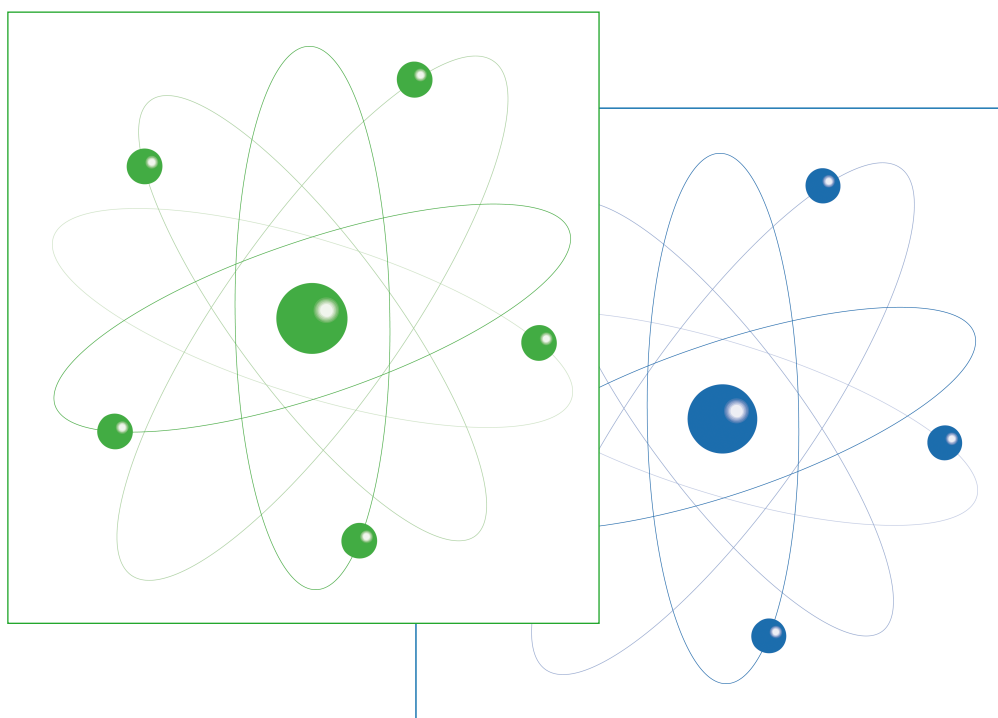


La Nuova Tavola Periodica

dei 112 Elementi Chimici

Massimo Corbucci



Edizione a cura della O.N.L.U.S.
"La ParTicella di Dio"

Sono grato e riverente per l'accoglienza ricevuta presso il "GSI" di Darmstadt, al Professor Gottfried Münzenberg.

Dedico al Grande Stephen Hawking

Ricordo e ricorderò sempre chi mi ha dato un "input" essenziale.
Sono uomini di scienza:

Romano Ortenzi, Luigi Pulcinelli, Eric R. Scerri, Marco Tomaselli, Lello Zolla.

Oltre a tutti i Fisici del "Berkeley" e del "Dubna" saluto i celebri scienziati:

Peter Armbruster, Fritz P. Hessberger, Peter W. Higgs, Sigurd Hofmann, Luciano Maiani, Carlo Rubbia, Antonino Zichichi.

Ringrazio il Prof. Paolo Candy.

Note sugli Enti di Ricerca Atomica citati:

1) G.S.I.: GESELLSCHAFT FÜR SCHWERIONENFORSCHUNG mbH è la sede Tedesca nella città di DARMSTADT del più potente Acceleratore Atomico del mondo; il famoso acceleratore "LINEARE" a "FUSIONE FREDDA" progettato dal grande fisico SCHMELZER nel 1969. Entrò in funzione nel 1976, dacchè il "BERKELEY" Statunitense e il "DUBNA" Russo si erano fermati alla sintesi dell'atomo di numero atomico 106. (Il Seaborgio: Sg-106). Dall'acceleratore lineare del "GSI" uscì nel 1981 il primo atomo fabbricato in Germania, il Bohrio (Bh-107) e finalmente nel febbraio 1996 l'ultimo atomo, che poi è anche l'ULTIMO ATOMO del Sistema Periodico; di numero atomico 112. I grandi fisici ARMBRUSTER, HESSBERGER, HOFMANN e MÜNZENBERG, i quali hanno legato i propri nomi alla scoperta degli atomi 107-108-109-110-111, sono comparsi sulle Riviste Scientifiche e sui Libri di Fisica e di Chimica di tutto il mondo. La consapevolezza di aver scoperto l'ultimo elemento, di questi Scienziati, avrebbe certamente impedito l'annuncio della "scoperta" USA/RUSSIA degli elementi 114-116-118 (successivamente ritirata); ma il "limite strutturale a 112" non era previsto dai modelli della Fisica (Atomo di Bohr) ritenuti capisaldi solidissimi e ultra-collaudati da un secolo di "nucleare". Il Dirigente del GSI, il Professor Gottfried Münzenberg, ha preso visione dei lavori di Corbucci e del suo modello ATOMO-112, che viene presentato in questa edizione della Nuova Tavola Periodica dei 112 Elementi.

2) C.E.R.N.: CENTRO EUROPEO RICERCHE NUCLEARI

Vi si trova il Laboratorio europeo per la fisica delle particelle, che disponeva, fin quando non è stato spento il 2-Novembre del 2000, dell'Anello di Collisione "LEP" (Large electron positron collider) di 27 Km, nel sottosuolo di Ginevra. Ora il LEP verrà sostituito dal Collisore "HLC" (Large Hadron collider) da 16.000 GeV. di potenza, con gli innovativi magnetici super-conduttori. Il Dirigente del CERN è il Professor Luciano Maiani, il quale ha preso visione della nuova concezione sul Bosone di Higgs, la quale lo correla al "VUOTO QUANTO-MECCANICO", escludendo con certezza assoluta che possa essere rivelata la "PARTICELLA" di Dio al Collisore Adronico, comunque alta possa essere l'energia di "estrazione".

Note sulla ONLUS per la Divulgazione Atomica:

Si è posta l'obiettivo di divulgare la Cultura Scientifica che riguarda l'atomo. Attualmente non possono esistere testi divulgativi sulla struttura atomica, nucleare e sub-nucleare, in quanto non è ancora nota la esatta struttura dell'atomo: non si conosce l'esatta distribuzione degli elettroni intorno al nucleo atomico (ciò che si chiama tecnicamente **ORDINE DI RIEMPIMENTO DEI LIVELLI ATOMICI** ed è riportato nel testo*) e per ciò che concerne le particelle sub-nucleari viene edita a cura di una importante istituzione scientifica, (Review of Particle Properties) a cadenza biennale una rivista; la quale riporta l'elenco “provvisorio” delle nuove particelle scoperte.

