Hidrógeno

No metal / TABLA PERIÓDICA

N.º atómico



N.º atómico	Densidad	Ionización
1	1	51

DATOS REALES

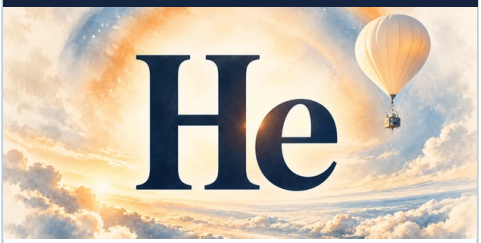
Número atómico	1
Densidad	0,082 g/L
1.ª ionización	13,598 eV

Símbolo: H. Periodo: 1. Es el elemento de menor número atómico. Un átomo neutro de hidrógeno tiene un protón y un electrón.

Helio

Gas noble / TABLA PERIÓDICA

Densidad



N.º atómico	Densidad	Ionización
2	2	58

DATOS REALES

Número atómico	2
Densidad	0,164 g/L
1.ª ionización	24,587 eV

Símbolo: He. Periodo: 1. Permite comparar la energía de ionización de los gases nobles He, Ne, Ar, Kr y Xe.

Litio

Metal alcalino / TABLA PERIÓDICA

Ionización



N.º atómico	Densidad	Ionización
3	11	6

DATOS REALES

Número atómico	3
Densidad	534 g/L
1.ª ionización	5,392 eV

Símbolo: Li. Periodo: 2. Pertenece al grupo 1. Compáralo con sodio, potasio, rubidio y cesio.

Berilio

Metal alcalinotérreo / TABLA PERIÓDICA

N.º atómico



N.º atómico	Densidad	Ionización
4	18	39

DATOS REALES

Número atómico	4
Densidad	1850 g/L
1.ª ionización	9,323 eV

Símbolo: Be. Periodo: 2. Pertenece al grupo 2. Compáralo con magnesio, calcio, estroncio y bario.

Boro

Metaloide / TABLA PERIÓDICA

Densidad



N.º atómico	Densidad	Ionización
5	23	35

DATOS REALES

Número atómico	5
Densidad	2340 g/L
1.ª ionización	8,298 eV

Símbolo: B. Periodo: 2. Pertenece al grupo 13, como aluminio y galio. Se clasifica aquí como metaloide.

Carbono

No metal / TABLA PERIÓDICA

Ionización



N.º atómico	Densidad	Ionización
6	21	47

DATOS REALES

Número atómico	6
Densidad	2200 g/L
1.ª ionización	11,26 eV

Símbolo: C. Periodo: 2. La densidad indicada corresponde al grafito. El diamante es otra forma del carbono y tiene una densidad diferente.

Nitrógeno

No metal / TABLA PERIÓDICA

N.º atómico



N.º atómico	Densidad	Ionización
7	4	54

DATOS REALES

Número atómico	7
Densidad	1,145 g/L
1.ª ionización	14,534 eV

Símbolo: N. Periodo: 2. Forma parte del grupo 15, junto con fósforo, arsénico, antimonio y bismuto.

Oxígeno

No metal / TABLA PERIÓDICA

Densidad



N.º atómico	Densidad	Ionización
8	5	52

DATOS REALES

Número atómico	8
Densidad	1,308 g/L
1.ª ionización	13,618 eV

Símbolo: O. Periodo: 2. Comparte el grupo 16 con azufre y selenio.

Flúor

Halógeno / TABLA PERIÓDICA

Ionización



N.º atómico	Densidad	Ionización
9	6	56

DATOS REALES

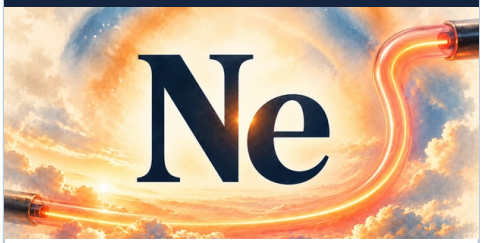
Número atómico	9
Densidad	1,553 g/L
1.ª ionización	17,423 eV

Símbolo: F. Periodo: 2. Forma parte de la serie de halógenos F, Cl, Br e I del grupo 17.

