

Indica, echando un vistazo a la tabla periódica...

a. De qué elemento será un átomo que tiene 1 capa de electrones y 1 electrón en la última capa

- El número de capa de electrones me dice la fila o periodo en la que está, por lo que está en la fila 1.
- El número de electrones en la última capa me dice la columna o grupo en la que está. Al ser 1 está en la IA.
- Viendo la tabla, vemos que es el hidrógeno

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS
<http://www.periodni.com/es/>

GRUPO 1 IA 2 IIA 3 IIIB 4 IVB 5 VIB 6 VIIB 7 VIIIB 8 9 VIIIB 10 11 IB 12 IIB 13 IIIB 14 IVA 15 VA 16 VIA 17 VIIA 18 VIIIA

MASA ATÓMICA RELATIVA (1)

GRUPO IUPAC GRUPO CAS

NÚMERO ATÓMICO

SÍMBOLO

NOMBRE DEL ELEMENTO

ESTADO DE AGREGACIÓN (25 °C)

Ne - gaseoso Fe - sólido
 Hg - líquido Ts - sintético

Metales Semimetales No metales
 Metales alcalinos Metales alcalinotérreos Elementos de transición Lantánidos Actinidos
 Anfígenos Halógenos Gases nobles

1 H 1.0079 HIDRÓGENO	2 He 4.0026 HELIO																
3 Li 6.941 LITIO	4 Be 9.0122 BERILIO																
11 Na 22.990 SODIO	12 Mg 24.305 MAGNESIO																
19 K 39.098 POTASIO	20 Ca 40.078 CALCIO	21 Sc 44.956 ESCANDIO	22 Ti 47.867 TITANIO	23 V 50.942 VANADIO	24 Cr 51.996 CROMO	25 Mn 54.938 MANGANESO	26 Fe 55.845 HIERRO	27 Co 58.933 COBALTO	28 Ni 58.693 NIQUEL	29 Cu 63.546 COBRE	30 Zn 65.38 ZINC	31 Ga 69.723 GALIO	32 Ge 72.64 GERMANIO	33 As 74.922 ARSENICO	34 Se 78.96 SELENIO	35 Br 79.904 BROMO	36 Kr 83.798 KRIPTON
37 Rb 85.468 RUBIDIO	38 Sr 87.62 ESTRONCIO	39 Y 88.906 YTRIO	40 Zr 91.224 CIRCONIO	41 Nb 92.906 NIOBIO	42 Mo 95.96 MOLIBDENO	43 Tc (98) TECNECIO	44 Ru 101.07 RUTENIO	45 Rh 102.91 RODIO	46 Pd 106.42 PALADIO	47 Ag 107.87 PLATA	48 Cd 112.41 CADMIO	49 In 114.82 INDIO	50 Sn 118.71 ESTAÑO	51 Sb 121.76 ANTIMONIO	52 Te 127.60 TELURO	53 I 126.90 YODO	54 Xe 131.29 XENÓN
55 Cs 132.91 CESIO	56 Ba 137.33 BARIO	57-71 La-Lu Lantánidos	72 Hf 178.49 HAFNIO	73 Ta 180.95 TANTALO	74 W 183.84 WOLFRAMIO	75 Re 186.21 RENIUM	76 Os 190.23 OSMIO	77 Ir 192.22 IRIDIO	78 Pt 195.08 PLATINO	79 Au 196.97 ORO	80 Hg 200.59 MERCURIO	81 Tl 204.38 TALIO	82 Pb 207.2 PLOMO	83 Bi 208.98 BISMUTO	84 Po (209) POLONIO	85 At (210) ASTATO	86 Rn (222) RADÓN
87 Fr (223) FRANCIO	88 Ra (226) RADIO	89-103 Ac-Lr Actinidos	104 Rf (261) RUTERFORDIO	105 Db (268) DUBNIO	106 Sg (271) SEABORGIO	107 Bh (272) BOHRIO	108 Hs (277) HASSIO	109 Mt (276) MEITNERIO	110 Ds (281) DARMSTADTIO	111 Rg (280) ROENTGENIO	112 Cn (285) COPERNICIO	113 Nh (...) UNUNTRIO	114 Fl (287) FLEROVIO	115 Uup (...) UNUNPENTIO	116 Lv (291) LIVERMORIO	117 Uus (...) UNUNSEPTIO	118 Uuo (...) UNUNOCTIO