(Nel testo è riportata la **TAVOLA DELLA NUMERAZIONE BARIONICA**, la quale contiene tutte le “possibili” 103 particelle adroniche sub-nucleari, per di più messe in ordine di massa e di SPIN. Tale ordine è conforme all'ordine con cui sono disposti i 112 elementi chimici nella **NUOVA TAVOLA PERIODICA**. Questa corrispondenza chiarisce il senso concettuale della fisica sub-nucleare e delle sue correlazioni con la chimica ed è il punto chiave su cui si sviluppa la **DIVULGAZIONE** della cultura chimica **DELL'ATOMO**.

La nozione di come sono disposti gli elettroni intorno agli 8 “livelli” e di cosa contiene esattamente il nucleo dell'atomo di maggiore numero atomico possibile (atomo-112), consente all'autore di poter rappresentare l'atomo.

(E' in preparazione, allo scopo di poter rendere visivamente l'insieme dell'aufbau atomico, un video di straordinario impatto emozionale, in cui per la prima volta è possibile godere di una visione tridimensionale e in movimento di tutto il “macchinale” funzionamento dello “indivisibile” di **DEMOCRITO**. 112 elettroni si “accendono” a SPIN alternati su e giù occupando in 50 la parte sinistra dello spazio e in 62 la parte destra. “Internamente” nel **NUCLEO** del pari vi è una dicotomia sinistra/destra, per dar collocazione a 46 barioni ruotanti lentamente a SPIN 1/2 e a 57 ruotanti velocemente a SPIN 3/2.

Il colpo d'occhio coglie la vista interessante all'interno di ogni singolo barione, per visualizzare che internamente si ci sono i **QUARK** disposti a SPIN antiparalleli, a sinistra e a SPIN paralleli, a destra. L'assortimento di “SAPORI” e di “COLORI” è ben visibile, con grande significato scientifico. Estremamente importante la rappresentazione del “vuoto quantomeccanico”, “scoperto”, nel senso che “viene fuori”, mentre si constata che “tutta” la compagine dei 103 barioni, messa insieme resta compatta salvo nella zona di “rottura” della simmetria, dove si forma una netta soluzione di continuità, che “potrebbe” contenere ben 11 barioni, ma si avvera “**VUOTA**”.

La “zoommata” in quell'area nera conduce “dentro” la ragione stessa dell'esistenza dell'universo, aprendosi alla “vista” il percorso di un “tragitto” verso tutti i “luoghi” vicini e lontani delle profondità del cosmo.

Lungo il tragitto scorrono l'una nell'altra le due particelle “fondamentali”, i due “mattoni” ultimi della “materia”: **VAVOHU** e **TOHU**)

* E' in preparazione un testo scientifico dal titolo:

“**COSA SONO E QUANTI SONO GLI ELEMENTI CHIMICI**”

In cui sono riportati tutti i 112 elementi, mostrando di ciascuno il gioco di “aufbau” particella dopo particella. Dall'Idrogeno, che è fatto soltanto di **PROTONE** e **ELETTRONE**, all'atomo-112, che contiene “tutto”.

Introduzione

l'Autore

Massimo Corbucci



nato a Viterbo il 12 Dicembre 1954, ha scoperto qual è l'ultimo elemento del Sistema Periodico e cos'è la "Particella" che crea la materia (nota come Bosone di Higgs o Particella di

Dio). È il fisico italiano che nell'ottobre 2000 è stato chiamato in Germania dal "G.S.I." di Darmstadt per la questione atomo-113. L'atomo-113 era il punto di passaggio per l'approdo, che la Scienza riteneva possibile, all'atomo-114, finalmente "stabile" (l'elemento metallico simile all'argento, ma pesantissimo) con cui sarebbe dovuta cominciare addirittura una nuova era dell'umanità. La spiegazione, da parte dell'autore, del perché l'atomo-113 non si poteva ottenere è stata: "L'ATOMO HA IL LIMITE STRUTTURALE A 112". Oltre ad avere infranto un sogno scientifico coronato dal Nobel Mayer-Jensen sul "Numero Magico 114", ha fatto crollare un secolo di Fisica Nucleare che dava ormai per consolidato il modello della atomo di Bohr. L'impatto nel mondo scientifico è stato senza precedenti. Il CERN ha spento il "LEP" il 2 novembre 2000. Il Berkeley (USA) congiuntamente al Dubna (Russia), l'anno dopo ha ritirato l'annuncio della scoperta degli atomi di numero atomico 114-116-118.

Questa è la prima edizione della "Nuova Tavola Periodica degli Elementi". In essa è stato determinato il numero totale degli elementi chimici del "Sistema Periodico" attraverso due lavori di fisica nucleare e sub-nucleare dell'autore: "L'Ordine di Riempimento dei Livelli Atomici" [Copyright ©1998] "La Disposizione Barionica" [Copyright © 1999]

Ciò ha reso possibile la scoperta del limite strutturale atomico a 112, che ha chiarito la ragione per cui al "G.S.I." di Darmstadt (Germania) dalla fusione nucleare del Bismuto n.a. 83 con lo Zinco n.a. 30 non si poteva ottenere l'atomo di n.a. 113.

Ciò ha anche reso possibile un inquadramento concettuale del "Bosone di Higgs", rendendo evidente che tale "Particella" non poteva essere rivelata al Collisore Adronico "LEP" del C.E.R.N. di Ginevra, ne' potrà mai essere rivelata con qualsiasi potenza di "estrazione" disponibile (V. "HLC"), in quanto essa è composta dai 2 RISHONI Vavhou e Tohu, i quali sono costituenti del "vavhoutohu" o vuoto quantomeccanico, privo di "Pareti di Bloch". (L'autore ritiene corretto che l'ultimo elemento del S. Periodico abbia nome Vavhoutohu, sigla Vt, n.a. 112; con eponimo Viterbo, in onore della sua città natale. [All'attenzione dello I.U.P.A.C. per il nome ufficiale che sarà riportato nella "Nuova Tavola Periodica"]).

Con questa Nuova Tavola il Sistema Periodico viene a riflettere la struttura atomica di un "Nuovo Modello Atomico", non più ad orbite, in cui gli elettroni sono disposti con continuità, ma ad orbite in cui è netta la visualizzazione degli orbitali e in cui la distribuzione Leptonica segue i SALTI QUANTICI e relativi Livelli, REGRESSIONI e PSEUDO-REGRESSIONI.

Appare in questo modo la dicotomia di una PARTE SINISTRA dove si collocano gli ELEMENTI di "GRUPPO A" e di una PARTE DESTRA dove si collocano gli ELEMENTI di "GRUPPO B".

Al CENTRO ci sono i GAS NOBILI.

Da notare che l'Attinio-89 pur trovandosi a destra della Tavola è di Gruppo A.

Gli elementi 99-100-101-102-103 pur trovandosi a sinistra della Tavola sono di Gruppo B. (Per il criterio dello SPIN dei barioni).

In ogni caso tutti gli elementi che compaiono nella Nuova Tavola affiancati e sovrapposti sono affini

Stampa digitale

IMMAGINA s.r.l.