Neón

Gas noble / TABLA PERIÓDICA

N.º atómico



N.º atómico	Densidad	Ionización
10	3	57

DATOS REALES

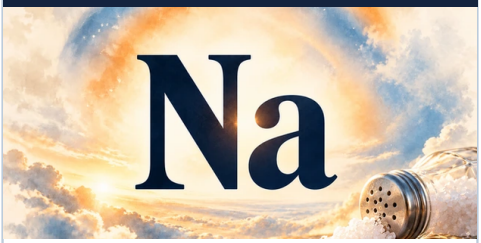
Número atómico	10
Densidad	0,825 g/L
1.ª ionización	21,565 eV

Símbolo: Ne. Periodo: 2. Forma parte de la serie de gases nobles He, Ne, Ar, Kr y Xe.

Sodio

Metal alcalino / TABLA PERIÓDICA

Densidad



N.º atómico	Densidad	Ionización
11	13	4

DATOS REALES

Número atómico	11
Densidad	970 g/L
1.ª ionización	5,139 eV

Símbolo: Na. Periodo: 3. Pertenece al grupo 1. Compáralo con litio, potasio, rubidio y cesio.

Magnesio

Metal alcalinotérreo / TABLA PERIÓDICA

Ionización



N.º atómico	Densidad	Ionización
12	16	28

DATOS REALES

Número atómico	12
Densidad	1740 g/L
1.ª ionización	7,646 eV

Símbolo: Mg. Periodo: 3. Pertenece al grupo 2. Compáralo con berilio, calcio, estroncio y bario.

Aluminio

Metal del bloque p / TABLA PERIÓDICA

N.º atómico



N.º atómico	Densidad	Ionización
13	25	10

DATOS REALES

Número atómico	13
Densidad	2700 g/L
1.ª ionización	5,986 eV

Símbolo: Al. Periodo: 3. Comparte el grupo 13 con boro y galio.

Silicio

Metaloide / TABLA PERIÓDICA

Densidad



N.º atómico	Densidad	Ionización
14	22	34

DATOS REALES

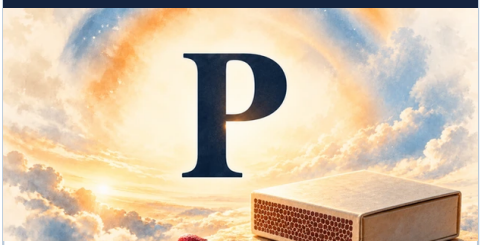
Número atómico	14
Densidad	2330 g/L
1.ª ionización	8,152 eV

Símbolo: Si. Periodo: 3. Forma parte del grupo 14, junto con carbono, germanio, estaño y plomo.

Fósforo

No metal / TABLA PERIÓDICA

Ionización



N.º atómico	Densidad	Ionización
15	17	46

DATOS REALES

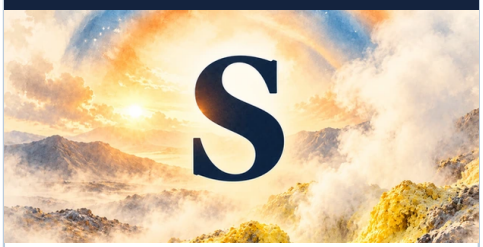
Número atómico	15
Densidad	1823 g/L
1.ª ionización	10,487 eV

Símbolo: P. Periodo: 3. Forma parte del grupo 15. La densidad indicada corresponde al fósforo blanco.

Azufre

No metal / TABLA PERIÓDICA

N.º atómico



N.º atómico	Densidad	Ionización
16	20	43

DATOS REALES

Número atómico	16
Densidad	2070 g/L
1.ª ionización	10,36 eV

Símbolo: S. Periodo: 3. Comparte el grupo 16 con oxígeno y selenio. El azufre presenta distintas formas alotrópicas.