LANTÁNIDOS

57 La 138.91 LANTANO	58 Ce 140.12 CERIO	59 Pr 140.91 PRASEODIMIO	60 Nd 144.24 NEODIMIO	61 Pm (145) PROMETIO	62 Sm 150.36 SAMARIO	63 Eu 151.96 EUROPIO	64 Gd 157.25 GADOLINIO	65 Tb 158.93 TERBIO	66 Dy 162.50 DISPROSIO	67 Ho 164.93 HOLMIO	68 Er 167.26 ERBIO	69 Tm 168.93 TULIO	70 Yb 173.05 YTERBIO	71 Lu 174.97 LUTECIO
-------------------------------	-----------------------------	-----------------------------------	--------------------------------	-------------------------------	-------------------------------	-------------------------------	---------------------------------	------------------------------	---------------------------------	------------------------------	-----------------------------	-----------------------------	-------------------------------	-------------------------------

ACTINIDOS

89 Ac (227) ACTINIO	90 Th 232.04 TORIO	91 Pa 231.04 PROTACTINIO	92 U 238.03 URANIO	93 Np (237) NEPTUNIO	94 Pu (244) PLUTONIO	95 Am (243) AMERICIO	96 Cm (247) CURIO	97 Bk (247) BERKELIO	98 Cf (251) CALIFORNIO	99 Es (252) EINSTEINIO	100 Fm (257) FERMIO	101 Md (258) MENDELEVIO	102 No (259) NOBELIO	103 Lr (262) LAWRENCIO
------------------------------	-----------------------------	-----------------------------------	-----------------------------	-------------------------------	-------------------------------	-------------------------------	----------------------------	-------------------------------	---------------------------------	---------------------------------	------------------------------	----------------------------------	-------------------------------	---------------------------------

(1) Pure Appl. Chem., 81, No. 11, 2131-2156 (2009)
 Las masas atómicas relativas se expresan con cinco cifras significativas. El elemento no tiene núcleos estables. El valor encerrado en paréntesis, por ejemplo [209], indica el número de masa de más larga vida del elemento. Sin embargo tres de tales elementos (Th, Pa y U) tienen una composición isotópica terrestre característica, y para estos se tabuló un peso atómico.

Copyright © 2012 Eri Generali

b. De qué elemento será un átomo que tiene 3 capa de electrones y 2 electrones en la última capa

- El número de capa de electrones me dice la fila o periodo en la que está, por lo que está en la fila 3.
- El número de electrones en la última capa me dice la columna o grupo en la que está. Al ser 2 está en la IIA.
- Viendo la tabla, vemos que es el magnesio