S.P. Teverina, Km 3.600
01100 Viterbo
Tel. 0761.251384

Nessuna parte di questo volume può essere riprodotta in qualsiasi forma a stampa, fotocopia, microfilm o altri sistemi senza il permesso scritto dell'autore.

Progetto grafico e realizzazione:

Elisabetta Mei

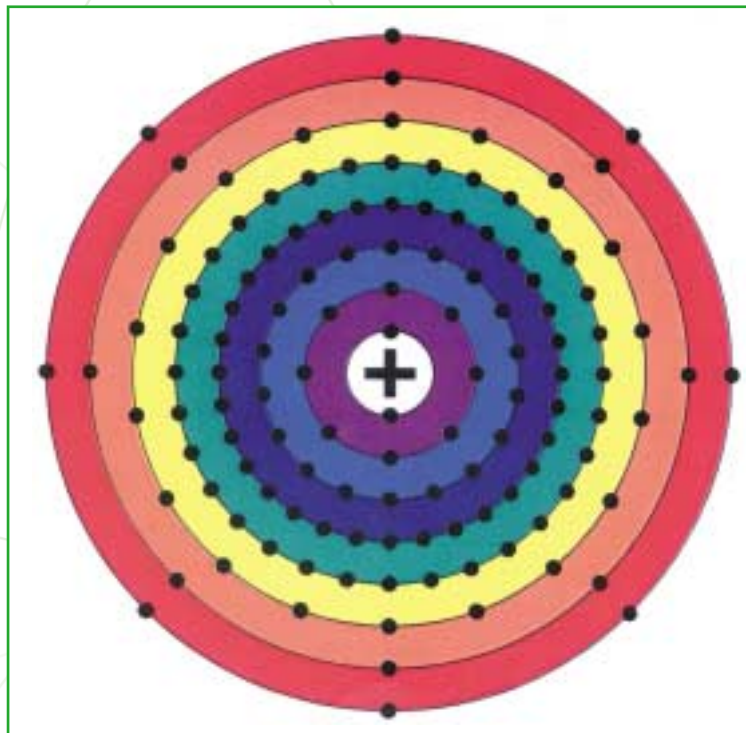


Modello Classico dell'Atomo

MODELLO CLASSICO DI ATOMO

La distribuzione degli elettroni intorno al nucleo, secondo il modello atomico "classico, segue lo schema ad orbite per il quale:

- Sulla 1^a orbita si collocano 2 elettroni
- Sulla 2^a orbita si collocano 8 elettroni
- Sulla 3^a orbita si collocano 18 elettroni
- Sulla 4^a orbita si collocano 32 elettroni
- Sulla 5^a orbita si collocano 32 elettroni
- Sulla 6^a orbita si collocano 18 elettroni
- Sulla 7^a orbita si collocano 8 elettroni
- Sulla 8^a orbita si collocano 8 elettroni



Per un totale di 126 elettroni

Ciò implica che siano 126 gli elementi inseribili nel Sistema Periodico Classico

DISTRIBUZIONE ELETTRONICA NEL MODELLO CLASSICO

8	(8c)	119	120	121	122	123	124	125	126																									
7	(8e)	111	112	113	114	115	116	117	118																									
6	(18e)	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103	104	105	106	107	108	109	110															
5	(32e)	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	
4	(32e)	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60	
3	(18e)	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28															
2	(8e)	3	4	5	6	7	8	9	10																									
1	(2e)	1	2																															

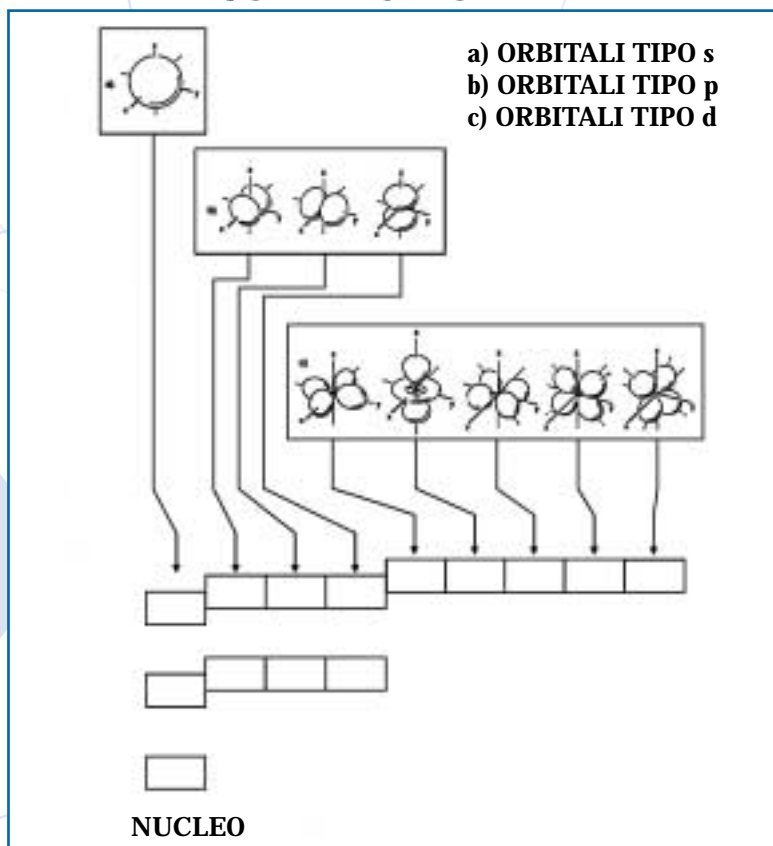
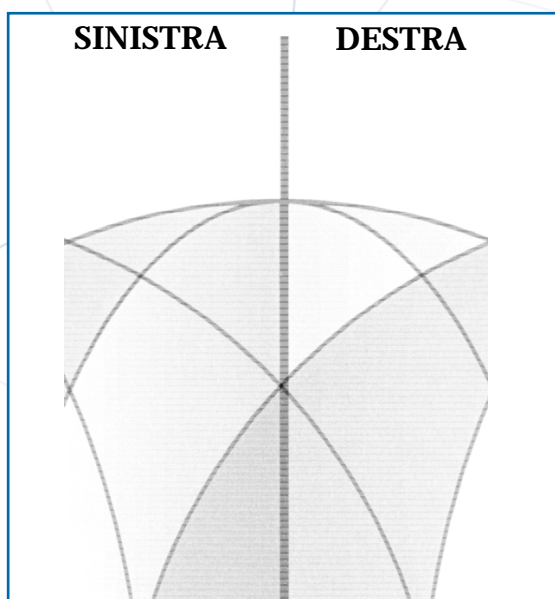
Arriviamo all'Ordine di Riempimento dei Livelli Atomici

Il Modello Atomico dell'atomo si ispira ad una rappresentazione tridimensionale, anziché sul piano, come risulta dal Modello Classico. La "Sfera Atomica" ha una sua dicotomia SINISTRA/DESTRA, che dà ragione della collocazione degli "Orbitali" atomici.

