

TABLE DES ISOTOPES

Z	nombre de protons dans le noyau (à l'exception de l'électron).																								
NOM	<p>il peut être intéressant de retrouver les éléments auxquels les noms qui suivent correspondent et d'essayer de comprendre les raisons historiques, sentimentales ou pratiques pour lesquelles on a pu les prôner :</p> <table style="width: 100%; border: none;"> <tr> <td style="width: 25%;">stibium</td> <td style="width: 25%;">glucinum</td> <td style="width: 25%;">cassiopéium</td> <td style="width: 25%;">columbium</td> </tr> <tr> <td>celtium</td> <td>illinium</td> <td>ferrum</td> <td>plumbum</td> </tr> <tr> <td>hydrargyrum</td> <td>niton</td> <td>émanation</td> <td>kalium</td> </tr> <tr> <td>argentum</td> <td>natrium</td> <td>wolfram</td> <td>centium</td> </tr> <tr> <td>alabame</td> <td>florentium</td> <td>masurium</td> <td>stannum</td> </tr> <tr> <td>virginium</td> <td>nitrogène</td> <td></td> <td></td> </tr> </table> <p>Le nom entre parenthèses est l'ancien nom.</p>	stibium	glucinum	cassiopéium	columbium	celtium	illinium	ferrum	plumbum	hydrargyrum	niton	émanation	kalium	argentum	natrium	wolfram	centium	alabame	florentium	masurium	stannum	virginium	nitrogène		
stibium	glucinum	cassiopéium	columbium																						
celtium	illinium	ferrum	plumbum																						
hydrargyrum	niton	émanation	kalium																						
argentum	natrium	wolfram	centium																						
alabame	florentium	masurium	stannum																						
virginium	nitrogène																								
SYMBOLE	on tend à favoriser l'usage de deux lettres comme symbole pour tous les éléments ; de cette façon, Ar et Bo, pour l'argon et le bore respectivement, serviraient à établir une distinction avec A et B, employés comme symboles généraux dans les réactions (par exemple $A + B = C$). Le symbole entre parenthèses est l'ancien symbole.																								
A	nombre de nucléons dans le noyau.																								
MASSE ATOMIQUE	les masses qui sont données dans la table sont rapportées à celle de l'isotope C^{12} , de masse 12u exactement par définition (elles sont donc 1,000 318 fois plus faibles que les masses basées sur O^{18} comme étalon, soit 0,0318% inférieures).																								
ABONDANCE	la table donne en pourcentage l'abondance naturelle (rapport de masse) selon le nombre de nuclides et non selon leur masse. Les abondances entre parenthèses (000) s'appliquent à un isotope radioactif de vie suffisamment longue pour qu'il présente une abondance naturelle stable. ()? indique une radioactivité incertaine.																								
DEMIE-VIE	les périodes de demi-vie (00 s) s'appliquent à un isomère d'un isotope stable. Les énergies de rayonnement sont données en MeV ; on n'indique que le rayonnement prédominant suivi des autres. CE indique une capture électronique ou capture K. La table n'énumère que les isotopes radioactifs les plus fréquemment employés ou les plus souvent rencontrés dans la documentation.																								
POIDS ATOMIQUE CHIMIQUE	on l'a corrigé pour le rendre conforme à l'échelle internationale (physique 1960, chimie 1961), basée sur l'étalon C^{12} . (Les masses données sont donc 1,000 028 9 fois plus faibles que les masses basées sur le mélange naturel de O^{16} , O^{17} et O^{18} ; c'est une correction de 0,002 89%. Relativement peu d'éléments ont des masses atomiques chimiques suffisamment précises pour être affectés par cette modification.) La chimie et la physique font donc maintenant usage d'échelles identiques.																								

