

CLASIFICACIÓN PERIÓDICA

los primeros intentos de clasificación periódica fueron realizados, de manera independiente, por:

D. MENDELEIEV (1869)
(1834-1907)

L. MEYER (1870)
(1830-1895)

ambos ordenaron los elementos conocidos:

SEGÚN LA MASA ATÓMICA CRECIENTE Y SEGÚN LA SEMEJANZA DE PROPIEDADES

para algunos elementos

TUVIERON QUE SITUARSE EN ORDEN INVERSO A SUS MASAS ATÓMICAS, PARA RESPETAR SUS PROPIEDADES QUÍMICAS

el problema se resolvió cuando

MOSELEY (1914)

ordenó los elementos

POR NÚMERO ATÓMICO CRECIENTE

así

TIENEN LUGAR UNA REPETICIÓN PERIÓDICA DE LAS PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS DE LOS ELEMENTOS

la forma actual de clasificar los elementos químicos

LA TABLA PERIÓDICA (LARGA)

formada por

GRUPOS

son

LAS COLUMNAS CONSTITUIDAS POR ELEMENTOS CON PROPIEDADES SEMEJANTES

que son aquellos que presentan

LA MISMA ESTRUCTURA ELECTRÓNICA EN SU NIVEL MÁS EXTERNO O CAPA DE VALENCIA

hay

18 GRUPOS

PERIODOS

son

LAS FILAS DE ELEMENTOS

que son aquellos que tienen

EL MISMO NÚMERO DE NIVELES ELECTRÓNICOS (COMPLETOS O NO). ESE NÚMERO COINCIDE EL NÚMERO DE PERIODO

hay

7 PERIODOS