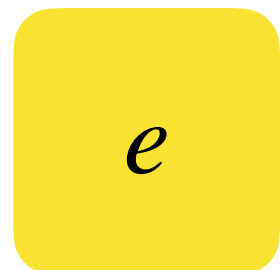
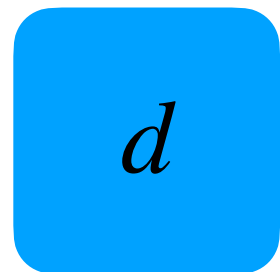
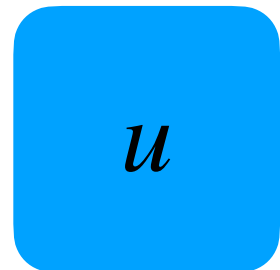
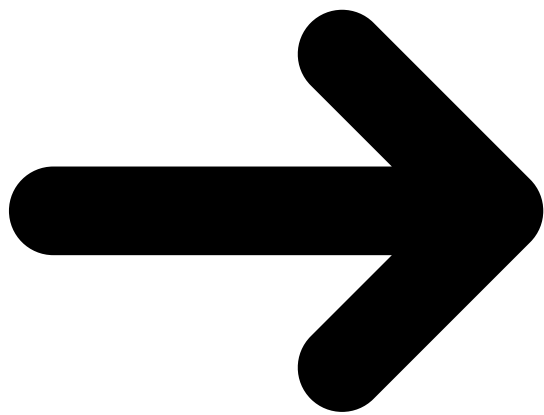


Astraturamateria

Atábora periódica

**Pódese explicar toda a
materia estable con só
dous quarks e o
electrón!**



A estrutura da materia

A táboa periódica

**Pódese explicar toda a
materia estable con só
dous quarks e o
electrón!**

Tabla periódica de los elementos

grupo 1

período 1

masa atómica
o número másico del
isótopo más estable

1.ª energía de ionización
en kJ/mol

número atómico

electronegatividad

metales alcalinos

alcalinotérreos

otros metales

metales de transición

lantánidos

actínidos

metaloideos

no metales

halógenos

gases nobles

elementos desconocidos

**masas de elementos
radiactivos entre
paréntesis**

simbolo químico

nombre

configuración electrónica

**estados de oxidación
más comunes están en negro**

13

14

15

16

17

18

19

20

21

22

23

24

25

26

27

28

29

30

31

32

33

34

35

36

37

38

39

40

41

42

(43)

44

45

46

47

48

49

50

51

52

53

54

55

56

57

58

59

60

61

62

63

64

65

66

67

68

69

70

71

72

73

74

75

76

77

78

79

80

81

82

83

84

85

86

87

88

103

104

105

106

107

108

109

110

111

112

113

114

115

116

117

118

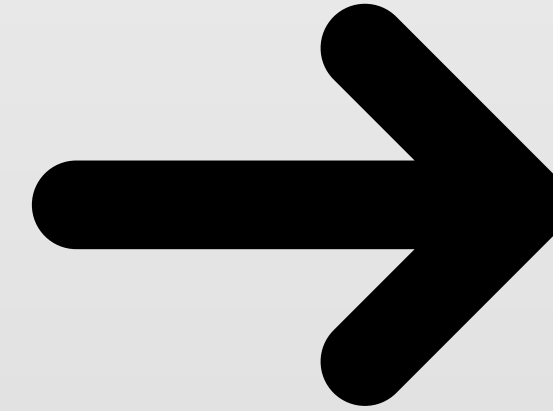
 \mathcal{U}
$$d$$
$$e$$

Diagrama de configuración electrónica

Notas

- 1 kJ/mol = 96.485 eV.
- Todos los elementos tienen un estado de oxidación implícito de cero.
- Los estados de oxidación de los elementos 109,110, 111,112,113,114,115,116,117, 118 son predecibles.
- Las configuraciones electrónicas de los elementos 105, 106,107,108,109,110,111,112,113,114,115,116,117, 118 son predecibles.

138.9054 57 538.1 1.10 La Lantanio [Xe] 5d ¹ 6s ²	140.116 58 584.4 1.12 Ce Cerio [Xe] 4f ¹ 5d ¹ 6s ²	140.9076 59 527.0 1.13 Pr Praseodimio [Xe] 4f ² 6s ²	144.242 60 533.1 1.14 Nd Neodimio [Xe] 4f ³ 6s ²	(145) 61 589.0 Pm Prometio [Xe] 4f ⁵ 6s ²	150.36 62 544.5 1.17 Sm Samarzio [Xe] 4f ⁶ 6s ²	151.964 63 567.1 Eu Europio [Xe] 4f ⁷ 6s ²	157.25 64 588.4 1.20 Gd Gadolmio [Xe] 4f ⁷ 5d ¹ 6s ²	158.9253 65 589.8 Tb Terbio [Xe] 4f ⁹ 6s ²	162.500 66 573.0 1.22 Dy Diossigenio [Xe] 4f ¹⁰ 6s ²	164.9303 67 589.3 1.23 Ho Holmio [Xe] 4f ¹¹ 6s ²	167.259 68 589.3 1.24 Er Erbio [Xe] 4f ¹² 6s ²	168.9342 69 588.7 1.25 Tm Tulio [Xe] 4f ¹³ 6s ²	173.054 70 603.4 Yb Itrio [Xe] 4f ¹⁴ 6s ²
(227) 89 232.0380 1.10 Ac Attinio [Rn] 6d ¹ 7s ²	232.0380 90 238.0 1.30 Th Torio [Rn] 6d ² 7s ²	231.0358 91 238.0 1.30 Pa Protattinio [Rn] 5f ² 6d ¹ 7s ²	238.0289 92 238.0 1.38 U Uranio [Rn] 5f ³ 6d ¹ 7s ²	(237) 93 237.0 1.36 Np Neptunio [Rn] 5f ⁴ 6d ¹ 7s ²	(244) 94 244.0 1.28 Pu Plutonio [Rn] 5f ⁶ 7s ²	(243) 95 243.0 1.30 Am Americio [Rn] 5f ⁷ 7s ²	(247) 96 247.0 1.30 Cm Curio [Rn] 5f ⁷ 6d ¹ 7s ²	(247) 97 247.0 1.30 Bk Berkelio [Rn] 5f ⁷ 6d ² 7s ²	(251) 98 251.0 1.30 Cf Californio [Rn] 5f ¹⁰ 7s ²	(252) 99 252.0 1.30 Es Einsteinio [Rn] 5f ¹¹ 7s ²	(257) 100 257.0 1.30 Fm Fermio [Rn] 5f ¹² 7s ²	(258) 101 258.0 1.30 Md Mendelevio [Rn] 5f ¹³ 7s ²	(259) 102 259.0 1.30 No Nobelio [Rn] 5f ¹⁴ 7s ²



Original file: https://commons.wikimedia.org/wiki/File:Periodic_table_large-es.svg

Existen más partículas?

Spoiler: sí