Z	Noms	Symbole	A	Masse Atomique [u]	Abondance (éléments stables) [%]	Demi-vie et Type d'Émission (E en MeV)
-1	électron	e ⁻	0	0,000 548		
0	neutron	n	1	1,008 665		10,6 min, β ⁻ (0,78)
1	proton	p	1	1,007 276		
2	alpha	α	4	4,001 506		
1	hydrogène deutérium tritium	H D T	1 2 3	1,007 825 2,014 102 3,016 050	99,985 0,015 (0,0001)	12,33 α, β ⁻ (0,018)
2	hélium	He	3 4	3,016 029 4,002 603	0,000 14 99,998	
3	lithium	Li	6 7	6,015 123 7,016 005	7,52 92,48	

Z	Noms	Symbole	A	Masse Atomique [u]	Abondance (éléments stables) [%]	Demi-vie et Type d'Émission (E en MeV)
4	béryllium	Be	7	7,016 930	100,00	53,3 d, CE, γ 2,7 M α , β^- (0,56)
			8	8,005 305		
			9	9,012 183		
			10	10,013 535		
5	bore	B	10	10,012 938	19,8 80,2	
			11	11,009 305		
6	carbone	C	11	11,011 434	98,892 1,108 $1,3 \times 10^{-10}$	20,4 min, β^+ (0,96), CE 5730 α , β^- (0,158)
			12	12,000 000		
			13	13,003 355		
			14	14,003 242		
7	azote	N	13	13,005 739	99,635 0,365	9,96 min, β^+ (1,20)
			14	14,003 074		
			15	15,000 109		
			16	16,006 100		
			17	17,008 450		
8	oxygène	O	15	15,003 066	99,759 0,037 0,204	122 s, β^+ (1,7), CE
			16	15,994 915		
			17	16,999 130		
			18	17,999 159		
9	fluor	F	18	18,000 950	100,	1,87 h, β^+ (0,65)
			19	18,998 403		
10	néon	Ne	20	19,992 439	90,92 8,82	
			22	21,991 383		
11	sodium	Na	22	21,994 435	100,	2,602 α , β^+ (0,54), CE, γ 15 h, β^- (1,39), γ
			23	22,989 768		
			24	23,990 963		
12	magnésium	Mg	23	22,994 127	78,60	9,5 min, β^- (1,75)
			24	23,985 043		
			27	26,983 346		
13	aluminium	Al	27	26,981 541	100,	6,7 min, β^- (2,5)
			29	28,980 530		
14	silicium	Si	27	26,986 703	92,27 3,05	2,62 h, β^- (1,48), γ
			28	27,976 928		
			30	29,973 770		
			31	30,975 349		
15	phosphore	P	30	29,978 308	100,	14,28 d, β^- (1,71)
			31	30,973 762		
			32	31,973 906		
16	soufre	S	32	31,972 071	95,05 0,016	87,4 d, β^- (0,167)
			35	34,969 030		
			36	35,967 091		
17	chlore	Cl	35	34,968 853	75,4 24,6	0,4 M α , β^- (0,71) 37,3 min, β^- (4,8)
			36	35,968 312		
			37	36,965 903		
			38	37,968 002		
18	argon	Ar	37	36,966 772	99,600	35 d, CE 1,82 h, β^- (1,20)
			40	39,962 384		
			41	40,964 508		

Z	Noms	Symbole	A	Masse Atomique [u]	Abondance (éléments stables) [%]	Demi-vie et Type d'Émission (E en MeV)
19	potassium	K	39 40 42	38,963 708 39,963 996 41,962 417	92,944 (0,162)	1,28 G α , β^- (1,33), CE, γ , β^+ 12,4 h, β^- (3,5)
20	calcium	Ca	40 41 45 49	39,962 592 40,962 279 44,956 189 48,955 662	96,97	0,11 M α , CE 160 d, β^- (0,25) 8,7 min, β^- (2,0)
21	scandium	Sc	45 46 48	44,955 910 45,955 173 47,952 231	100,	85 d, β^- (0,36) 44 h, β^- (0,64)
22	titane	Ti	48 51	47,947 947 50,946 624	73,45	5,8 min, β^- (1,6)
23	vanadium	V	48 49 51	47,952 260 48,948 523 50,943 962	99,76	16,2 d, β^+ (0,70) 1 α , CE
24	chrome	Cr	51 52	50,944 786 51,940 511	83,76	27 d, CE
25	manganèse	Mn	52 54 55	51,945 563 53,940 360 54,938 048	100,	5,7 d, β^+ (0,6) 300 d, β^- (1,0)
26	fer	Fe	55 56 59	54,938 302 55,934 940 58,934867	91,68	2,9 α , CE 45 d, β^- (0,46)
27	cobalt	Co	56 59 60	55,939 870 58,933 198 59,933 815	100,	77 d, β^+ (1,50) 0,51 $\times 10^{15}$ α 5,271 α , β^- (0,31), γ
28	nickel	Ni	58 59 60 64	57,935 346 58,934 344 59,930 788 63,927 968	67,76 26,16 1,16	0,08 M α , CE
29	cuivre	Cu	61 63 64 65	60,933 444 62,929 599 63,929 761 64,927 792	69,1 30,9	3,3 h, β^+ (1,22) 12,7 h, β^+ (0,57)
30	zinc	Zn	64 65 66 69	63,929 144 64,929 234 65,926 035 68,926 653	48,89 27,81	245 d, β^+ (0,33) 52 min, β^- (0,90)
31	gallium	Ga	66 69 72	65,931 599 68,925 681 71,926 030	60,2	9,4 h, β^+ (4,1) 14,1 h, β^- (0,61)
32	germanium	Ge	71 72 73 74	70,925 090 71,922 079 72,923 360 73,921 177	27,37 7,61 36,74	12 d, CE (0,5 s)