Quelli a bassa energia (Orbitali "s" e "p") nell'emi-sfera sinistra.

Quelli ad alta energia ("d" e superiori) nell'emi-sfera destra.

TAVOLA DEGLI ORBITALI



L'origine della dicotomia sinistra/destra nella Sfera Atomica è correlata al fenomeno del 1° "salto quantico" con "regressione" dall'orbitale $n=4$ all' $n=3$.

Si incontra passando dall'elemento Calcio (Ca) n.a. 20 all'elemento Scandio (Sc) n.a. 21.

Nella Tavola Periodica Mendeleeviana Calcio e Scandio compaiono affiancati.

Nella Nuova Tavola Periodica il Calcio è a sinistra (Gruppi "A") e lo Scandio a destra (Gruppi "B")

per il fenomeno del salto quantico rappresentato sull'Ordine di Riempimento dei Livelli Atomici.

Gli altri salti quantici avvengono rispettivamente per gli altri elementi di seguito riportati:

- Passando dall'elemento Stronzio (Sr) n.a. 38 all'elemento Ittrio (Y) n.a. 39, da $n=5$ a $n=4$
- Passando dall'elemento Bario (Ba) n.a. 56 all'elemento Lantanio (La) n.a. 57, da $n=6$ a $n=5$

Sul livello quantico $n=7$ il salto quantico si inverte con pseudo-regressioni che si hanno:

- Passando dall'elemento Mercurio (Hg) n.a. 80 all'elemento Tallio (Tl) n.a. 81, da $n=6$ a $n=7$
- Passando dall'elemento Radon (Rn) n.a. 86 all'elemento Francio (Fr) n.a. 87, da $n=7$ orbitale "p" a $n=7$ orbitale "s"
- Infine dall'elemento Radio (Ra) n.a. 88 all'elemento Attinio (Ac) n.a. 89, da $n=7$ orbitale "s" $n=7$ orbitale superiore "f"/"g".

NUOVA TAVOLA PERIODICA

**Gruppi A (50 elementi)
Barioni nel nucleo a SPIN 1/2**

1 H IDROGENO	2 He ELIO
---------------------------	------------------------

**Gruppo
Barioni**

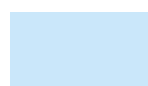
1ª Nota: gli
stati annunciati
(Russia) non
La Germania
la ricerca de

Ia Iia IIIa IVa Va VIa VIIa VIIIa

3 Li LITIO	4 Be BERILLIO	5 B BORO	6 C CARBONIO	7 N AZOTO	8 O OSSIGENO	9 F FLUORO	10 Ne NEON	IIIb	I
11 Na SODIO	12 Mg MAGNESIO	13 Al ALLUMINIO	14 Si SILICIO	15 P FOSFORO	16 S ZOLFO	17 Cl CLORO	18 Ar ARGON	21 Sc SCANDIO	22
19 K POTASSIO	20 Ca CALCIO	31 Ga GALLIO	32 Ge GERMANIO	33 As ARSENICO	34 Se SELENIO	35 Br BROMO	36 Kr KRYPTON	39 Y ITTRIO	40
37 Rb RUBIDIO	38 Sr STRONZIO	49 In INDIO	50 Sn STAGNO	51 Sb ANTIMONIO	52 Te TELLURIO	53 I IODIO	54 Xe XENON	57 La LANTANIO	58
55 Cs CESIO	56 Ba BARIO	67 Ho OLMIO	68 Er ERBIO	69 Tm TULIO	70 Yb YTTERBIO	71 Lu LUTEZIO			72
87 Fr FRANCIO	88 Ra RADIO	81 Tl TALLIO	82 Pb PIOMBO	83 Bi BISMUTO	84 Po POLONIO	85 At ASTATO	86 Rn RADON	89 Ac ATTINIO	90
		99 Es EINSTEINIO	100 Fm FERMIO	101 Md MENDELEVIO	102 No NOBELIO	103 Lw LAURENZIO			104



GAS NOBILI



METALLI ALCALINI



SEMI METALLI



LANTANIDI



NON METALLI



ATTINIDI

Copyright ©

Riproduzione

DIRITTI RISERVATI

Indirizzo dell'Autor

Dott. Massimo Cor

ITALY - 01100 VITI

dei 112 elementi chimici

**di B (62 elementi)
nel nucleo a SPIN 3/2**

elementi 114-116-118 la cui scoperta era annunciata dal "Berkeley" (USA) e dal "Dubna" non esistono, la scoperta è stata ritirata. Il GSI di Darmstadt aveva già fermato i trans-uranici.

2^a Nota: la presenza delle caselle nere dopo il numero atomico 71 e dopo il numero atomico 103 ha importanti implicazioni nel campo della fisica nucleare.

Rappresentano il "vuoto quantomeccanico". Ciò ha chiarito che il Bosone di Higgs non è rivelabile ai collisori adronici. La ricerca del Bosone di Higgs è stata fermata al CERN di Ginevra.

Vb Vb VIb VIIb VIIIb Ib IIb

Ti TITANIO	23 V VANADIO	24 Cr CROMO	25 Mn MANGANESE	26 Fe FERRO	27 Co COBALTO	28 Ni NICHEL	29 Cu RAME	30 Zn ZINCO
Zr ZIRCONIO	41 Nb NIOBIO	42 Mo MOLIBDENO	43 Tc TECNEZIO	44 Ru RUTENIO	45 Rh RODIO	46 Pd PALLADIO	47 Ag ARGENTO	48 Cd CADMIO
Ce CERIO	59 Pr PRASEODIMIO	60 Nd NEODIMIO	61 Pm PROMEZIO	62 Sm SAMARIO	63 Eu EUROPIO	64 Gd GADOLINIO	65 Tb TERBIO	66 Dy DISPROSIO
Hf HAFNIO	73 Ta TANTALIO	74 W TUNGSTENO	75 Re RENIUM	76 Os OSMIO	77 Ir IRIDIO	78 Pt PLATINO	79 Au ORO	80 Hg MERCURIO
Th TORIO	91 Pa PROTOATTINIO	92 U URANIO	93 Np NETTUNIO	94 Pu PLUTONIO	95 Am AMERICIO	96 Cm CURIO	97 Bk BERKELIO	98 Cf CALIFORNIO
104 Rf RIFORDIO	105 Db DUBNIO	106 Sg SEABORGIO	107 Bh BOHRIO	108 Hs ASSIO	109 Mt MEITNERIO	110 Sh SCHMELZERIO	111 Ds DARMSTADIO	112 Vt VAVHOUTOHU

