Evolução da Tabela Periódica

Evolução da classificação periódica dos elementos

Döbereiner

As tríades

Grupos de três elementos com propriedades semelhantes, organizados pela sua massa atómica

Newlands

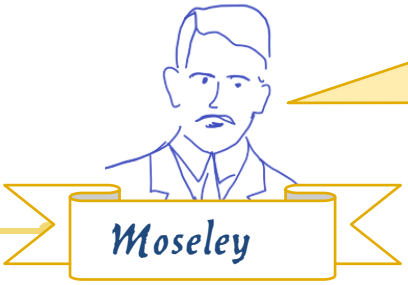
Lei das oitavas

Conceito de periodicidade: as propriedades químicas dos elementos, organizados pela sua massa atómica, repetem-se a cada oito elementos

Mendeleev

A Tabela Periódica

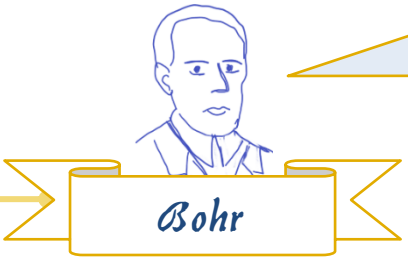
Ordem crescente das massas e propriedades semelhantes (períodos e grupos). Primeira classificação periódica dos elementos, com previsão de elementos ainda não conhecidos



Moseley

Nº atómico

Há relação entre as propriedades químicas dos elementos e o seu número atómico. A Tabela Periódica é reorganizada em função do número atómico



Bohr

Distribuição Eletrónica

Relação da periodicidade dos elementos com a distribuição eletrónica dos seus átomos

© 2021 eskematize.me eskematize.me@gmail.com

Creative Commons Attribution-NonCommercial-ShareAlike 4.0 International License