Z	Noms	Symbole	A	Masse Atomique [u]	Abondance (éléments stables) [%]	Demi-vie et Type d'Émission (E en MeV)
33	arsenic	As	74 75 76 77	73,923 910 74,921 594 75,922 417 76,920 668	100,	17 d, β^- (0,69) (0,018 s) 26,7 h, β^- (2,96) 39 h, β^- (0,69)
34	sélénium	Se	75 77 80 87	74,922 510 76,919 934 79,916 519 86,929 3	7,58 49,82	127 d, CE (17 s)
35	brome	Br	79 81 82 86 87	78,918 336 80,916 344 81,916 802 85,918 444 86,920 327	50,52 49,48	39,5 h, β^- (0,46)
36	krypton	Kr	83 84 85 89 92	82,914 131 83,911 509 84,912 430 88,917 555 91,925 76	11,55 56,90	(1,86 h) 10 α , β^- (0,67)
37	rubidium	Rb	85 86 87	84,911 794 85,911 160 86,909 177	72,15 (27,85)	18,6 d, β^- (1,77) 43 G α , β^- (0,27)
38	strontium	Sr	86 87 88 89 90	85,909 268 86,909 361 87,905 618 88,907 010 89,907 320	9,86 7,02 82,56	(2,8 h) 54 d, β^- (1,48) 28,8 α , β^- (0,54)
39	yttrium	Y	89 90	88,905 848 89,909 361	100,	(16 s) 64 h, β^- (2,27)
40	zirconium	Zr	90 95	89,904 702 94,907 920	51,46	(0,8 s) 65 d, β^- (0,36)
41	niobium	Nb	93	92,906 376	100,	(3,7 α)
42	molybdène	Mo	98 99	97,905 407 98,907 870	23,75	67 h, β^- (1,23)
43	technétium	Tc	97 98 99	97 97,907 203 98,906 390		0,1 M α , CE 4,2 M α , β^- , γ 0,21 M α , β^- (0,29)
44	ruthénium	Ru	97 102 103	97, 101,904 349 102,905 610	31,70	2,9 d, CE 40 d, β^- (0,68)
45	rhodium	Rh	103 105	102,905 50 104,905 250	100,	(54 min) 3,6 h, β^- (1,1)
46	palladium	Pd	103 105 106	102,905 410 104,904 640 105,903 48	22,23 27,33	17 d, CE (23 s)