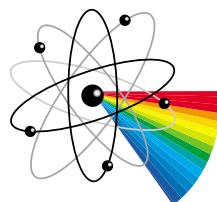
1998 DOTT. MASSIMO CORBUCCI

è vietata

TI ALL'AUTORE AI TERMINI DI LEGGE

e:
Corbucci C.P. 47

ERBO



sito web: www.atomo112.info

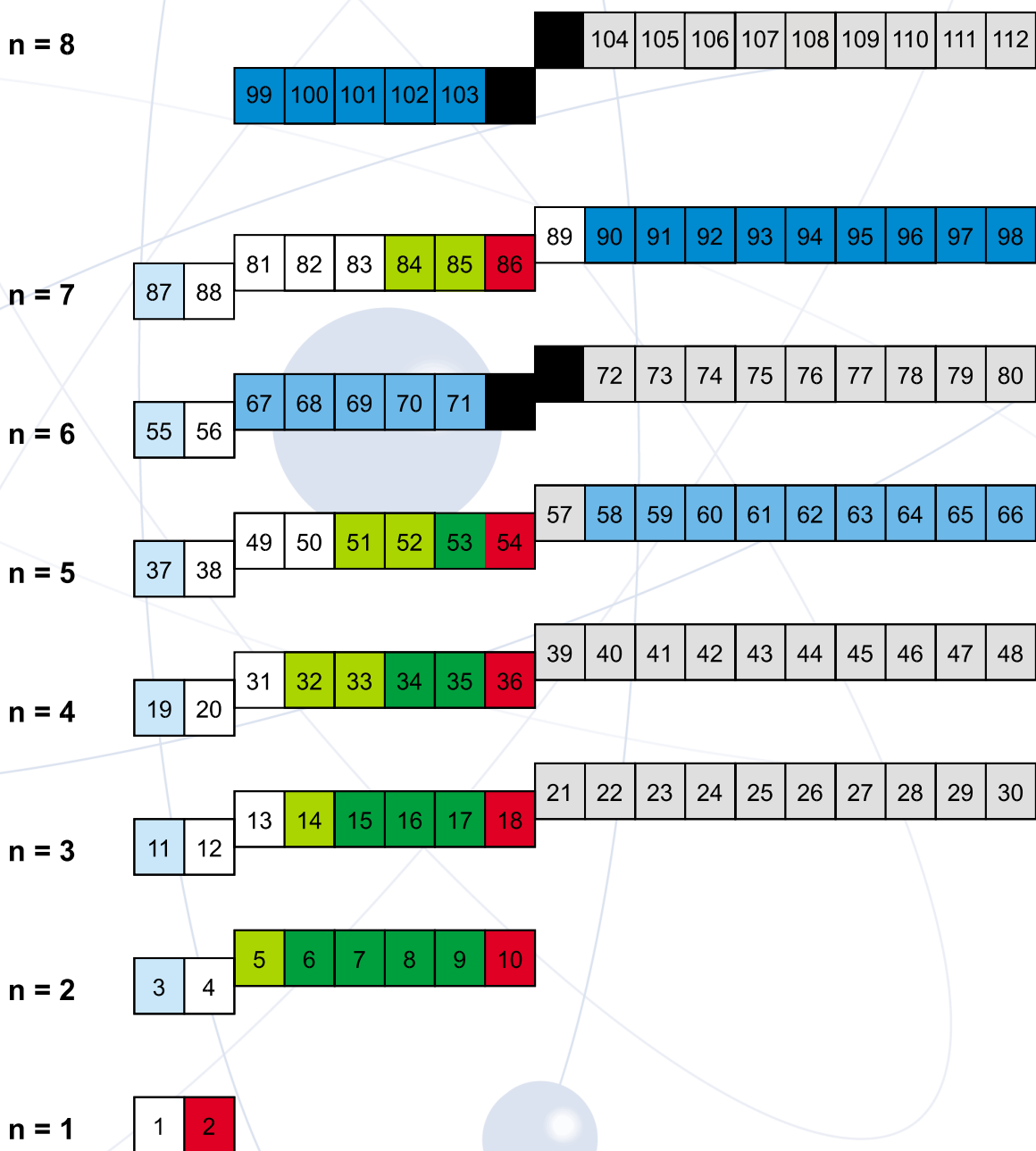


Ordine di Riempimento dei Livelli Atomici

Nessuno è mai riuscito a trovare in che ordine sono disposti gli elettroni intorno al Nucleo, un po' per la difficoltà di scoprire i "bizzarri" Salti Quantici e dunque far "incastrare" i numeri

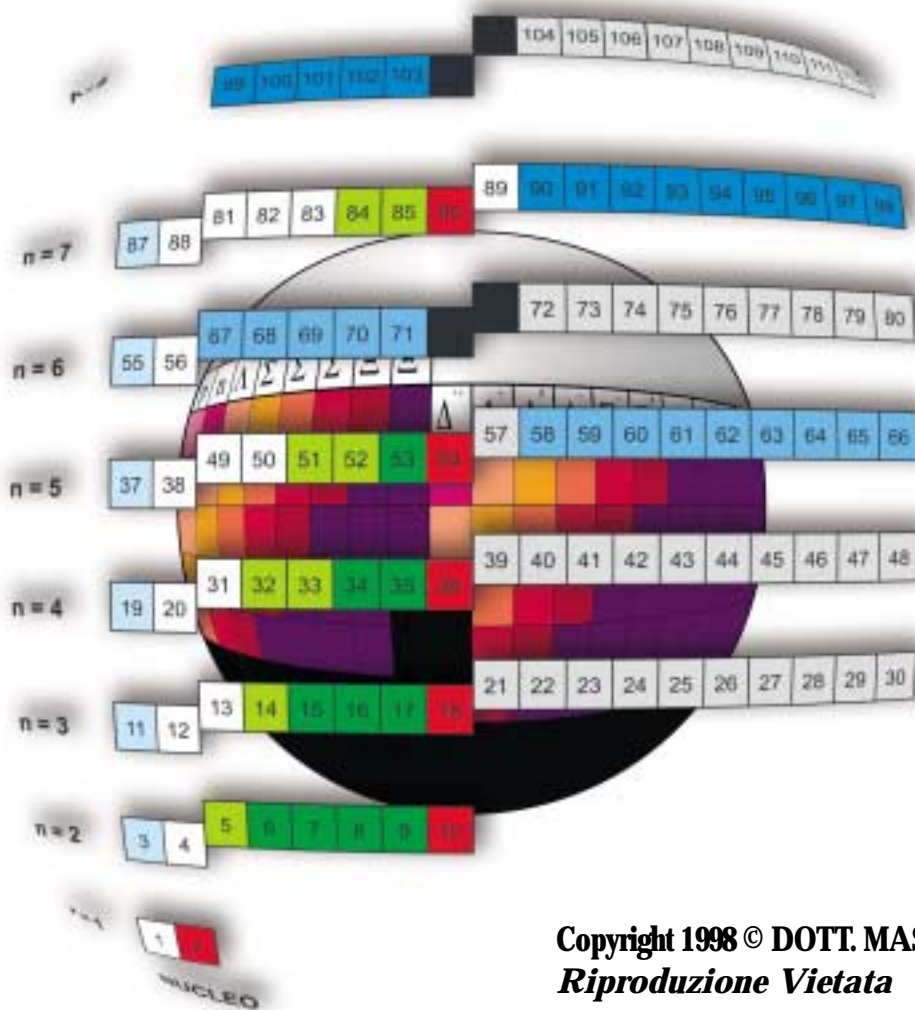
atomici affiancati e sovrapposti in modi corretti, ma soprattutto perché ci si aspettava la continuità nella distribuzione elettronica. Che fosse necessaria la presen-

za di punti di soluzione della continuità, **per poter attingere la "massa" di cui le particelle stesse sono dotate**, non era mai venuto in mente a nessuno studioso.