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

<http://www.periodni.com/es/>

GRUPO	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
PERIODO	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	H 1.0079 HIDRÓGENO																	He 4.0026 HELIO
2	Li 6.941 LITIO	Be 9.0122 BERILIO																
3	Na 22.98976928 SODIO	Mg 24.304 MAGNESIO																
4	K 39.0983 POTASIO	Ca 40.078 CALCIO	Sc 44.955912 ESCANDIO	Ti 47.867 TITANIO	V 50.9415 VANADIO	Cr 51.9961 CROMO	Mn 54.938044 MANGANESO	Fe 55.845 HIERRO	Co 58.933195 COBALTO	Ni 58.6934 NÍQUEL	Cu 63.546 COBRE	Zn 65.38 ZINC	Ga 69.723 GALIO	Ge 72.64 GERMANIO	As 74.9216 ARSENICO	Se 78.96 SELENIO	Br 79.904 BROMO	Kr 83.798 KRIPTÓN
5	Rb 85.468 RUBIDIO	Sr 87.62 ESTRONCIO	Y 88.906 YTRIO	Zr 91.224 CIRCONIO	Nb 92.906 NIOBIO	Mo 95.96 MOLIBDENO	Tc (98) TECNECIO	Ru 101.07 RUTENIO	Rh 102.91 RODIO	Pd 106.42 PALADIO	Ag 107.87 PLATA	Cd 112.41 CADMIO	In 114.82 INDIO	Sn 118.71 ESTAÑO	Sb 121.76 ANTIMONIO	Te 127.60 TELURO	I 126.90 YODO	Xe 131.29 XENÓN
6	Cs 132.91 CESIO	Ba 137.33 BARIO	La-Lu 57-71 LANTANÍDOS	Hf 178.49 HAFNIO	Ta 180.95 TÁNTALO	W 183.84 WOLFRAMIO	Re 186.21 RENIÓ	Os 190.23 OSMIO	Ir 192.22 IRIDIO	Pt 195.08 PLATINO	Au 196.97 ORO	Hg 200.59 MERCURIO	Tl 204.38 TALIO	Pb 207.2 PLOMO	Bi 208.98 BISMUTO	Po (209) POLONIO	At (210) ASTATO	Rn (222) RADÓN
7	Fr (223) FRANCIO	Ra (226) RADIO	Ac-Lr 89-103 ACTINÍDOS	Rf 104 (267) RUTHERFORDIO	Db 105 (268) DUBNIO	Sg 106 (271) SEABORGIO	Bh 107 (272) BOHRIO	Hs 108 (277) HASSIO	Mt 109 (276) MEITNERIO	Ds 110 (281) DARMSTADTIO	Rg 111 (280) ROENTGENIO	Cn 112 (285) COPERNICIO	Uut 113 (...) UNUNTRIO	Ufl 114 (287) FLEROVIO	Uup 115 (...) UNUNPENTIO	Lv 116 (291) LIVERMORIO	Uus 117 (...) UNUNSEPTIO	Uuo 118 (...) UNUNOCTIO

LANTANÍDOS

57 138.91 La LANTANO	58 140.12 Ce CERIO	59 140.91 Pr PRASEODIMIO	60 144.24 Nd NEODIMIO	61 (145) Pm PROMETIO	62 150.36 Sm SAMARIO	63 151.96 Eu EUROPIO	64 157.25 Gd GADOLINIO	65 158.93 Tb TERBIO	66 162.50 Dy DISPROSIO	67 164.93 Ho HOLMIO	68 167.26 Er ERBIO	69 168.93 Tm TULIO	70 173.05 Yb YTERBIO	71 174.97 Lu LUTECIO
-----------------------------------	---------------------------------	---------------------------------------	------------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------------	----------------------------------	-------------------------------------	----------------------------------	---------------------------------	---------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------

ACTINÍDOS

89 (227) Ac ACTINIO	90 232.04 Th TORIO	91 231.04 Pa PROTACTINIO	92 238.03 U URANIO	93 (237) Np NEPTUNIO	94 (244) Pu PLUTONIO	95 (243) Am AMERICIO	96 (247) Cm CURIO	97 (247) Bk BERKELIO	98 (251) Cf CALIFORNIO	99 (252) Es EINSTEINIO	100 (257) Fm FERMIO	101 (258) Md MENDELEVIO	102 (259) No NOBELIO	103 (262) Lr LAWRENCIO
----------------------------------	---------------------------------	---------------------------------------	---------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------	--------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------------	-------------------------------------	----------------------------------	--------------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------------

(1) Pure Appl. Chem., 81, No. 11, 2131-2156 (2009)

Las masas atómicas relativas se expresan con cinco cifras significativas. El elemento no tiene núcleos estables. El valor encerrado en paréntesis, por ejemplo [209], indica el número de masa de más larga vida del elemento. Sin embargo tres de tales elementos (Th, Pa y U) tienen una composición isotópica terrestre característica, y para estos es tabulado un peso atómico.

