

# **La Tabla Periódica**

Adaptado por

Yenny Mercedes Puentes Zúñiga

Linda Carol Acevedo Sepúlveda

Proyecto: WIKITIFLOS-Inclusión Educativa digital Colombia 2020

Coordinadora Nacional de Limitados Visuales CONALIVI

Con el apoyo de:

La Agencia Española de Cooperación Internacional para

el Desarrollo-AECID

La Fundación ONCE - América Latina, FOAL

ILUNION Capital Humano

Bogotá, D.C., 2021

## **Introducción**

La Tabla Periódica de los elementos es imprescindible para el estudio de la Química ya que facilita información de manera abreviada y sistemática, por lo que se busca la divulgación y conocimiento de su contenido, razón que incitó al diseño y desarrollo de este material, encaminado a personas en condición de discapacidad visual.

Esta tabla periódica da al estudiante de una forma comprensible, estructurada y práctica algunos de los contenidos de la Tabla Periódica, los muestra clasificados según el grupo al que pertenecen, adicionalmente están distribuidos los distintos elementos químicos junto a su información de símbolo, número y peso atómico, estado de oxidación (Edo. Oxd), electronegatividad, grupo, periodo, estado y aplicación principal, con sus respectivas unidades y valores; está realizada para ser operada fundamentalmente por estudiantes y docentes de educación básica y media.

La Tabla Periódica que se exhibe incorpora los datos sobre las propiedades de los elementos, los cuales se encontraron en "Tabla periódica versión 0.1.57" en Android; así mismo se presenta la aplicación de cada uno, con lo que se pretende ayude a comprender mejor la utilidad y presencia en el entorno de cada uno de los elementos y que se trascienda de su uso convencional y mecánico.

Finalmente esta cartilla está dividida de forma ordenada, incluye los grupos 1 al 18, incorporando conjuntamente el grupo de los lantánidos y actínidos.

Esperamos que sea de utilidad Para lo que fue planeada y materializada, ya que la tabla periódica es un instrumento muy importante que debe

formar parte del material didáctico para cualquier estudiante y docente de química.

## **Contenido**

Introducción	2
Contenido	4
Hidrógeno	11
Litio	12
Sodio	13
Potasio	14
Rubidio	15
Cesio	16
Francio	17
Ununennio	18
Berilio	19
Magnesio	20
Calcio	21
Estroncio	22
Bario	23
Radio	24
Unbinilio	25

Escandio	26
Itrio	27
Titanio	28
Circonio	29
Hafnio	30
Rutherfordio	31
Vanadio	32
Niobio	33
Tantalio	34
Dubnio	35
Cromo	36
Molibdeno	37
Wolframio	38
Seaborgio	39
Manganeseo	40
Tecnecio	41
Renio	42
Bohrio	43

Hierro	44
Rutenio	45
Osmio	46
Hasio	47
Cobalto	48
Rodio	49
Iridio	50
Meitnerio	51
Níquel	52
Paladio	53
Platino	54
Darmstatio	55
Cobre	56
Plata	57
Oro	58
Roentgenio	59
Zinc	60
Cadmio	61

Mercurio	62
Copernicio	63
Boro	64
Aluminio	65
Galio	66
Indio	67
Talio	68
Nihonio	69
Carbono	70
Silicio	71
Germanio	72
Estaño	73
Plomo	74
Flerovio	75
Nitrógeno	76
Fósforo	77
Arsénico	78
Antimonio	79

Bismuto	80
Moscovio	81
Oxígeno	82
Azufre	83
Selenio	84
Telurio	85
Polonio	86
Livermorio	87
Flúor	88
Cloro	89
Bromo	90
Yodo	91
Ástato	92
Teneso	93
Helio	94
Neón	95
Argón	96
Kriptón	97

Xenón	98
Radón	99
Oganesón	100
Lantano	101
Cerio	102
Praseodimio	103
Neodimio	104
Prometio	105
Samario	106
Europio	107
Gadolinio	108
Terbio	109
Diprosio	110
Holmio	111
Erbio	112
Tulio	113
Yterbio	114
Lutecio	115

Actinio	116
Torio	117
Protactinio	118
Uranio	119
Neptunio	120
Plutonio	121
Americio	122
Curio	123
Berkelio	124
Californio	125
Einstenio	126
Fermio	127
Mendelevio	128
Nobelio	129
Lawrencio	130

