

Classificação Periódica dos Elementos

Histórico

A – Tríades de Döbereiner: reuniu 3 elementos quimicamente semelhantes, de modo que a massa atômica de deles era a média aritmética dos outros dois.

B – Parafuso Telúrico de Chancourtois: dispôs os elementos, em ordem crescente de massas atômicas, numa linha espiral, de modo que os elementos da mesma vertical apresentavam propriedades químicas semelhantes.

C – Lei das Oitavas (Newlands): reuniu os elementos em ordem crescente de massa atômica sendo que o oitavo elemento apresentava propriedades semelhantes ao primeiro e assim por diante.

D – Tabela de Mendeleev: dispôs os elementos em linha horizontais de tal modo que os elementos semelhantes se localizavam na mesma vertical. Mendeleev estabeleceu que “muitas propriedades físicas e químicas dos elementos variam com suas massas atômicas periodicamente”, fazendo previsões de propriedades de alguns elementos desconhecidos na época.

E – Moseley: corrigiu a tabela de Mendeleev e estabeleceu que “muitas propriedades físicas e químicas dos elementos variam com seus números atômicas periodicamente”.