Cloro

Halógeno / TABLA PERIÓDICA

Densidad



N.º atómico	Densidad	Ionización
17	8	50

DATOS REALES

Número atómico	17
Densidad	2,898 g/L
1.ª ionización	12,968 eV

Símbolo: Cl. Periodo: 3. Forma parte de la serie de halógenos F, Cl, Br e I del grupo 17.

Argón

Gas noble / TABLA PERIÓDICA

Ionización



N.º atómico	Densidad	Ionización
18	7	55

DATOS REALES

Número atómico	18
Densidad	1,633 g/L
1.ª ionización	15,76 eV

Símbolo: Ar. Periodo: 3. Forma parte de la serie de gases nobles He, Ne, Ar, Kr y Xe.

Potasio

Metal alcalino / TABLA PERIÓDICA

N.º atómico



N.º atómico	Densidad	Ionización
19	12	3

DATOS REALES

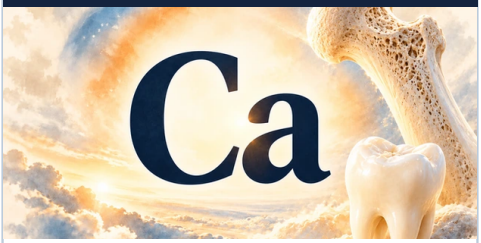
Número atómico	19
Densidad	890 g/L
1.ª ionización	4,341 eV

Símbolo: K. Periodo: 4. Pertenece al grupo 1. Compáralo con litio, sodio, rubidio y cesio.

Calcio

Metal alcalinotérreo / TABLA PERIÓDICA

Densidad



N.º atómico	Densidad	Ionización
20	15	13

DATOS REALES

Número atómico	20
Densidad	1540 g/L
1.ª ionización	6,113 eV

Símbolo: Ca. Periodo: 4. Pertenece al grupo 2. Compáralo con berilio, magnesio, estroncio y bario.

Escandio

Metal del bloque d / TABLA PERIÓDICA

Ionización



N.º atómico	Densidad	Ionización
21	26	16

DATOS REALES

Número atómico	21
Densidad	2990 g/L
1.ª ionización	6,561 eV

Símbolo: Sc. Periodo: 4. Comparte el grupo 3 con el itrio. Inicia la primera serie del bloque d.

Titanio

Metal del bloque d / TABLA PERIÓDICA

N.º atómico



N.º atómico	Densidad	Ionización
22	30	20

DATOS REALES

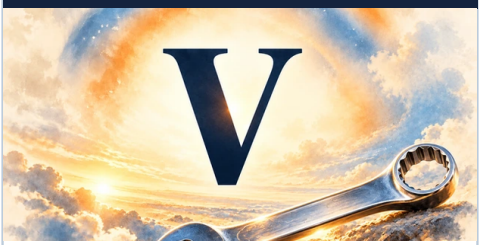
Número atómico	22
Densidad	4506 g/L
1.ª ionización	6,828 eV

Símbolo: Ti. Periodo: 4. Comparte el grupo 4 con el circonio.

Vanadio

Metal del bloque d / TABLA PERIÓDICA

Densidad



N.º atómico	Densidad	Ionización
23	36	18

DATOS REALES

Número atómico	23
Densidad	6000 g/L
1.ª ionización	6,746 eV

Símbolo: V. Periodo: 4. Es un metal del grupo 5 y del bloque d.

Cromo

Metal del bloque d / TABLA PERIÓDICA

Ionización



N.º atómico	Densidad	Ionización
24	42	19

DATOS REALES

Número atómico	24
Densidad	7150 g/L
1.ª ionización	6,767 eV

Símbolo: Cr. Periodo: 4. Comparte el grupo 6 con molibdeno y wolframio. Puede presentar varios estados de oxidación.

Manganeso

Metal del bloque d / TABLA PERIÓDICA

N.º atómico



N.º atómico	Densidad	Ionización
25	44	25

DATOS REALES

Número atómico	25
Densidad	7300 g/L
1.ª ionización	7,434 eV

Símbolo: Mn. Periodo: 4. Es un metal del grupo 7. Sus compuestos permiten estudiar distintos estados de oxidación.

