

La Tabla periódica

Clasifica los elementos químicos además de brindar información sobre sus características

Numero atómico	49	2
Símbolo	In	8
Nombre	Indio	18
Peso atómico	114,82	3

The Periodic Table of the Elements

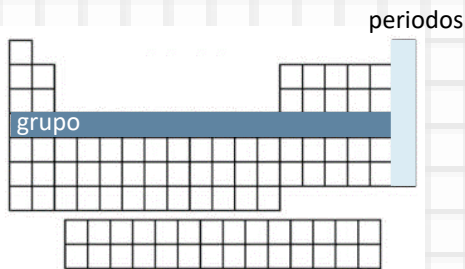
Lanthanides: 57 La, 58 Ce, 59 Pr, 60 Nd, 61 Pm, 62 Sm, 63 Eu, 64 Gd, 65 Tb, 66 Dy, 67 Ho, 68 Er, 69 Tm, 70 Yb, 71 Lu

Actinides: 89 Ac, 90 Th, 91 Pa, 92 U, 93 Np, 94 Pu, 95 Am, 96 Cm, 97 Bk, 98 Cf, 99 Es, 100 Fm, 101 Md, 102 No, 103 Lr

Propiedades periódicas

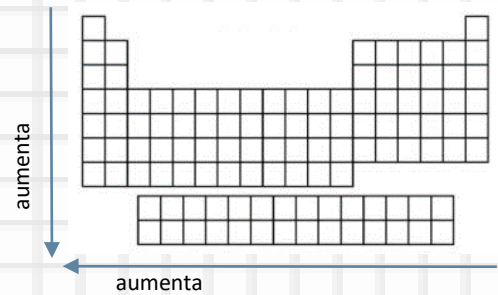
GRUPOS Y PERIODOS

Los grupos indican los electrones de Valencia y una similitud en números de oxidación. Los elementos de un mismo periodo tienen el mismo número cuántico principal.



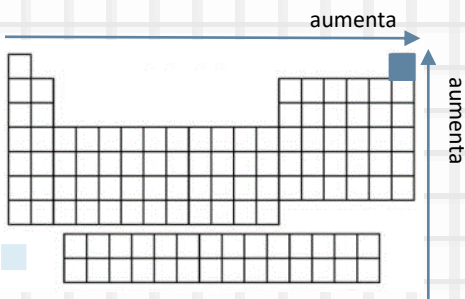
RADIO ATÓMICO

Corresponde a la distancia entre el núcleo y el último electrón de un átomo. Con este, es posible determinar el tamaño de dicho átomo.



ENERGÍA DE IONIZACIÓN

La energía necesaria para separar un electrón de un átomo.



AFINIDAD ELECTRÓNICA

Es la energía liberada cuando un átomo acepta un electrón.