Copyright © 2012 Eni Generali

c. De qué elemento será un átomo que tiene 5 capa de electrones y 7 electrones en la última capa

- El número de capa de electrones me dice la fila o periodo en la que está, por lo que está en la fila 5.
- El número de electrones en la última capa me dice la columna o grupo en la que está. Al ser 1 está en la VIIA.
- Viendo la tabla, vemos que es el yodo.

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

<http://www.periodni.com/es/>

PERIODO	GRUPO	1	2																	18
1	IA	1	2																	18
2	IIA	3	4																	10
3	IIIA	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20			
4	IVB	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36			
5	VB	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52			
6	VIB	55	56	57-71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84			
7	VIIA	87	88	89-103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116			

GRUPO IUPAC	GRUPO CAS	MASA ATÓMICA RELATIVA (1)	NÚMERO ATÓMICO	SÍMBOLO	NOMBRE DEL ELEMENTO
1	1	1.0079	1	H	HIÓGENO
2	2	4.0026	2	He	HELIO
3	3	6.941	3	Li	LITIO
4	4	9.0122	4	Be	BERILIO
5	5	12.011	5	B	BORO
6	6	12.011	6	C	CARBONO
7	7	14.007	7	N	NITRÓGENO
8	8	15.999	8	O	OXÍGENO
9	9	18.998	9	F	FLÚOR
10	10	20.180	10	Ne	NEÓN
11	11	22.990	11	Na	SODIO
12	12	24.305	12	Mg	MAGNESIO
13	13	26.982	13	Al	ALUMINIO
14	14	28.086	14	Si	SILICIO
15	15	30.974	15	P	FÓSFORO
16	16	32.065	16	S	AZUFRE
17	17	35.453	17	Cl	CLORO
18	18	39.948	18	Ar	ARGÓN
19	19	39.098	19	K	POTASIO
20	20	40.078	20	Ca	CALCIO
21	21	44.956	21	Sc	ESCANDIO
22	22	47.867	22	Ti	TITANIO
23	23	50.942	23	V	VANADIO
24	24	51.996	24	Cr	CROMO
25	25	54.938	25	Mn	MANGANESE
26	26	55.845	26	Fe	HIERRO
27	27	58.933	27	Co	COBALTO
28	28	58.939	28	Ni	NIQUEL
29	29	63.546	29	Cu	COBRE
30	30	65.38	30	Zn	CINCO
31	31	69.723	31	Ga	GALIO
32	32	72.64	32	Ge	GERMANIO
33	33	74.922	33	As	ARSENIO
34	34	78.96	34	Se	SELENIO
35	35	79.904	35	Br	BROMO
36	36	83.798	36	Kr	PTOLON
37	37	85.468	37	Rb	RUBIDIO
38	38	87.62	38	Sr	ESTRONCIO
39	39	88.906	39	Y	ITRIO
40	40	91.224	40	Zr	CIRCONIO
41	41	92.906	41	Nb	NIOBIO
42	42	95.96	42	Mo	MOLIBDENO
43	43	(98)	43	Tc	TECNECIO
44	44	101.07	44	Ru	RUTENIO
45	45	102.91	45	Rh	RODIO
46	46	106.42	46	Pd	PALADIO
47	47	107.87	47	Ag	PLATA
48	48	112.41	48	Cd	INDIO
49	49	114.82	49	In	ESTAÑO
50	50	118.71	50	Sn	TELURIO
51	51	121.76	51	Sb	ANTIMONIO
52	52	127.60	52	Te	YODO
53	53	126.90	53	I	XENÓN
54	54	131.29	54	Xe	XENÓN
55	55	132.91	55	Cs	CESIO
56	56	137.33	56	Ba	BARIO
57-71	57-71	La-Lu	57-71	La-Lu	LANTANÍDOS
72	72	178.49	72	Hf	HAFNIO
73	73	180.95	73	Ta	TÁNTALO
74	74	183.84	74	W	WOLFRAMIO
75	75	186.21	75	Re	RENIIO
76	76	186.21	76	Os	OSMIO
77	77	192.22	77	Ir	IRIDIO
78	78	195.08	78	Pt	PLATINO
79	79	196.97	79	Au	ORO
80	80	200.59	80	Hg	MERCURIO
81	81	204.38	81	Tl	TALIO
82	82	207.2	82	Pb	PLOMO
83	83	208.98	83	Bi	BISMUTO
84	84	(209)	84	Po	POLONIO
85	85	(210)	85	At	ASTATO
86	86	(222)	86	Rn	RADÓN
87	87	(223)	87	Fr	FRANCIO
88	88	(226)	88	Ra	RADIO
89-103	89-103	Ac-Lr	89-103	Ac-Lr	ACTINÍDOS
104	104	(261)	104	Rf	RUTERFORDIO
105	105	(262)	105	Db	DUBNIO
106	106	(263)	106	Sg	SEABORGIO
107	107	(264)	107	Bh	BOHRIO
108	108	(265)	108	Hs	HASSIO
109	109	(266)	109	Mt	MEITNERIO
110	110	(267)	110	Ds	DARMSTADTIO
111	111	(268)	111	Rg	ROENTGENIO
112	112	(269)	112	Cn	COPERNICIO
113	113	(270)	113	Uut	UNUNTRIO
114	114	(271)	114	Fl	FLEROVIO
115	115	(272)	115	Uup	UNUNPENTIO
116	116	(273)	116	Lv	LIVERMORIO
117	117	(274)	117	Uus	UNUNSEPTIO
118	118	(275)	118	Uuo	UNUNOCTIO