Hierro

Metal del bloque d / TABLA PERIÓDICA

Densidad



N.º atómico	Densidad	Ionización
26	45	33

DATOS REALES

Número atómico	26
Densidad	7870 g/L
1.ª ionización	7,902 eV

Símbolo: Fe. Periodo: 4. Es un metal del grupo 8. Los estados de oxidación +2 y +3 son habituales en sus compuestos.

Cobalto

Metal del bloque d / TABLA PERIÓDICA

Ionización



N.º atómico	Densidad	Ionización
27	46	31

DATOS REALES

Número atómico	27
Densidad	8860 g/L
1.ª ionización	7,881 eV

Símbolo: Co. Periodo: 4. Es un metal del grupo 9. Sus compuestos pueden presentar distintos estados de oxidación.

Níquel

Metal del bloque d / TABLA PERIÓDICA

N.º atómico



N.º atómico	Densidad	Ionización
28	47	27

DATOS REALES

Número atómico	28
Densidad	8900 g/L
1.ª ionización	7,64 eV

Símbolo: Ni. Periodo: 4. Comparte el grupo 10 con el platino.

Cobre

Metal del bloque d / TABLA PERIÓDICA

Densidad



N.º atómico	Densidad	Ionización
29	48	29

DATOS REALES

Número atómico	29
Densidad	8960 g/L
1.ª ionización	7,726 eV

Símbolo: Cu. Periodo: 4. Comparte el grupo 11 con plata y oro.

Zinc

Metal del bloque d / TABLA PERIÓDICA

Ionización



N.º atómico	Densidad	Ionización
30	41	40

DATOS REALES

Número atómico	30
Densidad	7134 g/L
1.ª ionización	9,394 eV

Símbolo: Zn. Periodo: 4. Pertenece al grupo 12. Se clasifica aquí como metal del bloque d.

Galio

Metal del bloque p / TABLA PERIÓDICA

N.º atómico



N.º atómico	Densidad	Ionización
31	35	11

DATOS REALES

Número atómico	31
Densidad	5910 g/L
1.ª ionización	5,999 eV

Símbolo: Ga. Periodo: 4. Comparte el grupo 13 con boro y aluminio.

Germanio

Metaloide / TABLA PERIÓDICA

Densidad



N.º atómico	Densidad	Ionización
32	33	32

DATOS REALES

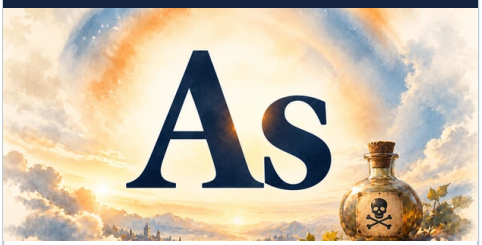
Número atómico	32
Densidad	5323 g/L
1.ª ionización	7,899 eV

Símbolo: Ge. Periodo: 4. Forma parte del grupo 14, junto con carbono, silicio, estaño y plomo.

Arsénico

Metaloide / TABLA PERIÓDICA

Ionización



N.º atómico	Densidad	Ionización
33	34	42

DATOS REALES

Número atómico	33
Densidad	5750 g/L
1.ª ionización	9,789 eV

Símbolo: As. Periodo: 4. Forma parte del grupo 15, junto con nitrógeno, fósforo, antimonio y bismuto.

Selenio

No metal / TABLA PERIÓDICA

N.º atómico



N.º atómico	Densidad	Ionización
34	31	41

DATOS REALES

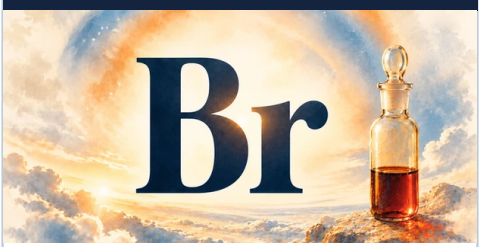
Número atómico	34
Densidad	4809 g/L
1.ª ionización	9,752 eV

Símbolo: Se. Periodo: 4. Comparte el grupo 16 con oxígeno y azufre. Puede presentar distintas formas alotrópicas.

