la Repubblica

Data

Foglio

29-08-2013

Pagina

38/39

Ricercatori svedesi rivedono la tavola periodica. Ora parte la corsa per dargli un nome

OL'ELEMENTO 115

MASSIMIANO BUCCHI

in questi giorni risultati speri- cercatori, competizione scienmentali che confermerebbero tifica, nazionalismi. Alcuni ril'esistenza di un nuovo elemen- spondono al criterio dell'eponito chimico. L'elemento, attual- mia, forse il massimo riconoscimente ancora senza nome, oc- mento per uno scienziato: ecco cuperebbe la casella numero quindiil copernicio, l'einstenio, 115 della tavola periodica degli il fermio. L'attribuzione del noelementi. Altamente radioatti- me mendeelevio fu meno sconvo, esiste per pochi secondi pri- tata del previsto: in piena Guermadidecadere in atomi più leg-ra fredda, non tutti videro di geri; la sua esistenza era già sta-buon occhio che un team di ta ipotizzata da un gruppo di ri-scienziati americani intitolasse cercatori russi nel 2004, ma si at-la propria scoperta a uno scientendevano ulteriori conferme. Il ziatorusso. Un solo scienziato, il risultato è stato ottenuto bom- chimico americano Glenn Seabardandounasottilepellicoladi borg, ebbe l'onore di vedere in americio (elemento numero 95) vita il proprio nome, con il seacon ioni di calcio, in un labora- borgio, sulla tavola degli eletorio tedesco (GSI Helmholtzzentrum di Darmstadt) che evidentemente è una sorta di Bengodi per i cacciatori di nuovi elementi.

Negli ultimi trent'anni, nello stessolaboratorione sono infatti stati scoperti altri sei, ovvero tutti quelli tra il numero 107 e 112. Adesso l'ultima parola ro. spetta alla Iupac, la International Union of Pure and Applied Chemistry — il "governo moncucchiaino approvarne il nome, oppure Zuckerberghio. raccomandare nuovi riscontri sperimentali. I tempi possono essere anche piuttosto lunghi: alcuni elementi hanno atteso più di dieci anni prima di essere ufficializzati.

L'introduzione della tavola periodica degli elementi è associata al nome del chimico russo Dmitrij Mendeleev, chenel 1869 la concepì originariamente per un libro di testo. A corto di spazio dopo essersi troppo dilungato sui primi otto elementi, pressato dall'editore, ebbe l'idea di concentrare tutti gli altri elementi in una sola tabella. Non pago di essere riuscito a inserirvi tutti i 62 elementi allora noti, si spinse a lasciare alcune caselle vuote prevedendo future sco-

perte di elementi di cui aveva già intuito le caratteristiche.

L'assegnazione dei nomi ai nuovi elementi scoperti è stori-N GRUPPO di ricercatori camente una straordinaria cardell'Università di Lund, tina di tornasole per rivelare in Svezia, ha pubblicato l'intreccio tra creatività dei rimenti: una scelta che provocò forti tensioni nella comunità scientifica internazionale. Politicamente ancora più ardita la decisione di Marie Curie, ai primi del secolo scorso, di chiamare l'elemento 84 polonio, in onore della madrepatria allora soggiogata dal dominio stranie-

Chenome proporranno dunque i ricercatori svedesi per il nuovo elemento? Se le scelte ridiale della chimica" secondo la flettono lo spirito dei tempi, è definizione di Sam Keannel suo forse una fortuna che almeno libro sulla tavola periodica (Il peroranonsiapossibileproporscomparso, re nomi "sponsorizzati". Altri-Adelphi). La Iupac può ricono- menti potremmo ritrovarci, scereufficialmentel'elementoe chissà, con il Googlio o lo

© RIPRODUZIONE RISERVATA



NOBEL Marie Curie scoprì nel 1898 il polonio