Nucleo

Copyright 1998 © DOTT. MASSIMO CORBUCCI
Riproduzione Vietata



(Un po' come se un pallone da calcio non fosse munito di foro di gonfiaggio. Non vi si potrebbe introdurre dentro l'aria che serve a conferirgli solidità e sarebbe un oggetto inutilizzabile!)

Il "foro di gonfiaggio" nella struttura atomica è rappresentato da quell'area nera tra il 71° e il 72° elettrone e tra il 103° e il 104° che appare giusto nell'ordine di riempimento dei livelli atomici.

(Anche la Nuova Tavola Periodica degli Elementi mostra le caselle nere conformemente all'Ordine di Riempimento dei Livelli Atomici, tra gli elementi di n.a. 71/72 e 103/104).

Inserendo l'Ordine di

Riempimento dei Livelli Atomici in un elaborato grafico che lo incurva nella calotta sferica tridimensionale, appare la configurazione reale dell'atomo: gli Shell elettronici sono disposti su 8 "paralleli" della sfera, dove all'interno vi è il nucleo. Come sarà detto avanti, il nucleo appare una compagine di "particelle" sub-nucleari, distribuite anch'esse su una calotta sferica in un modo conforme all'Ordine di Riempimento dei Livelli Atomici, che prende il nome di Disposizione Barionica.

L'ultimo barione ha N° 103 e questo dato è una "prova del 9" che gli elementi chimici non possono essere più di 112 (come dire che non ci sarebbe

un ulteriore barione da inserire nel nucleo di un atomo ipotizzato con più di 112 elettroni!)

L'impatto visivo dell'atomo tridimensionale è molto suggestivo della perfezione funzionale del nuovo modello atomico.

Si noti il fatto che nella sfera nucleare interna alla sfera atomica, nella emisfera sinistra vi sono tutti i barioni che ruotano lentamente a spin 1/2 e nella emisfera destra vi sono tutti i barioni che ruotano velocemente a spin 3/2.

Scendendo nel "dettaglio" di come sono messi i **Quark** in ciascun barione, scopriremo nelle pagine successive un'ulteriore "prova del 9" sull'attendibilità del modello con limite "strutturale" a 112: nell'emi-

sfera sinistra lo spin dei quark è **antiparallelo** (funzionale a dare una bassa massa adronica).

Nell'emi-sfera destra lo spin dei quark è **parallelo** (funzionale a dare un'alta massa adronica).

L'autore sta lavorando dal 1976 sull'Ordine di Riempimento dei Livelli Atomici, a quei tempi l'ultimo atomo trans-uranico sintetizzato era il Seaborgio (Sg) n.a. 106 (Berkeley e Dubna) ed entrava in funzione il più potente Acceleratore Atomico del mondo a Darmstadt (Germania).

Già nel 1976 egli era convinto che non si potesse ottenere l'atomo di numero atomico 114, in quanto l'elettrone N°112 gli risultava collocato sull'ultimo orbitale del livello quantico n=8. Tuttavia il suo lavoro scientifico appariva "improporzionabile". Solo quando il GSI di Darmstadt si è scontrato con l'impossibilità di ottenere dalla "fusione nucleare" di Bismuto (83) + Zinco (30) l'elemento di numero atomico 113, (Febbraio

1996: scoperta dell'elemento 112) l'Ordine di Riempimento dei Livelli Atomici è sembrato proponibile.

Come l'autore ha potuto dimostrare che l'ordine di riempimento dei livelli atomici al quale è arrivato è quello rispondente alla realtà

Tuttavia per convincere i maggiori scienziati del mondo che l'atomo più grande "realizzabile" fosse quello con 112 protoni e 112 elettroni, si rendeva necessaria una prova incontrovertibile.

Nel Marzo 1999, dopo 3 anni di assiduo studio, arriva l'idea risolutiva: passare dall'ordine di Riempimento dei Livelli Atomici relativo agli shell, alla Disposizione Barionica nel Nucleo per risalire al contenuto e alla numerazione barionica di "tutti" gli elementi chimici. Veniva realizzata dall'autore

una "straordinaria" (non vi era allo stato delle conoscenze di fisica nucleare la nozione di quanti potessero essere al massimo i barioni) Tavola della Numerazione Barionica, la quale mostra 103 barioni e l'ordine in cui sono messi nella compagine nucleare: 46 a Spin 1/2 e 57 a Spin 3/2.

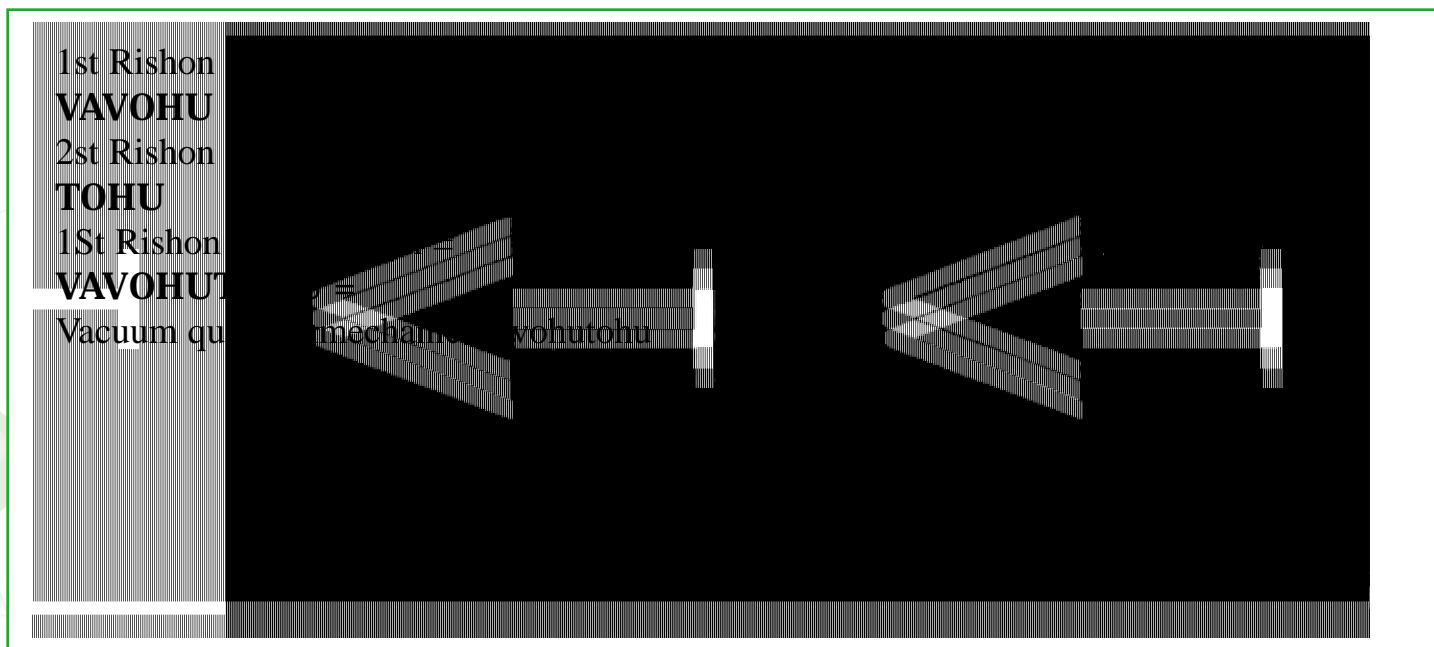
L'eccezionalità di questa tavola è che è sovrapponibile alla Nuova Tavola Periodica degli Elementi e dalla sovrapposizione si può ricavare il dato di quali e quanti barioni siano contenuti nel nucleo di ogni elemento chimico.