Bromo

Halógeno / TABLA PERIÓDICA

Densidad



N.º atómico	Densidad	Ionización
35	27	48

DATOS REALES

Número atómico	35
Densidad	3103 g/L
1.ª ionización	11,814 eV

Símbolo: Br. Periodo: 4. Es líquido a 20 °C. Forma parte de la serie de halógenos F, Cl, Br e I.

Kriptón

Gas noble / TABLA PERIÓDICA

Ionización



N.º atómico	Densidad	Ionización
36	9	53

DATOS REALES

Número atómico	36
Densidad	3,425 g/L
1.ª ionización	14 eV

Símbolo: Kr. Periodo: 4. Forma parte de la serie de gases nobles He, Ne, Ar, Kr y Xe.

Rubidio

Metal alcalino / TABLA PERIÓDICA

N.º atómico



N.º atómico	Densidad	Ionización
37	14	2

DATOS REALES

Número atómico	37
Densidad	1530 g/L
1.ª ionización	4,177 eV

Símbolo: Rb. Periodo: 5. Completa la comparación Li, Na, K, Rb y Cs del grupo 1.

Estroncio

Metal alcalinotérreo / TABLA PERIÓDICA

Densidad



N.º atómico	Densidad	Ionización
38	24	9

DATOS REALES

Número atómico	38
Densidad	2640 g/L
1.ª ionización	5,695 eV

Símbolo: Sr. Periodo: 5. Pertenece al grupo 2. Compáralo con berilio, magnesio, calcio y bario.

Itrio

Metal del bloque d / TABLA PERIÓDICA

Ionización



N.º atómico	Densidad	Ionización
39	29	15

DATOS REALES

Número atómico	39
Densidad	4470 g/L
1.ª ionización	6,217 eV

Símbolo: Y. Periodo: 5. Comparte el grupo 3 con el escandio.

Circonio

Metal del bloque d / TABLA PERIÓDICA

N.º atómico



N.º atómico	Densidad	Ionización
40	37	17

DATOS REALES

Número atómico	40
Densidad	6520 g/L
1.ª ionización	6,634 eV

Símbolo: Zr. Periodo: 5. Comparte el grupo 4 con el titanio.

Molibdeno

Metal del bloque d / TABLA PERIÓDICA

Densidad



N.º atómico	Densidad	Ionización
41	50	21

DATOS REALES

Número atómico	42
Densidad	10200 g/L
1.ª ionización	7,092 eV

Símbolo: Mo. Periodo: 5. Comparte el grupo 6 con cromo y wolframio.

Plata

Metal del bloque d / TABLA PERIÓDICA

Ionización



N.º atómico	Densidad	Ionización
42	51	26

DATOS REALES

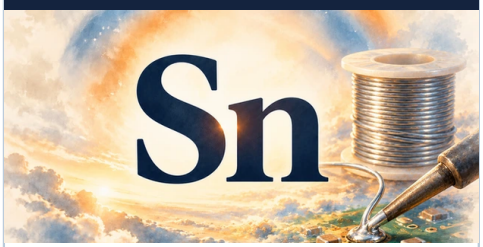
Número atómico	47
Densidad	10500 g/L
1.ª ionización	7,576 eV

Símbolo: Ag. Periodo: 5. Comparte el grupo 11 con cobre y oro.

Estaño

Metal del bloque p / TABLA PERIÓDICA

N.º atómico



N.º atómico	Densidad	Ionización
43	43	23

DATOS REALES

Número atómico	50
Densidad	7287 g/L
1.ª ionización	7,344 eV

Símbolo: Sn. Periodo: 5. Forma parte del grupo 14. El estaño presenta distintas formas alotrópicas.