Z	Noms	Symbole	A	Masse Atomique [u]	Abondance (éléments stables) [%]	Demi-vie et Type d'Émission (E en MeV)
47	argent	Ag	107	106,905 088	51,83	(44 s) 2,3 min, β^- (1,77) (40 s) 24 s, β^- (2,2) 7,5 d, β^- (1,04)
			108	107,905 890	48,17	
			109	108,904 755		
			110	109,906 050		
			111	110,905 280		
48	cadmium	Cd	106	107,905 46	1,215	(45 min) (5 α) 54 h, β^- (1,1)
			111	110,904 150	12,75	
			113	112,904 610	12,26	
			114	113,903 358	28,86	
			115	114,905 620		
49	indium	In	113	112,904 280	4,23	(1,73 h) 72 s, β^- (1,98) $0,51 \times 10^{15}$ α , β^- (0,6)
			114	113,905 090	(95,77)	
			115	114,903 876		
50	étain	Sn	113	112,905 010		112 d, CE (14 d) (275 d)
			117	116,903 060	7,57	
			119	118,903 390	8,58	
			120	119,902 197	32,4	
51	antimoine	Sb	121	120,903 820	57,25	2,8 d, β^- (1,4) 1,3 min, β^- (3) 2,7 α , β^- (0,3)
			122	121,905 120		
			124	123,905 890		
			125	124,905 230		
52	tellure	Te	123	122,904 180	0,87	(104 d) (58 d) 9,3 h, β^- (0,68) 72 min, β^- (1,46) 2×10^{21} α , β^- 25 min, β^- (2,1)
			125	124,904 420	6,99	
			127	126,905 092		
			129	128,906 576		
			130	129,906 229	34,49	
			131	130,908 576		
53	iode	I	127	126,904 475	100,	8,04 d, β^- (0,61), γ
			131	130,906 11		
54	xénon	Xe	129	128,904 784	26,44	(8 d) (12 d)
			131	130,905 087	21,18	
			132	131,904 141	26,89	
			136	135,907 22	8,87	
			140	139,921 43		
55	césium	Cs	133	132,905 44	100,	30,2 α , β^- 2,3 α , β^- (0,65)
			137			
			134	133,906 520		
			140	139,917 07		
56	baryum	Ba	137	136,905 82	11,32	(2,6 min), γ (0,662) 11,9 s, β^-
			138	137,905 24	71,66	
			140	139,910 58		
			141	140,914 13		
			144	143,922 67		
57	lanthane	La	138	137,906 810	(0,089)	$0,2 \times 10^{12}$ α , β^- (1,0) 40,2 h, β^- (1,34)
			139	138,906 347	99,911	
			140	139,909 47		
58	cérium	Ce	140	139,905 434	88,48	32 d, β^- (0,43)
			141	140,908 013		

Z	Noms	Symbole	A	Masse Atomique [u]	Abondance (éléments stables) [%]	Demi-vie et Type d'Émission (E en MeV)
59	praséodyme	Pr	141 142 143	140,907 648 141,909 790 142,910 630	100,	19,1 h, β^- (2,16) 13,8 d, β^- (0,92)
60	néodyme	Nd	142 143 144 147	141,907 719 142,909 620 143,909 900 146,915 830	27,13 (12,20) (23,87)	10^{16} α 11,6 d, β^- (0,81)
61	prométhéum	Pm	145 147	144,912 75 146,914 860		17,7 α , CE, α, γ 2,6 α , β^- (0,23)
62	samarium	Sm	147 152 153	146,914 620 151,919 729 152,921 580	(15,07) 26,63	$0,13 \times 10^{12}$ α 47 h, β^- (0,71)
63	europium	Eu	153 154 155	152,921 226 153,922 350 154,922 270	52,23	16 α , β^- (1,5) 1,7 α , β^- (0,15)
64	gadolinium	Gd	158	157,924 100	24,87	
65	terbium	Tb	159	158,925 344	100,	
66	dysprosium	Dy	164	163,928 173	28,18	
67	holmium	Ho	165	164,930 292	100,	
68	erbium	Er	166	165,929 400	33,41	
69	thulium	Tm	169	168,934 213	100,	
70	ytterbium	Yb	174	173,938 861	31,6	
71	lutécium	Lu	175 176	174,940 771 175,941 440	97,39 (2,61)	$0,03 \times 10^{12}$ α , β^- (0,3)
72	hafnium	Hf	179 180 181	178,944 420 179,946 548 180,947 280	13,78 35,2	(19 s) (5,5 h) 46 d, β^- (0,41)
73	tantale	Ta	180 181 182	179,945 720 180,947 994 181,948 330	0,0123 99,988	(8,1 h) (0,33 s) 115 d, β^- (0,52)
74	tungstène [«wolfram»]	W	180 183 184 185 187	179,944 970 182,948 490 183,950 929 184,950 500 186,956 390	(0,135)? 14,4 30,7	(10^{14} α , α , 3)? (5,5 s) 74 d, β^- (0,43) 24 h, β^- (0,62)
75	rhénium	Re	186 187 188	185,954 080 186,955 747 187,957 260	(62,60)	91 h, β^- (1,07) $0,04 \times 10^{12}$ α , β^- (0,008) 17 h, β^- (2,12)
76	osmium	Os	185 187 190 191 192 193	184,951 100 186,954 970 189,957 420 190,961 01 191,961 469 192,963 550	1,64 26,4 41,0	95 d, CE (35 h) (9 min) 15,4 d, β^- (0,14), γ 31 h, β^- (1,10)