## **Hidrógeno**

Símbolo: H

Número atómico: 1

Peso atómico: 1,007 g/mol

Edo.Oxd.: +1 -1

Electronegatividad: 2,2

Grupo: 1

Periodo: 1

Estado: Gaseoso

Aplicación: Es el elemento que se quema en el sol

## **Litio**

Símbolo: Li

Número atómico: 3

Peso atómico: 6,941 g/mol

Edo.Oxd.: +1

Electronegatividad: 0,98

Grupo: 1

Periodo: 2

Estado: Sólido

Aplicación: Fabricación de baterías de litio

## **Sodio**

Símbolo: Na

Número atómico: 11

Peso atómico: 22,989 g/mol

Edo.Oxd.: +1

Electronegatividad: 0,93

Grupo: 1

Periodo: 3

Estado: Sólido

Aplicación:

Constituyente de la sal de mesa

## **Potasio**

Símbolo: K

Número atómico: 19

Peso atómico: 39,093 g/mol

Edo.Oxd.: +1

Electronegatividad: 0,82

Grupo: 1

Periodo: 4

Estado: Sólido

Aplicación: Presente en frutas y vegetales

## **Rubidio**

Símbolo: Rb

Número atómico: 37

Peso atómico: 85,467 g/mol

Edo.Oxd.: +1

Electronegatividad: 0,82

Grupo: 1

Periodo: 5

Estado: Sólido

Aplicación: Se encuentra en paneles solares

## **Cesio**

Símbolo: Cs

Número atómico: 55

Peso atómico: 132,905 g/mol

Edo.Oxd.: +1

Electronegatividad: 0,79

Grupo: 1

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Está presente en relojes atómicos

## **Francio**

Símbolo: Fr

Número atómico: 87

Peso atómico: 223,01 g/mol

Edo.Oxd.: +1

Electronegatividad: 0,7

Grupo: 1

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Pinturas luminiscentes

## **Ununennio**

Símbolo: Uue

Número atómico: 119

Peso atómico: 316 g/mol

Edo.Oxd.: -

Electronegatividad: -

Grupo: 1

Periodo: 8

Estado: -

Aplicación: Radiactivo

## **Berilio**

Símbolo: Be

Número atómico: 4

Peso atómico: 9,012 g/mol

Edo.Oxd.: +2

Electronegatividad: 1,5

Grupo: 2

Periodo: 2

Estado: Sólido

Aplicación: Componente de las esmeraldas

## **Magnesio**

Símbolo: Mg

Número atómico: 12

Peso atómico: 24,31 g/mol

Edo.Oxd.: +2

Electronegatividad: 1,31

Grupo: 2

Periodo: 3

Estado: Sólido

Aplicación: Presente en la clorofila

## **Calcio**

Símbolo: Ca

Número atómico: 20

Peso atómico: 40,078 g/mol

Edo.Oxd.: +2

Electronegatividad: 1

Grupo: 2

Periodo: 4

Estado: Sólido

Aplicación: Constituyente de los huesos

## **Estroncio**

Símbolo: Sr

Número atómico: 38

Peso atómico: 87,62 g/mol

Edo.Oxd.: +2

Electronegatividad: 0,95

Grupo: 2

Periodo: 5

Estado: Sólido

Aplicación: Fuegos artificiales

## **Bario**

Símbolo: Ba

Número atómico: 56

Peso atómico: 137,34 g/mol

Edo.Oxd.: +2

Electronegatividad: 0,89

Grupo: 2

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Veneno para ratas

## **Radio**

Símbolo: Ra

Número atómico: 88

Peso atómico: 226,025 g/mol

Edo.Oxd.: +2

Electronegatividad: 0,9

Grupo: 2

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Radiactivo

## **Unbinilio**

Símbolo: Ubn

Número atómico: 120

Peso atómico: 320 g/mol

Edo.Oxd.: -

Electronegatividad: -

Grupo: 2

Periodo: 8

Estado: -

Aplicación: Radiactivo

## **Escandio**

Símbolo: Sc

Número atómico: 21

Peso atómico: 44,95 g/mol

Edo.Oxd.: +3

Electronegatividad: 1,36

Grupo: 3

Periodo: 4

Estado: Sólido

Aplicación: Luces de alta intensidad

## **Itrio**

Símbolo: Y

Número atómico: 39

Peso atómico: 88,905 g/mol

Edo.Oxd.: +3

Electronegatividad: 1,22

Grupo: 3

Periodo: 5

Estado: Sólido

Aplicación: Pantallas de T.V y computadores

## **Titanio**

Símbolo: Ti

Número atómico: 22

Peso atómico: 47,867 g/mol

Edo.Oxd.: +4, +3, +2, +1, -1

Electronegatividad: 1,54

Grupo: 4

Periodo: 4

Estado: Sólido

Aplicación: Construcción de aviones militares

## **Circonio**

Símbolo: Zr

Número atómico: 40

Peso atómico: 91,224 g/mol

Edo.Oxd.: +4

Electronegatividad: 1,33

Grupo: 4

Periodo: 5

Estado: Sólido

Aplicación: Joyería de fantasía

## **Hafnio**

Símbolo: Hf

Número atómico: 72

Peso atómico: 178,49 g/mol

Edo.Oxd.: +4, +3, +2

Electronegatividad: 1,3

Grupo: 4

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Presente en los submarinos nucleares