Antimonio

Metaloide / TABLA PERIÓDICA

Densidad



N.º atómico	Densidad	Ionización
44	38	36

DATOS REALES

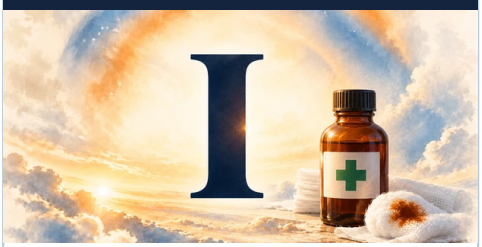
Número atómico	51
Densidad	6680 g/L
1.ª ionización	8,608 eV

Símbolo: Sb. Periodo: 5. Forma parte del grupo 15, junto con nitrógeno, fósforo, arsénico y bismuto.

Yodo

Halógeno / TABLA PERIÓDICA

Ionización



N.º atómico	Densidad	Ionización
45	32	45

DATOS REALES

Número atómico	53
Densidad	4933 g/L
1.ª ionización	10,451 eV

Símbolo: I. Periodo: 5. Es sólido a 20 °C. Forma parte de la serie de halógenos F, Cl, Br e I.

Xenón

Gas noble / TABLA PERIÓDICA

N.º atómico



N.º atómico	Densidad	Ionización
46	10	49

DATOS REALES

Número atómico	54
Densidad	5,366 g/L
1.ª ionización	12,13 eV

Símbolo: Xe. Periodo: 5. Es un gas noble del grupo 18. Se conocen compuestos de xenón.

Cesio

Metal alcalino / TABLA PERIÓDICA

Densidad



N.º atómico	Densidad	Ionización
47	19	1

DATOS REALES

Número atómico	55
Densidad	1873 g/L
1.ª ionización	3,894 eV

Símbolo: Cs. Periodo: 6. Entre los 58 elementos de esta baraja, presenta la menor primera energía de ionización.

Bario

Metal alcalinotérreo / TABLA PERIÓDICA

Ionización



N.º atómico	Densidad	Ionización
48	28	5

DATOS REALES

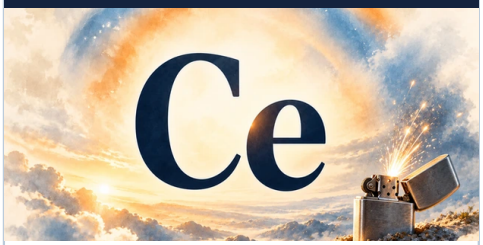
Número atómico	56
Densidad	3620 g/L
1.ª ionización	5,212 eV

Símbolo: Ba. Periodo: 6. Completa la comparación Be, Mg, Ca, Sr y Ba del grupo 2.

Cerio

Lantánido / TABLA PERIÓDICA

N.º atómico



N.º atómico	Densidad	Ionización
49	39	8

DATOS REALES

Número atómico	58
Densidad	6770 g/L
1.ª ionización	5,539 eV

Símbolo: Ce. Periodo: 6. Es un lantánido. Los estados de oxidación +3 y +4 son característicos de su química.

Neodimio

Lantánido / TABLA PERIÓDICA

Densidad



N.º atómico	Densidad	Ionización
50	40	7

DATOS REALES

Número atómico	60
Densidad	7010 g/L
1.ª ionización	5,525 eV

Símbolo: Nd. Periodo: 6. Es un lantánido empleado en aleaciones para imanes permanentes.

Wolframio

Metal del bloque d / TABLA PERIÓDICA

Ionización



N.º atómico	Densidad	Ionización
51	55	30

DATOS REALES

Número atómico	74
Densidad	19300 g/L
1.ª ionización	7,864 eV

Símbolo: W. Periodo: 6. Comparte el grupo 6 con cromo y molibdeno.

Platino

Metal del bloque d / TABLA PERIÓDICA

N.º atómico



N.º atómico	Densidad	Ionización
52	58	37

DATOS REALES

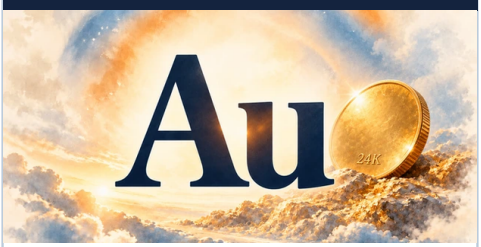
Número atómico	78
Densidad	21500 g/L
1.ª ionización	8,959 eV

Símbolo: Pt. Periodo: 6. Comparte el grupo 10 con níquel. Se utiliza como catalizador.