LANTANÍDOS

57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
LANTANO	CERIO	PRASEODIMIO	NEODIMIO	PROMETIO	SAMARIO	EUROPIO	GADOLINIO	TERBIO	DISPROSIO	HOLMIO	ERBIO	TULIO	YTERBIO	LUTECIO

ACTINÍDOS

89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr
ACTINIO	TORIO	PROTACTINIO	URANIO	NEPTUNIO	PLUTONIO	AMERICIO	CURIO	BERKELIO	CALIFORNIO	EUENSTENIO	FERMIO	MENDELÉVIO	NOBELIO	LAWRENCIO

(1) Pure Appl. Chem., 81, No. 11, 2131-2156 (2009)

Las masas atómicas relativas se expresan con cinco cifras significativas. El elemento no tiene núcleo estable. El valor encerrado en paréntesis, por ejemplo [209], indica el número de masa de más larga vida del elemento. Sin embargo tres de tales elementos (Th, Pa y U) tienen una composición isotópica terrestre característica, y para estos se tabuló un peso atómico.

Copyright © 2012 Eni Generali

d. ¿Cuántas capas de electrones tiene el Francio?

- El número de capas de electrones lo determina la fila o periodo
- Como el Francio está en la fila 7, tendrá 7 capas de electrones

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

<http://www.periodni.com/es/>

PERIODO

GRUPO	1	2											13	14	15	16	17	18
1	1.0079 H HIDRÓGENO																4.0026 He HELIO	
2	6.941 Li LITIO	9.0122 Be BERILIO																
3	22.990 Na SODIO	24.305 Mg MAGNESIO																
4	39.098 K POTASIO	40.078 Ca CALCIO																
5	85.468 Rb RUBIDIO	87.62 Sr ESTRONCIO																
6	132.91 Cs CESIO	137.33 Ba BARIO																
7	(223) Fr FRANCIO	(226) Ra RADIO																
8																		
9																		
10																		
11																		
12																		
13																		
14																		
15																		
16																		
17																		
18																		