## **Rutherfordio**

Símbolo: Rf

Número atómico: 104

Peso atómico: 267 g/mol

Edo.Oxd.: +4

Electronegatividad: -

Grupo: 4

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Radiactivo

## **Vanadio**

Símbolo: V

Número atómico: 23

Peso atómico: 50,941 g/mol

Edo.Oxd.: +5, +4, +3, +2, +1, -1

Electronegatividad: 1,63

Grupo: 5

Periodo: 4

Estado: Sólido

Aplicación: Fabricación de herramientas metálicas

## **Niobio**

Símbolo: Nb

Número atómico: 41

Peso atómico: 92,906 g/mol

Edo.Oxd.: +5, +4, +3, +2, -1

Electronegatividad: 1,6

Grupo: 5

Periodo: 5

Estado: Sólido

Aplicación: Material presente en las vías del tren

## **Tantalio**

Símbolo: Ta

Número atómico: 73

Peso atómico: 180,9479 g/mol

Edo.Oxd.: +5, +4, +3, +2, -1

Electronegatividad: 1,5

Grupo: 5

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Presenten en los teléfonos celulares

## **Dubnio**

Símbolo: Db

Número atómico: 105

Peso atómico: 262 g/mol

Edo.Oxd.: +5, +4, +3

Electronegatividad: -

Grupo: 5

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Radiactivo

## **Cromo**

Símbolo: Cr

Número atómico: 24

Peso atómico: 51,996 g/mol

Edo.Oxd.: +6, +3, +2

Electronegatividad: 1,6

Grupo: 6

Periodo: 4

Estado: Sólido

Aplicación: Acero inoxidable como los cubiertos

## **Molibdeno**

Símbolo: Mo

Número atómico: 42

Peso atómico: 95,94 g/mol

Edo.Oxd.: +6, +5, +4, +3, +2

Electronegatividad: 2,16

Grupo: 6

Periodo: 5

Estado: Sólido

Aplicación: Herramientas de corte

## **Wolframio**

Símbolo: W

Número atómico: 74

Peso atómico: 183,84 g/mol

Edo.Oxd.: +6, +5, +4, +3, +2

Electronegatividad: 2,36

Grupo: 6

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Fabricación de filamentos de lámparas eléctricas

## **Seaborgio**

Símbolo: Sg

Número atómico: 106

Peso atómico: 269 g/mol

Edo.Oxd.: +6

Electronegatividad: -

Grupo: 6

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Radiactivo

## **Manganeso**

Símbolo: Mn

Número atómico: 25

Peso atómico: 54,93 g/mol

Edo.Oxd.: + 7, +6, +4, +2, +3

Electronegatividad: 1,55

Grupo: 7

Periodo: 4

Estado: Sólido

Aplicación: Fabricación de cajas fuertes

## **Tecnecio**

Símbolo: Tc

Número atómico: 43

Peso atómico: 98,906 g/mol

Edo.Oxd.: +4, +6, +7

Electronegatividad: 1,9

Grupo: 7

Periodo: 5

Estado: Sólido

Aplicación: Radioterapia

## **Renio**

Símbolo: Re

Número atómico: 75

Peso atómico: 186,207 g/mol

Edo.Oxd.: -1, 0, +1, +2, +3, +4, +5, +6, +7

Electronegatividad: 1,9

Grupo: 7

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Joyería

## **Bohrio**

Símbolo: Bh

Número atómico: 107

Peso atómico: 264 g/mol

Edo.Oxd.: +7, +6, +4, +2, +3

Electronegatividad: -

Grupo: 7

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Radiactivo

## **Hierro**

Símbolo: Fe

Número atómico: 26

Peso atómico: 55,845 g/mol

Edo.Oxd.: +2, +3

Electronegatividad: 1,83

Grupo: 8

Periodo: 4

Estado: Sólido

Aplicación: Puntillas

## **Rutenio**

Símbolo: Ru

Número atómico: 44

Peso atómico: 101,07 g/mol

Edo.Oxd.: +2, +3, +4, +6, +8

Electronegatividad: 2,2

Grupo: 8

Periodo: 5

Estado: Sólido

Aplicación: Fabricación de contactos eléctricos

## **Osmio**

Símbolo: Os

Número atómico: 76

Peso atómico: 190,23 g/mol

Edo.Oxd.: +3, +4

Electronegatividad: 2,2

Grupo: 8

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Está en las puntas de bolígrafos

