

# A Tabela Periódica dos Elementos Químicos

## Periodic Table of Chemical Elements

As Nações Unidas proclamaram 2019 como o Ano Internacional da Tabela Periódica dos Elementos Químicos, ano em que se comemoram os 150 anos da proposta de organização dos elementos químicos por Dmitri Mendeleev. Para assinalar esta data destacamos um mostruário com 64 tubos hermeticamente fechados, numerados, contendo pequenas quantidades de elementos químicos, acompanhado com a lista dos elementos representados. Alguns elementos, tais como o Cobre (Cu), a Prata (Ag), o Ouro (Au), o Ferro (Fe), o Estanho (Sn), o Mercúrio (Hg) e o Chumbo (Pb) e já se conhecem desde a antiguidade. O Fósforo (P) foi descoberto em 1669 e nos 200 anos seguintes, foi adquirido um grande volume de conhecimento relativo às propriedades dos elementos e dos seus compostos. Com o aumento do número de elementos conhecidos, os cientistas precisaram de desenvolver modelos de classificação. Dmitri Mendeleev (1834 - 1907) nasceu na Sibéria, Professor de Química na Universidade de São Petersburgo, escreveu um livro de Química Orgânica em 1861 e em 1869, o seu livro de Química Inorgânica. Destacou-se na História da Química ao ordenar os 63 elementos químicos então conhecidos, numa tabela, após verificar que as suas propriedades se repetiam de forma periódica, prevendo ainda a existência de outros ainda não conhecidos, deixando para isso espaços por preencher na sua Tabela Periódica. Esta tabela publicada em 1869, serviu de base para a elaboração da tabela periódica atual, de 118 elementos químicos conhecidos. Considerado o pai da Tabela Periódica, em 1955, o número do elemento radioativo 101 recebeu o nome de mendelévio, em homenagem ao trabalho deste químico.

The United Nations proclaimed 2019 as the International Year of the Periodic Table of Chemical Elements, the year in which 150 years of the proposal for the organization of chemical elements by Dmitri Mendeleev are celebrated. To mark this date we highlight a sample with 64 hermetically sealed tubes, numbered, containing small amounts of chemical elements, accompanied by the list of elements represented. Some elements, such as Copper (Cu), Silver (Ag), Gold (Au), Iron (Fe), Tin (Sn), Mercury (Hg) and Lead (Pb) are known since antiquity. Phosphorus (P) was discovered in 1669 and in the following 200 years, a great deal of knowledge was acquired concerning the properties of the elements and their compounds. With increasing numbers of known elements, scientists needed to develop classification models. Dmitri Mendeleev (1834 - 1907) was born in Siberia, Professor of Chemistry at the University of St. Petersburg, wrote a book on Organic Chemistry in 1861 and in 1869 his book on Inorganic Chemistry. He excelled in the History of Chemistry when ordering the 63 known chemical elements, in a table, after verifying that its properties were repeated periodically, also predicting the existence of others not yet known, leaving for that space unfilled in its Table Periodic. This table published in 1869, served as the basis for the elaboration of the current periodic table of 118 known chemical elements. Considered the father of the Periodic Table, in 1955, the number of the radioactive element 101 was named mendelévio, in tribute to the work of this chemist.

**Mostruário com amostras de 64 elementos químicos** | Sample showcase of 64 chemical elements **Proveniência** | **Departamento de Química da Faculdade de Ciências da Universidade de Lisboa** | Provenance: Chemistry Department of the Faculty of Sciences of University of Lisbon **Fabricante** | **Maker: E. MERCK Museu Nacional de História Natural e da Ciência**

Universidade de Lisboa, MUHNAC-UL000151