LANTANÓIDOS

57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
138.91 La LANTANO	140.12 Ce CERIO	140.91 Pr PRASEODIMIO	144.24 Nd NEODIMIO	(145) Pm PROMETIO	150.36 Sm SAMARIO	151.96 Eu EUROPIO	157.25 Gd GADOLINIO	158.93 Tb TERBIO	162.50 Dy DISPROSIO	164.93 Ho HOLMIO	167.26 Er ERBIO	168.93 Tm TULIO	173.05 Yb YTERBIO	174.97 Lu LUTECIO

ACTINÓIDOS

89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
(227) Ac ACTINIO	232.04 Th TORIO	231.04 Pa PROTACTINIO	238.03 U URANIO	(237) Np NEPTUNIO	(244) Pu PLUTONIO	(243) Am AMERICIO	(247) Cm CURIO	(247) Bk BERKELIO	(251) Cf CALIFORNIO	(252) Es EINSTEINIO	(257) Fm FERMIO	(258) Md MEDELEVIO	(259) No NOBELIO	(262) Lr LAWRENCIO

Copyright © 2012 Eri Generalit

(1) Pure Appl. Chem., 81, No. 11, 2131-2156 (2009)

Las masas atómicas relativas se expresada con cinco cifras significativas. El elemento no tiene núcleos estables. El valor encerrado en paréntesis, por ejemplo [209], indica el número de masa de más larga vida del elemento. Sin embargo tres de tales elementos (Th, Pa y U) tienen una composición isotópica terrestre característica, y para estos se tabuló un peso atómico.

- El número de capas de electrones lo determina la fila o periodo
- Como el Francio está en la fila 4, tendrá 4 capas de electrones

[illegible]

f. ¿Cuántos electrones en la última capa tiene el Bario? ¿Y el Teluro?

- El número de electrones en la última capa de electrones lo determina la columna o grupo
- Los elementos de los grupos A tienen el número de electrones que indica su número:
 - Grupo IA: 1 electrón en la última capa
 - Grupo IIA: 2 electrones en la última capa
 - Grupo IIIA: 3 electrones en la última capa
 - Grupo IVA: 4 electrones en la última capa
 - Grupo VA: 5 electrones en la última capa
 - Grupo VIA: 6 electrones en la última capa
 - Grupo VIIA: 7 electrones en la última capa
 - Grupo VIIIA: 8 electrones en la última capa
- Como el Bario está en el grupo IIA, tiene 2 electrones en la última capa
- Como el Teluro está en el grupo VIA, tiene 6 electrones en la última capa

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

<http://www.periodni.com/es/>

The periodic table is color-coded by groups: IA (blue), IIA (orange), IIIA (green), IVA (red), VA (purple), VIA (pink), VIIA (light blue), VIIIA (dark blue), and others. Elements are labeled with their symbol, name, atomic number, and relative atomic mass. Barium (Ba) is highlighted in orange, and Tellurium (Te) is highlighted in pink.

GRUPO	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	H	He																
2	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne										
3	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar										
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
6	Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
7	Fr	Ra	Ac-Lr	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Uut	Uuq	Uup	Lv	Uus	Uuo

LANTÁNIDOS

57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
LANTANO	CERIO	PRASEODIMIO	NEODIMIO	PROMETIO	SAMARIO	EUROPIO	GADOLINIO	TERBIO	DISPROSIO	HOLMIO	ERBIO	TULIO	YTERBIO	LUTECIO

ACTINÍDOS

89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr
ACTINIO	TORIO	PROTACTINIO	URANIO	NEPTUNIO	PLUTONIO	AMERICIO	CURIO	BERKELIO	CALIFORNIO	EINSTEINIO	FERMIO	MENDELEVIO	NOBELIO	LAWRENCIO

(1) Pure Appl. Chem., 81, No. 11, 2131-2156 (2009)
 Las masas atómicas relativas se expresan con cinco cifras significativas. El elemento no tiene núcleos estables. El valor encerrado en paréntesis, por ejemplo [209], indica el número de masa de más larga vida del elemento. Sin embargo tres de tales elementos (Th, Pa y U) tienen una composición isotópica terrestre característica, y para estos es tabulado un peso atómico.

Copyright © 2012 Eni Generalic