## **Hasio**

Símbolo: Hs

Número atómico: 108

Peso atómico: 269 g/mol

Edo.Oxd.: +8

Electronegatividad: 2,2

Grupo: 8

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Radiactivo y computadores

## **Cobalto**

Símbolo: Co

Número atómico: 27

Peso atómico: 58,93 g/mol

Edo.Oxd.: +1, -1, +2, +3, +4, +5

Electronegatividad: 1,88

Grupo: 9

Periodo: 4

Estado: Sólido

Aplicación: Secante para pinturas

## **Rodio**

Símbolo: Rh

Número atómico: 45

Peso atómico: 102,90 g/mol

Edo.Oxd.: +4

Electronegatividad: 2,88

Grupo: 9

Periodo: 5

Estado: Sólido

Aplicación: Joyería

## **Iridio**

Símbolo: Ir

Número atómico: 77

Peso atómico: 192,21 g/mol

Edo.Oxd.: +3, +4

Electronegatividad: 2,2

Grupo: 9

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Herramientas quirúrgicas

## **Meitnerio**

Símbolo: Mt

Número atómico: 109

Peso atómico: 268 g/mol

Edo.Oxd.: +4, +3, +6

Electronegatividad: -

Grupo: 9

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Radiactivo

## **Níquel**

Símbolo: Ni

Número atómico: 28

Peso atómico: 58,69 g/mol

Edo.Oxd.: +3, +2

Electronegatividad: 1,91

Grupo: 10

Periodo: 4

Estado: Sólido

Aplicación: Se encuentra en meteoritos

## **Paladio**

Símbolo: Pd

Número atómico: 46

Peso atómico: 106,42 g/mol

Edo.Oxd.: +3, +2

Electronegatividad: 2,2

Grupo: 10

Periodo: 5

Estado: Sólido

Aplicación: Instrumentos quirúrgicos

## **Platino**

Símbolo: Pt

Número atómico: 78

Peso atómico: 195,08 g/mol

Edo.Oxd.: +4, +2

Electronegatividad: 2,2

Grupo: 10

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Disco duro de computador

## **Darmstatio**

Símbolo: Ds

Número atómico: 110

Peso atómico: 281,16 g/mol

Edo.Oxd.: -

Electronegatividad: -

Grupo: 10

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Radiactivo

## **Cobre**

Símbolo: Cu

Número atómico: 29

Peso atómico: 63,546 g/mol

Edo.Oxd.: +2, +1

Electronegatividad: 1,9

Grupo: 11

Periodo: 4

Estado: Sólido

Aplicación: Monedas

## **Plata**

Símbolo: Ag

Número atómico: 47

Peso atómico: 107,87 g/mol

Edo.Oxd.: +4, +3, +2, +1

Electronegatividad: 1,93

Grupo: 11

Periodo: 5

Estado: Sólido

Aplicación: Armas blancas

## **Oro**

Símbolo: Au

Número atómico: 79

Peso atómico: 196,97 g/mol

Edo.Oxd.: +3, +1

Electronegatividad: 2,4

Grupo: 11

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Joyería

## **Roentgenio**

Símbolo: Rg

Número atómico: 111

Peso atómico: 282 g/mol

Edo.Oxd.: +3, +1, -1

Electronegatividad: -

Grupo: 11

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Radiactivo

## **Zinc**

Símbolo: Zn

Número atómico: 30

Peso atómico: 65,39 g/mol

Edo.Oxd.: +2

Electronegatividad: 1,65

Grupo: 12

Periodo: 4

Estado: Sólido

Aplicación: Industria automotriz

## **Cadmio**

Símbolo: Cd

Número atómico: 48

Peso atómico: 112,41 g/mol

Edo.Oxd.: +2

Electronegatividad: 1,69

Grupo: 12

Periodo: 5

Estado: Sólido

Aplicación: Cables de tendido

## **Mercurio**

Símbolo: Hg

Número atómico: 50

Peso atómico: 200,59 g/mol

Edo.Oxd.: +2

Electronegatividad: 2

Grupo: 12

Periodo: 6

Estado: Líquido

Aplicación: Se utiliza en termómetros

## **Copernicio**

Símbolo: Cn

Número atómico: 112

Peso atómico: 258,17 g/mol

Edo.Oxd.: -

Electronegatividad: 2

Grupo: 12

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Radiactivo

## **Boro**

Símbolo: B

Número atómico: 5

Peso atómico: 10,811 g/mol

Edo.Oxd.: +3, -3

Electronegatividad: 2,04

Grupo: 13

Periodo: 2

Estado: Sólido

Aplicación: Fabricación de abrasivos

## **Aluminio**

Símbolo: Al

Número atómico: 13

Peso atómico: 26,98 g/mol

Edo.Oxd.: +3

Electronegatividad: 2,04

Grupo: 13

Periodo: 3

Estado: Sólido

Aplicación: Empaquetado de alimentos

## **Galio**

Símbolo: Ga

Número atómico: 31

Peso atómico: 26,98 g/mol

Edo.Oxd.: +3

Electronegatividad: 2,04

Grupo: 13

Periodo: 4

Estado: Sólido

Aplicación: Empaquetado de alimentos

## **Indio**

Símbolo: In

Número atómico: 49

Peso atómico: 112,81 g/mol

Edo.Oxd.: +3

Electronegatividad: 2,2

Grupo: 13

Periodo: 5

Estado: Sólido

Aplicación: Composición de transistores electrónicos

## **Talio**

Símbolo: Tl

Número atómico: 81

Peso atómico: 204,38 g/mol

Edo.Oxd.: +1, +3

Electronegatividad: 1,8

Grupo: 13

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Detecta la temperatura baja en termómetros

