

# NUOVA TAVOLA PERIODICA

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

1 <b>H</b> IDROGENO	2 <b>He</b> ELIO
---------------------------	------------------------

**Gruppo  
Barioni**

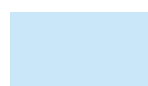
1ª Nota: gli  
stati annunciati  
(Russia) non  
La Germania  
la ricerca de

**Ia    Iia    IIIa    IVa    Va    VIa    VIIa    VIIIa**

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



**GAS NOBILI**



**METALLI ALCALINI**



**SEMI METALLI**



**LANTANIDI**



**NON METALLI**



**ATTINIDI**

Copyright ©

Riproduzione

DIRITTI RISERVATI

Indirizzo dell'Autor

Dott. Massimo Cor

ITALY - 01100 VIT

# 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<sup>a</sup> 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

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

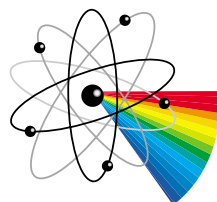
1998 DOTT. MASSIMO CORBUCCI

è vietata

TI ALL'AUTORE AI TERMINI DI LEGGE

e:  
Corbucci C.P. 47

ERBO



sito web: [www.atomo112.info](http://www.atomo112.info)