Oro

Metal del bloque d / TABLA PERIÓDICA

Densidad



N.º atómico	Densidad	Ionización
53	56	38

DATOS REALES

Número atómico	79
Densidad	19320 g/L
1.ª ionización	9,226 eV

Símbolo: Au. Periodo: 6. Comparte el grupo 11 con cobre y plata. La densidad de referencia empleada es 19,32 g/cm³.

Mercurio

Metal del bloque d / TABLA PERIÓDICA

Ionización



N.º atómico	Densidad	Ionización
54	53	44

DATOS REALES

Número atómico	80
Densidad	13534 g/L
1.ª ionización	10,438 eV

Símbolo: Hg. Periodo: 6. Es líquido a 20 °C. Pertenece al grupo 12 y al bloque d.

Plomo

Metal del bloque p / TABLA PERIÓDICA

N.º atómico



N.º atómico	Densidad	Ionización
55	52	24

DATOS REALES

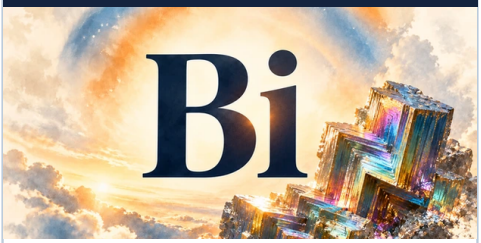
Número atómico	82
Densidad	11300 g/L
1.ª ionización	7,417 eV

Símbolo: Pb. Periodo: 6. Forma parte del grupo 14, junto con carbono, silicio, germanio y estaño.

Bismuto

Metal del bloque p / TABLA PERIÓDICA

Densidad



N.º atómico	Densidad	Ionización
56	49	22

DATOS REALES

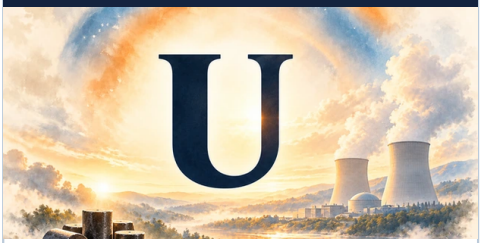
Número atómico	83
Densidad	9790 g/L
1.ª ionización	7,286 eV

Símbolo: Bi. Periodo: 6. Forma parte del grupo 15, junto con nitrógeno, fósforo, arsénico y antimonio.

Uranio

Actínido / TABLA PERIÓDICA

Ionización



N.º atómico	Densidad	Ionización
57	54	14

DATOS REALES

Número atómico	92
Densidad	19100 g/L
1.ª ionización	6,194 eV

Símbolo: U. Periodo: 7. Es un actínido. Todos sus isótopos son radiactivos.

Plutonio

Actínido / TABLA PERIÓDICA

N.º atómico



N.º atómico	Densidad	Ionización
58	57	12

DATOS REALES

Número atómico	94
Densidad	19700 g/L
1.ª ionización	6,026 eV

Símbolo: Pu. Periodo: 7. Es un actínido. Algunos de sus isótopos se utilizan en fuentes de energía para sondas espaciales.

Comprobación de impresión

Imprimir a una cara, al 100 % o tamaño real.

Desactivar «Ajustar a página».

Cada carta debe medir 63 × 88 mm.

La línea inferior debe medir 63 mm.

63 mm

Interpretación de los datos

Los recuadros muestran rangos de juego del 1 al 58. Los datos inferiores son propiedades reales de referencia.

La ionización es la primera energía de ionización, en eV por átomo.

Las densidades dependen de condiciones y formas físicas; carbono como grafito, fósforo blanco. Condiciones y fases pendientes de revisión científica.