## **Nihonio**

Símbolo: Nh

Número atómico: 113

Peso atómico: -

Edo.Oxd.: -

Electronegatividad: -

Grupo: 13

Periodo: 7

Estado: -

Aplicación: Radiactivo

## **Carbono**

Símbolo: C

Número atómico: 6

Peso atómico: 12,01 g/mol

Edo.Oxd.: -4, +2,+4

Electronegatividad: 2,55

Grupo: 14

Periodo: 2

Estado: Sólido

Aplicación: Diamante en joyería

## **Silicio**

Símbolo: Si

Número atómico: 14

Peso atómico: 28,08 g/mol

Edo.Oxd.: +4

Electronegatividad: 1,9

Grupo: 14

Periodo: 3

Estado: Sólido

Aplicación: Silicona

## **Germanio**

Símbolo: Ge

Número atómico: 32

Peso atómico: 72,64 g/mol

Edo.Oxd.: +4

Electronegatividad: 2,01

Grupo: 14

Periodo: 4

Estado: Sólido

Aplicación: Fabricación en amplificador de sonido

## **Estaño**

Símbolo: Sn

Número atómico: 50

Peso atómico: 118,71 g/mol

Edo.Oxd.: +1, +4

Electronegatividad: 1,96

Grupo: 14

Periodo: 5

Estado: Sólido

Aplicación: Fabricación de latas de conserva

## **Plomo**

Símbolo: Pb

Número atómico: 82

Peso atómico: 207,2 g/mol

Edo.Oxd.: +2, +4

Electronegatividad: 1,87

Grupo: 14

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Fabricación de baterías

## **Flerovio**

Símbolo: Fl

Número atómico: 114

Peso atómico: 289 g/mol

Edo.Oxd.: +2, +4

Electronegatividad: -

Grupo: 14

Periodo: 7

Estado: -

Aplicación: Radiactivo

## **Nitrógeno**

Símbolo: N

Número atómico: 7

Peso atómico: 14,00 g/mol

Edo.Oxd.: -1, -2, -3, +1, +2, +3, +4, +5

Electronegatividad: 2,04

Grupo: 15

Periodo: 2

Estado: Gaseoso

Aplicación: Producción de explosivos

## **Fósforo**

Símbolo: P

Número atómico: 15

Peso atómico: 30,97 g/mol

Edo.Oxd.: -3, +3, +4, +5

Electronegatividad: 2,19

Grupo: 15

Periodo: 3

Estado: Sólido

Aplicación: Fabricación de fósforos

## **Arsénico**

Símbolo: As

Número atómico: 33

Peso atómico: 74,92 g/mol

Edo.Oxd.: +3, +5

Electronegatividad: 2,18

Grupo: 15

Periodo: 4

Estado: Sólido

Aplicación: Fabricación de pesticidas

## **Antimonio**

Símbolo: Sb

Número atómico: 51

Peso atómico: 121,76 g/mol

Edo.Oxd.: -3, +3, +5

Electronegatividad: 2,05

Grupo: 15

Periodo: 5

Estado: Sólido

Aplicación: Recubrimiento de cables

## **Bismuto**

Símbolo: Bi

Número atómico: 83

Peso atómico: 208,98 g/mol

Edo.Oxd.: +3, +5

Electronegatividad: 2,02

Grupo: 15

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Tratamiento de la diarrea

## **Moscovio**

Símbolo: Mc