Z	Noms	Symbole	A	Masse Atomique [u]	Abondance (éléments stables) [%]	Demi-vie et Type d'Émission (E en MeV)
77	iridium	Ir	191	190,960 585	37,3	(5 s)
			192	191,962 030		74 d, β^- (0,67)
			193	192,962 916	62,7	19 h, β^- (2,2)
			194	193,964 830		
78	platine	Pt	190	189,959 170	(0,012)?	$(1 \times 10^{12} \alpha, \alpha, 3,3)?$ (6 d) 19 h, β^- (0,67)
			195	194,964 766	33,8	
			197	196,967 357		
79	or	Au	197	196,966 543	100,	(7,4 s)
			198	197,968 242		2,7 d, β^- (0,96)
			199	198,968 745		3,15 d, β^- (0,30)
80	mercure	Hg	197	197	16,84 29,8	65 h, CE (43 min)
			199	198,968 256		
			202	201,970 617		
			203	202,973 482		48 d, β^- (0,21)
81	thallium	Tl	205	204,974 401	70,50	4,2 min, β^- (1,41)
			206	205,976 080		4,78 min, β^- (1,45)
			207	206,977 446		3,1 min, β^- (1,79)
			208	207,982 00		1,32 min, β^- (1,9)
			210	209,999 002		
82	plomb	Pb	204	203,973 020	1,48 24,1 22,1 52,3	$1,4 \times 10^{17} \alpha, \beta^-$
			206	205,974 440		(0,80 s)
			207	206,975 871		3,3 h, β^- (0,62)
			208	207,976 627		22,3 α, β^- (0,02), α, γ
			209	208,981 078		36,1 min, β^- (1,4), γ
			210	209,984 176		26,8 min, β^- (0,70), γ
			212	211,991 881		
			214	213,999 801		
83	bismuth	Bi	209	208,980 373	100	$1,4 \times 10^{17} \alpha, \alpha, (3)$
			210	209,984 110		2,6 M α, α (4,94)
			211	210,987 25		2,15 min, α (6,62), β^-, γ
			212	211,991 271		60,5 α, β^- (2,25), α
			213	212,994 329		47 min, β^- (1,39), α
			214	213,998 634		19,7 min, β^- (1,6), α
			215	215,001 900		8 min, α^- (8,3)
			84	polonium		Po
211	210,986 649	25 s, α (7,1)				
212	211,988 859	0,3 μ s, α (8,78)				
213	212,992 837	4 μ s, α (8,34)				
214	213,995 192	164 μ s, α (7,68), γ				
215	214,999 469	1,8ms, α (7,36)				
216	216,001 917	0,16 s, α (6,77)				
218	218,008 965	3,05 min, α (6,0)				
85	astate	At	210	209,986 970		8,3 h, α (5,35)
			211	210,987 496		7,5 h, α (5,86)
			217	217,004 647		19 ms, α (7,02)
			218	218,008 68		2 s, α, β^-
86	radon	Rn	219	219,009 523		3,19 s, α (6,82)
			220	220,011 368		52 s, α (6,28)
			222	222,017 570		3,8235 d, α (5,48), γ
87	francium	Fr	221	221,014 176		4,8 min, α (6,30)
			223	223,019 736		21,8 min, β^- (1,0), α, γ