Se ne trae che gli Elementi e le stesse Particelle sub-nucleari - che li compongono - soggiacciono alla stessa regola di periodicità, soddisfano quindi il criterio per cui tutte le particelle che sono enterocontenute nell'atomo debbono affiancarsi e sovrapporsi secondo l'affinità che presentano e in base alla Massa.

Copyright 1999 © DOTT. MASSIMO CORBUCCI
Riproduzione Vietata

p	n	Λ^0	Σ^+	Σ^0	Σ^-	Ξ^0	Ξ^-										
p^9	n^{10}	Λ^{11}	Σ^{12}	Σ^{13}	Σ^{14}	Ξ^{15}	Ξ^{16}	Δ^{++}	Δ^+	Δ^0	Δ^-	Σ^*	Σ^{0*}	Σ^{-*}	Ξ^{0*}	Ξ^{-*}	Ω^-
p^{17}	n^{18}	Λ^{29}	Σ^{30}	Σ^{31}	Σ^{32}	Ξ^{33}	Ξ^{34}	Δ^{37}	Δ^{38}	Δ^{39}	Δ^{40}	Σ^{41}	Σ^{42}	Σ^{43}	Ξ^{44}	Ξ^{45}	Ω^{46}
p^{35}	n^{36}	Λ^{47}	Σ^{48}	Σ^{49}	Σ^{50}	Ξ^{51}	Ξ^{52}	Δ^{55}	Δ^{56}	Δ^{57}	Δ^{58}	Σ^{59}	Σ^{60}	Σ^{61}	Ξ^{62}	Ξ^{63}	Ω^{64}
p^{53}	n^{54}	Λ^{65}	Σ^{66}	Σ^{67}	Σ^{68}	Ξ^{69}			Δ^{70}	Δ^{71}	Δ^{72}	Σ^{73}	Σ^{74}	Σ^{75}	Ξ^{76}	Ξ^{77}	Ω^{78}
p^{84}	n^{85}	Λ^{79}	Σ^{80}	Σ^{81}	Σ^{82}	Ξ^{83}			Δ^{86}	Δ^{87}	Δ^{88}	Σ^{89}	Σ^{90}	Σ^{91}	Ξ^{92}	Ξ^{93}	Ω^{94}
									Δ^{95}	Δ^{96}	Δ^{97}	Σ^{98}	Σ^{99}	Σ^{100}	Ξ^{101}	Ξ^{102}	Ω^{103}

Questa tavola consente di risalire a quali e quanti barioni sono contenuti nel nucleo di un elemento chimico, per giustapposizione con la nuova tavola periodica degli elementi. L'ottetto a spin 1/2 e il decupletto a spin 3/2 non sono numerati. Le stratificazioni successive riportano il numero progressivo. La nomenclatura è quella dei barioni e tenuto conto che si tratta di anti-particelle, si mantiene solo il simbolo apponendo sopra il numero progressivo.



Una Grande Scoperta dalla Scoperta Precedente

La tavola della Numerazione Barionica mostrava qualcosa di estremamente interessante, quando fu realizzata per la prima volta il 31 marzo 1999: un'area nera a "semi T coricata", che "rompeva la simmetria" tra i 46 barioni a SPIN 1/2 e i 57 a SPIN 3/2.

Per una incredibile coincidenza al C.E.R.N. di Ginevra i fisici stavano lavorando sul Bosone di Higgs (la "Particella" che crea la materia) e l'esperimento di collisione e-/e+, che avrebbe dovuto portare alla comparsa dell'Higgs volgeva a conclusione proprio nell'ottobre 2000 quando l'autore veniva convocato in Germania al GSI di

Darmstadt, per la "questione" "Atomo - 113". L'area nera a semi-T coricata sulla carta, diviene nella topografia barionica reale del Nucleo, il sito del Bosone di Higgs!

Pertanto l'Higgs non è un vero e proprio Bosone, come si poteva pensare (composto di quark come gli altri mesoni che connettono i barioni tra loro) bensì un "connettivo" caratterizzato da proprietà non ancora previste dalla Fisica.

I componenti di questo "qualcosa" indefinito per la fisica sono i "mattoni fondamentali" della fisica (Rishoni) dai nomi Ebraici VAVOHU e TOHU.

Passando per una chiarezza

concettuale più che soddisfacente si sono creati i presupposti per la scoperta di quello che in fisica non veniva alla luce: "il vuoto quantomeccanico".

Il vuoto quantomeccanico non può essere "estratto" ai Collisori Adronici, e ciò ha spiegato la ragione per cui l'esperimento di "collisione" non poteva essere coronato dalla scoperta del Bosone di Higgs, come lo stato dell'arte in fisica faceva ritenere possibile. L'esperimento fu annullato il 2 Novembre 2000.

Così anche la mancata scoperta del Bosone di Higgs, insieme alla mancata scoperta dell'Atomo 113, ha costituito



un'ulteriore prova della inadeguatezza del modello classico di atomo e della necessità di sostituirlo con un nuovo modello. Il grande fisico Peter Higgs ha preso atto un anno dopo la chiusura del Collisore Adronico "LEP" del Cern di Ginevra e la sospensione dei lavori di ricerca del suo "Bosone", delle teorie dell'autore. Una prova della chiarezza concettuale sulla funzione "creatrice" del "connettivo" quantomeccanico, raggiunta dall'autore stesso, è stata fornita a Higgs attraverso la Tavola della composizione

barionica in Quark dell'ottetto e del decupletto dei "principali" 18 barioni. È un documento di eccezionale valore scientifico, che dimostra come sia stata messa a nudo l'intimità del nucleo atomico, risalendo addirittura alla "logica" del "Creatore" nel combinare "sapori" e "cariche di colore" dei Quark, in modo funzionale ad ottenere le giuste masse adroniche relative alle "posizioni" dei 18 barioni. In particolare si è compreso come lo Spin dei quark sia un meccanismo di regolazione del-

l'assorbimento della massa dal vuoto quantomeccanico. Spin anti-paralleli sono funzionali ad assorbire minore massa, rispetto alla condizione di Spin paralleli. È senz'altro indicativo della perfezione del Modello che gli Spin anti-paralleli si "addensino" tutti sul lato sinistro della "sfera" atomica e al contrario gli Spin paralleli sul lato destro. La rappresentazione di questo "fenomeno" di perfezione della natura a livello sub-nucleare, trova espressione nella Tavola riportata in basso.