Número atómico: 115

Peso atómico: 291,19 g/mol

Edo.Oxd.: -1, -2, -3, +1, +2, +3, +4, +5

Electronegatividad: 2,04

Grupo: 15

Periodo: 7

Estado: -

Aplicación: Radiactivo

## **Oxígeno**

Símbolo: O

Número atómico: 8

Peso atómico: 15,99 g/mol

Edo.Oxd.: -2

Electronegatividad: 3,44

Grupo: 16

Periodo: 2

Estado: Gaseoso

Aplicación: Respiración

## **Azufre**

Símbolo: S

Número atómico: 16

Peso atómico: 32,06 g/mol

Edo.Oxd.: +2, -2, +4, -4, +6, -6

Electronegatividad: 2,58

Grupo: 16

Periodo: 3

Estado: Sólido

Aplicación: Industria cosmética

## **Selenio**

Símbolo: Se

Número atómico: 34

Peso atómico: 78,96 g/mol

Edo.Oxd.: -2, +4, +6

Electronegatividad: 2,55

Grupo: 16

Periodo: 4

Estado: Sólido

Aplicación: Utilizado en fotocopiadoras

## **Telurio**

Símbolo: Te

Número atómico: 52

Peso atómico: 127,60 g/mol

Edo.Oxd.: -2, +4, +6

Electronegatividad: 2,1

Grupo: 16

Periodo: 5

Estado: Sólido

Aplicación: Fungicida y farmacéutica

## **Polonio**

Símbolo: Po

Número atómico: 84

Peso atómico: 208,98 g/mol

Edo.Oxd.: +2, +4

Electronegatividad: 2

Grupo: 16

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Radiactivo

## **Livermorio**

Símbolo: Lv

Número atómico: 116

Peso atómico: 293,20 g/mol

Edo.Oxd.: +2, +4

Electronegatividad: 2

Grupo: 16

Periodo: 7

Estado: -

Aplicación: Radiactivo

## **Flúor**

Símbolo: F

Número atómico: 9

Peso atómico: 18,998 g/mol

Edo.Oxd.: -1

Electronegatividad: 3,98

Grupo: 17

Periodo: 2

Estado: Gaseoso

Aplicación: Se encuentra en la crema dental

## **Cloro**

Símbolo: Cl

Número atómico: 17

Peso atómico: 35,453 g/mol

Edo.Oxd.: +7, +6, +5, +4, +3, +2, +1, -1

Electronegatividad: 3,16

Grupo: 17

Periodo: 3

Estado: Gaseoso

Aplicación: Limpieza en el hogar

## **Bromo**

Símbolo: Br

Número atómico: 35

Peso atómico: 79,904 g/mol

Edo.Oxd.: +7, +5, +4, +3, +1, -1

Electronegatividad: 2,96

Grupo: 17

Periodo: 4

Estado: Gaseoso

Aplicación: Placas fotográficas

## **Yodo**

Símbolo: I

Número atómico: 53

Peso atómico: 126,904 g/mol

Edo.Oxd.: +7, +5, +3, +1, -1

Electronegatividad: 2,66

Grupo: 17

Periodo: 5

Estado: Sólido

Aplicación: Tratamiento contra el cáncer

## **Ástato**

Símbolo: At

Número atómico: 85

Peso atómico: 210 g/mol

Edo.Oxd.: +1, -1, +3, +5, +7

Electronegatividad: 2,2

Grupo: 17

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Tratamiento contra el cáncer

