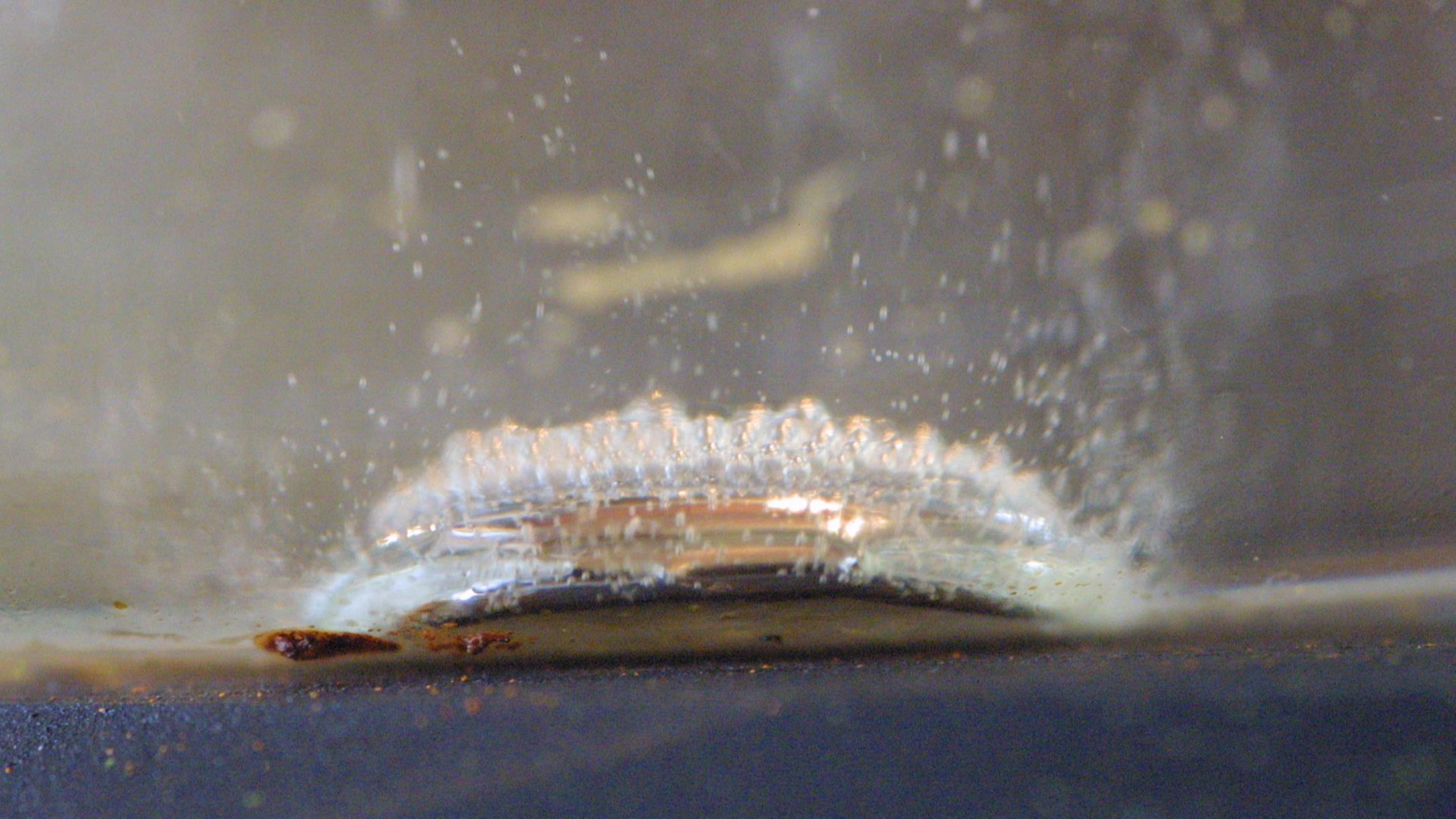
Lanthanides	58 Ce 29a 6a0 O 29a 6a0 D0	59 Pr 29a 6a0 P 29a 6a0 Ti	60 Nd 30a 5a0 D0 30a 6a0 O	61 Pm 30a 6a0 P 30a 6a0 D0	62 Sm 31a 7a0 O 31a 7a0 D0	63 Eu 31a 6a0 T2 31a 7a0 P	64 Gd 32a 7a0 D0 32a 8a0 O	65 Tb 32a 7a0 P 32a 7a0 Ti	66 Dy 33a 7a0 D0 33a 8a0 O	67 Ho 33a 8a0 P 33a 8a0 D	68 Er 34a 7a0 D0 34a 8a0 O	69 Tm 34a 8a0 P 34a 8a0 Ti	70 Yb 35a 8a0 O 35a 8a0 D0	71 Lu 35a 8a0 Ti 35a 8a0 a
Actinides	90 Th 45a 12a0 D0 45a 13a0 O	91 Pa 45a 12a0 Ti 45a 13a0 P	92 U 46a 12a0 Ti 46a 13a0 D0	93 Np 46a 12a0 n 46a 13a0 P	94 Pu 47a 13a0 D0 47a 13a0 O	95 Am 47a 13a0 P 47a 13a0 Ti	96 Cm 48a 13a0 Ti 48a 14a0 O	97 Bk 48a 13a0 D0 48a 13a0 n	98 Cf 49a 13a0 n 49a 13a0 T0	99 Es 49a 15a0 n 49a 14a0 D	100 Fm 50a 13a0 n 50a 13a0 n	101 Md 50a 14a0 P 50a 14a0 D	102 No 51a 12a0 T0 51a 12a0 T0	103 Lr 51a 13a0 P 51a 13a0 a

















LUCA CHIESI
**la Struttura
Nascosta
del Mondo**

Dall'alchimia alla "fusione fredda" e oltre:
Le Reazioni Nucleari a Debole Energia



**SCIENZA^e
CONOSCENZA**

Luca Chiesi

**LA STRUTTURA NASCOSTA
DEL MONDO**



**DALL'ALCHIMIA ALLA "FUSIONE FREDDA" E OLTRE:
LE REAZIONI NUCLEARI A DEBOLE ENERGIA**

Prefazione di Antonella De Ninno, fisica



Libreria Editrice Ossidiane

Chimica
Biologia
Alchimia
...e il resto!

Dojo Ohsawa 8



Arrivederci!

The logo for Dojo OhSawa features the word "Dojo" in a black, rounded, handwritten-style font. The letter "o" in "Dojo" is replaced by a red circular swirl. Above the swirl is a dark brown, curved line resembling a roof, and below it is a thick, dark brown horizontal line. To the right of the swirl, the word "OhSawa" is written in the same black, rounded, handwritten-style font.

Dojo OhSawa

La non-scuola del Principio Unico