TAVOLA DELLA COMPOSIZIONE BARIONICA IN QUARK

Barioni a spin 1/2								Barioni a spin 3/2									
p	n	Λ^0	Σ^+	Σ^0	Σ^-	Ξ^0	Ξ^-	Δ^{++}	Δ^+	Δ^0	Δ^-	Σ^*_+	Σ^*_0	Σ^*_-	Ξ^*_0	Ξ^*_-	Ω^-
uud	udd	uds	uus	uds	dds	uss	dss	Δ^{++}	Δ^+	Δ^0	Δ^-	Σ^*_+	Σ^*_0	Σ^*_-	Ξ^*_0	Ξ^*_-	Ω^-
uuu	uud	udd	ddd	uus	uds	dds	uss	dss	sss								

Quark a spin anti-paralleli

Quark a spin paralleli

La diffusione del presente prospetto è riservata.
 Dott. Massimo Corbucci • Italy - C. P. 47 Viterbo Centrale 01100 Vt

Il quadro riporta la composizione in quark dell'ottetto e del decupletto principali. Nota: osservare che identiche triplette di quark presentano diversa combinazione di carica di colore in modo da determinare la formazione di barioni con la necessaria massa adronica. Per esempio: passare da una situazione di spin anti-paralleli, che è funzionale a mantenere bassa la massa adronica, ad una situazione di spin paralleli converte la tripletta di quark ad assumere maggiore massa adronica; conformemente a come deve averla il barione per occupare una posizione della serie del decupletto.



Elenco dei 50 elementi chimici dei Gruppi "A" (a sinistra dei Gas Nobili) Secondo l'Ordine di Riempimento dei Livelli Atomici

1) Idrogeno
2) Elio
3) Litio
4) Berillio
5) Boro
6) Carbonio
7) Azoto
8) Ossigeno
9) Fluoro
10) Neon

11) Sodio
12) Magnesio
13) Alluminio
14) Silicio
15) Fosforo
16) Zolfo
17) Cloro
18) Argon
19) Potassio
20) Calcio

31) Gallio
32) Germanio
33) Arsenico
34) Selenio
35) Bromo
36) Krypton
37) Rubidio
38) Stronzio
49) Indio
50) Stagno

51) Antimonio
52) Tellurio
53) Iodio
54) Xenon
55) Cesio
56) Bario
67) Olmio
68) Erblio
69) Tulio
70) Ytterbio

71) Lutezio
81) Tallio
82) Piombo
83) Bismuto
84) Polonio
85) Astatio
86) Radon
87) Francio
88) Radio
89) Attinio



Elenco dei 62 elementi chimici dei Gruppi "B" (a destra dei Gas Nobili) Secondo l'Ordine di Riempimento dei Livelli Atomici

21) Scandio
22) Titanio
23) Vanadio
24) Cromo
25) Manganese
26) Ferro
27) Cobalto
28) Nichel
29) Rame

30) Zinco
39) Ittrio
40) Zirconio
41) Niobio
42) Molibdeno
43) Tecnezio
44) Rutenio
45) Rodio
46) Palladio

47) Argento
48) Cadmio
57) Lantanio
58) Cerio
59) Praseodimio
60) Neodimio
61) Promezio
62) Samario
63) Europio

64) Gadolinio
65) Terbio
66) Disprozio
72) Hafnio
73) Tantalio
74) Tungsteno
75) Renio
76) Osmio
77) Iridio

78) Platino
79) Oro
80) Mercurio
90) Torio
91) Protoattinio
92) Uranio

• Trans-Uranici artificiali

(made in Usa Berkeley)

93) Nettunio
94) Plutonio
95) Americio

96) Curio
97) Berkelio
98) Californio

99) Einstenio
100) Fermio
101) Mendelevio

102) Nobelio
103) Laurenzio

• Made in Usa e Russia "Dubna"

104) Rutherfordio/Kurciatovio

105) Hahanio/Dubnio

106) Seaborgio

• Made in Germania Gsi Darmstadt

107) Bohrio
108) Assio

109) Meitnerio
110) Nome proposto Schmelzerio

111) Nome proposto Darmstadio
112) Nome proposto Vavhoutho
(Eponimo: Viterbio sigla Vt)



Nuova Tavola Periodica dei 112 elementi

***Gli elementi chimici in totale sono 112.
50 di Gruppo A e 62 di Gruppo B***

È una sorpresa che infrange certezze scientifiche anche celebrate col Nobel: come quella sul “numero magico 114”, per cui la Comunità scientifica si aspettava un nuovo elemento chimico non più radioattivo, il quale avrebbe segnato l’inizio di una nuova era.

Il fisico italiano che ha scoperto il limite strutturale atomico a 112 è praticamente autore di un nuovo modello di atomo, per il quale si deve abbandonare la classica tavola periodica mendeleeviana e adottarne una nuova in cui gli elementi chimici sono disposti secondo **l'ordine di riempimento dei livelli atomici**.

Questa pubblicazione è la prima edizione mondiale della nuova tavola periodica in cui l'autore spiega com'è arrivato a realizzarla e a provare incontrovertibilmente che gli elementi non possono essere più di 112, contro tutt'altra convinzione degli scienziati di tutto il mondo.

Massimo Corbucci

La Tavola di Mendeleev è la più esposta e la più stampata del mondo.

Qualora la scienza non si fosse imbattuta nell'impossibilità di fare un atomo con 114 protoni, non si sarebbe mai pensato di doverla sostituire con una nuova.

Nell'era dello “Shuttle” (la macchina più complessa), se si domanda:

- Quanti sono gli elementi? E: - Com'è fatto un atomo? O: -Da dove prende la massa? Si rimane senza risposta. Tuttavia lo “Spazio” è stato conquistato e al mondo ci sono super-laboratori ultra-tecnologici. Con l'apporto della “Base epistemologica” data dalla “Struttura dell'Atomo” e dal “Nuovo Sistema Periodico”, sicuramente si progredirà in modo ora inimmaginabile.

Si segnala al lettore che la nozione di “**Vuoto quantomeccanico**” può chiarire la forza di gravità, i cunicoli spazio-temporali (Wormholes) e la formazione dei “buchi neri” nell'Universo.

Edizione speciale
per documentazione storica

Tiratura 500 copie

COPIA N «001»

Depositata presso
la Presidenza del Consiglio dei Ministri
- Settore Editoria -
Copyright © Corbucci 2002