## **Teneso**

Símbolo: Ts

Número atómico: 117

Peso atómico: 294,21 g/mol

Edo.Oxd.: +2, +4

Electronegatividad: 2

Grupo: 17

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Radiactivo

## **Helio**

Símbolo: He

Número atómico: 2

Peso atómico: 4,002 g/mol

Edo.Oxd.: 0

Electronegatividad: -

Grupo: 18

Periodo: 1

Estado: Gaseoso

Aplicación: Gas de relleno en globos

## **Neón**

Símbolo: Ne

Número atómico: 10

Peso atómico: 20,17 g/mol

Edo.Oxd.: 0

Electronegatividad: -

Grupo: 18

Periodo: 2

Estado: Gaseoso

Aplicación: Tubos de televisión

## **Argón**

Símbolo: Ar

Número atómico: 18

Peso atómico: 39,948 g/mol

Edo.Oxd.: 0

Electronegatividad: -

Grupo: 18

Periodo: 3

Estado: Gaseoso

Aplicación: Relleno de lámparas Incandescentes

## **Kriptón**

Símbolo: Kr

Número atómico: 36

Peso atómico: 83,798 g/mol

Edo.Oxd.: +2, +1

Electronegatividad: 3

Grupo: 18

Periodo: 4

Estado: Gaseoso

Aplicación: Se usa en los proyectores

## **Xenón**

Símbolo: Xe

Número atómico: 54

Peso atómico: 131,293 g/mol

Edo.Oxd.: 0

Electronegatividad: 2,6

Grupo: 18

Periodo: 5

Estado: Gaseoso

Aplicación: Lámparas bactericidas

## **Radón**

Símbolo: Rn

Número atómico: 86

Peso atómico: 222 g/mol

Edo.Oxd.: +6, +2

Electronegatividad: 2,2

Grupo: 18

Periodo: 6

Estado: Gaseoso

Aplicación: Tratamiento de tumores

## **Oganesón**

Símbolo: Og

Número atómico: 118

Peso atómico: 294,21 g/mol

Edo.Oxd.: -

Electronegatividad: -

Grupo: 18

Periodo: 7

Estado: -

Aplicación: Radiactivo

## **Lantano**

Símbolo: La

Número atómico: 57

Peso atómico: 138,90 g/mol

Edo.Oxd.: +3

Electronegatividad: 1,10

Grupo: Lantánidos

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Utilización en proyectores

## **Cerio**

Símbolo: Ce

Número atómico: 58

Peso atómico: 140,116 g/mol

Edo.Oxd.: +3, +4

Electronegatividad: 1,12

Grupo: Lantánidos

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Fabricación de cerámica

## **Praseodimio**

Símbolo: Pr

Número atómico: 59

Peso atómico: 140,90 g/mol

Edo.Oxd.: +3, +4

Electronegatividad: 1,13

Grupo: Lantánidos

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Fabricación fibra óptica

## **Neodimio**

Símbolo: Nd

Número atómico: 60

Peso atómico: 144,24 g/mol

Edo.Oxd.: +3

Electronegatividad: 1,14

Grupo: Lantánidos

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Fabricación de imanes fuertes

## **Prometio**

Símbolo: Pm

Número atómico: 61

Peso atómico: 146,91 g/mol

Edo.Oxd.: +3

Electronegatividad: 1,13

Grupo: Lantánidos

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Baterías nucleares

## **Samarium**

Símbolo: Sm

Número atómico: 62

Peso atómico: 150,36 g/mol

Edo.Oxd.: +2, +3

Electronegatividad: 1,17

Grupo: Lantánidos

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Fabricación de láser

## **Europio**

Símbolo: Eu

Número atómico: 63

Peso atómico: 151,964 g/mol

Edo.Oxd.: +2, +3

Electronegatividad: 1,2

Grupo: Lantánidos

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Se utiliza en pantallas de T.V

## **Gadolinio**

Símbolo: Gd

Número atómico: 64

Peso atómico: 157,25 g/mol

Edo.Oxd.: +3

Electronegatividad: 1,2

Grupo: Lantánidos

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Se utiliza en pantallas de T.V

## **Terbio**

Símbolo: Tb

Número atómico: 65

Peso atómico: 158,925 g/mol

Edo.Oxd.: +3, +4

Electronegatividad: 1,2

Grupo: Lantánidos

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Fabricación de láser

## **Diprosio**

Símbolo: Dy

Número atómico: 66

Peso atómico: 162,500 g/mol

Edo.Oxd.: +3

Electronegatividad: 1,22

Grupo: Lantánidos

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Fuente de emisión infrarroja

## **Holmio**

Símbolo: Ho

Número atómico: 67

Peso atómico: 164,93 g/mol

Edo.Oxd.: +3

Electronegatividad: 1,23

Grupo: Lantánidos

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Fabricación de imanes permanentes

## **Erbio**

Símbolo: Er

Número atómico: 68

Peso atómico: 167,259 g/mol

Edo.Oxd.: +3

Electronegatividad: 1,24

Grupo: Lantánidos

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Se utiliza en filtros para fotografía

## **Tulio**

Símbolo: Tm

Número atómico: 69

Peso atómico: 168,934 g/mol

Edo.Oxd.: +2, +3

Electronegatividad: 1,25

Grupo: Lantánidos

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Fuente de rayos X

## **Yterbio**

Símbolo: Yb

Número atómico: 70

Peso atómico: 173,04 g/mol

Edo.Oxd.: +2, +3

Electronegatividad: 1,1

Grupo: Lantánidos

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Gemas sintéticas

## **Lutecio**

Símbolo: Lu

Número atómico: 71

Peso atómico: 174,96 g/mol

Edo.Oxd.: +3

Electronegatividad: 1,27

Grupo: Lantánidos

Periodo: 6

Estado: Sólido

Aplicación: Cracking de petróleo

## **Actinio**

Símbolo: Ac

Número atómico: 89

Peso atómico: 227 g/mol

Edo.Oxd.: 3 (neutro)

Electronegatividad: 1,1

Grupo: Actínidos

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Exclusivo para investigaciones científicas

## **Torio**

Símbolo: Th

Número atómico: 90

Peso atómico: 232,03 g/mol

Edo.Oxd.: +4, +3, +2

Electronegatividad: 1,3

Grupo: Actínidos

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Usado como combustible nuclear

## **Protactinio**

Símbolo: Pa

Número atómico: 91

Peso atómico: 231,03 g/mol

Edo.Oxd.: 2, 3, 4, 5

Electronegatividad: 1,5

Grupo: Actínidos

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Radiactivo

## **Uranio**

Símbolo: U

Número atómico: 92

Peso atómico: 238,02 g/mol

Edo.Oxd.: 6, 5, 4, 3

Electronegatividad: 1,38

Grupo: Actínidos

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Combustible nuclear

## **Neptunio**

Símbolo: Np

Número atómico: 93

Peso atómico: 237 g/mol

Edo.Oxd.: 6, 5, 4, 3

Electronegatividad: 1,36

Grupo: Actínidos

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Armas nucleares

## **Plutonio**

Símbolo: Pu

Número atómico: 94

Peso atómico: 244 g/mol

Edo.Oxd.: 6, 5, 4, 3

Electronegatividad: 1,28

Grupo: Actínidos

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Fuente de calor

## **Americio**

Símbolo: Am

Número atómico: 95

Peso atómico: 243 g/mol

Edo.Oxd.: 7, 6, 5, 4, 3, 2

Electronegatividad: 1,3

Grupo: Actínidos

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Detectores de humo

## **Curio**

Símbolo: Cm

Número atómico: 96

Peso atómico: 247 g/mol

Edo.Oxd.: 3

Electronegatividad: 1,3

Grupo: Actínidos

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Fuerza termoeléctrica

## **Berkelio**

Símbolo: Bk

Número atómico: 97

Peso atómico: 247 g/mol

Edo.Oxd.: 2, 3, 4

Electronegatividad: 1,3

Grupo: Actínidos

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Investigación científica

## **Californio**

Símbolo: Cf

Número atómico: 98

Peso atómico: 251 g/mol

Edo.Oxd.: 2, 3, 4

Electronegatividad: 1,3

Grupo: Actínidos

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Industria petrolera

## **Einsteinio**

Símbolo: Es

Número atómico: 99

Peso atómico: 252 g/mol

Edo.Oxd.: 2, 3, 4

Electronegatividad: 1,3

Grupo: Actínidos

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Producción de mendelevio

## **Fermio**

Símbolo: Fm

Número atómico: 100

Peso atómico: 254 g/mol

Edo.Oxd.: 2, 3

Electronegatividad: 1,3

Grupo: Actínidos

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Radiactivo

## **Mendelevio**

Símbolo: Md

Número atómico: 101

Peso atómico: 258,1 g/mol

Edo.Oxd.: 2, 3

Electronegatividad: 1,3

Grupo: Actínidos

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Investigación científica

## **Nobelio**

Símbolo: Nb

Número atómico: 102

Peso atómico: 259 g/mol

Edo.Oxd.: 2, 3

Electronegatividad: 1,3

Grupo: Actínidos

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Radiactivo

## **Lawrencio**

Símbolo: Lr

Número atómico: 103

Peso atómico: 262 g/mol

Edo.Oxd.: 3

Electronegatividad: 1,3

Grupo: Actínidos

Periodo: 7

Estado: Sólido

Aplicación: Radiactivo

Este libro está estructurado con parámetros de accesibilidad para garantizar el acceso autónomo e independiente, a las personas ciegas y con baja visión usuarias de lectores de pantalla, a la información, a la educación y al conocimiento. Estructuración realizada con la financiación de la Agencia Española de Cooperación Internacional para el Desarrollo, AECID, y la cofinanciación de la Fundación ONCE – América Latina, FOAL. Se prohíbe su comercialización.

Julio de 2021