Z	Noms	Symbole	A	Masse Atomique [u]	Abondance (éléments stables) [%]	Demi-vie et Type d'Émission (E en MeV)
88	radium	Ra	222 223 224 225 226 228	222,015 365 223,018 565 224,020 199 225,023 518 226,025 408 228,031 072	(100)	38 s, α (6,55) 11,6 d, α (5,70) 3,64 d, α (5,68) 14,8 d, β^- (0,09) 1,60 k α , α (4,78), γ 6,7 α , β^- (0,02)
89	actinium	Ac	225 227 228	225,023 218 227,027 751 228,031 169		21,773 α , β^- (0,046), α , γ 6,13 h, β^- (1,1), α
90	thorium	Th	227 228 229 230 231 232 234	227,027 768 228,028 72 229,031 629 230,033 080 231,036 350 232,038 054 234,043 570	100	18,2 d, α (5,97) 1,9131 α , α (5,42), γ 7,3 k α , α (4,85) 80 k α , α (4,68) 25,6 h, β^- (0,09) 14,1 G α , α (3,99), γ 24,1 d, β^- (0,19)
91	protactinium	Pa	231 233 234	231,035 880 233,040 108 234,043 370		32,8 k α , α (5,0), γ 27,4 d, β^- (0,26) 1,18 min, β^- (2,3)
92	uranium	U	227 228 229 230 231 232 233 234 235 236 237 238 239 240	227,030 920 228,031 278 229,033 280 230,033 926 231,036 330 232,037 13 233,039 629 234,040 900 235,043 924 236,045 563 237,048 581 238,050 785 239,054 295 240,056 560	(0,0058) 0,72 99,275	1,3 min, α (6,8) 9,3 min, α (6,67) 58 min, α (6,42), CE 21 d, α (5,89) 4,3 d, α (5,45), CE 72 α , α (5,32), γ 159,2 k α , α (4,82), γ 248 k α , α (4,76) 703,8 M α , α (4,40), γ 23,42 M α , α (4,50), γ 6,75 d, β^- (0,24) 4468 M α , α (4,18), γ 23,5 min, β^- (1,21), γ 14 h, β^- (0,36)
93	neptunium	Np	236 237 239	236,046 625 237,048 172 239,052 936		22 h, β^- (0,52) 2,2 M α , α (4,79) 2,35 d, β^- , γ
94	plutonium	Pu	239 240 242 244	239,052 157 240,053 974 242,058 710 244,064 199		24,1 k α , α (5,15), γ 6,6 k α , α (5,16) 0,38 M α , α (4,90) 82 M α , α
95	américium	Am	241 243	241,056 689 243,061 374		470 α , α (5,48) 7,37 k α , α (5,27), γ
96	curium	Cm	243 245 246	243,061 377 245,065 484 246,067 370		35 α , α (5,78) 8,5 k α , α (5,34), γ 4 k α , α (5,36)
97	berkélium	Bk	245 247	245,066 240 247,070 30		5 d, CE 1,4 k α , α (5,5), γ
98	californium	Cf	246 249 250	246,068 780 249,074 845 250,076 550		36 h, α (6,75) 351 α , α , γ 10 α , α (6,00)

Z	Noms	Symbole	A	Masse Atomique [u]	Abondance (éléments stables) [%]	Demi-vie et Type d'Émission (E en MeV)
99	einsteinium	Es	253 254	253,084 780 254,088 02		20 d, α (6,6) 276 d, α (6,4), γ , β^-
100	fermium	Fm	253 255	253,085 173 255		3,0 d, CE, α , γ 20 h, α (7,08)
101	mendélévium	Md	255 256	255,091 081 256		27 min, CE, α 1 h, CE
102	nobélium	No	255	255,093 260		3,1 min, α , CE
103	lawrencium	Lw	257	257,099 480		35 s, α (8)
104	Unnilquadium (dubnium) (rutherfordium)	Unq (Db) ⁽¹⁾ (Rf) ⁽²⁾	253 255 257 258 259 260 261	261,108 690		105 s 185 s 4 à 5 s 0,01 s 3 à 4 s 1,1 min, α
105	Unnilpentium (dabnium) (joliotium) (hahnium)	Unp (Db) (Hα) ⁽³⁾	262	262,113 760		0,7 min, α
106	Unnilhexium (rutherfordium) (seaborgium)	Unh (Rf) (Sg)	263	263,118 2		0,9 s, α
107	Unnilseptium (bohrium) (nielsbohrium)	Uns (Bh) ⁽⁴⁾	261	261,121 7		1-2 ms, α
108	Unniloctium (hahnium) (hassium)	Uno (Hα) (Hs)	264	264,129		
109	Unnilenium (Meitnerium)	Une (Mt)	266	266,137 8		
110	Ununillium	Uun	269			
111	Ununumium	Uuu	272			
112	Ununblum	Uub	277			
113	Ununtrium	Uut				
114	Ununquadium	Uuq				
115	Ununpentium	Uup				

(1) à l'étude

(2) décrit sous ce nom

(3) proposé mais non encore adopté

(4) actuellement à l'étude

Z	Noms	Symbole	A	Masse Atomique [u]	Abondance (éléments stables) [%]	Demi-vie et Type d'Émission (E en MeV)
116	Ununhexium	Uuh				
117	Ununseptium	Uus				
118	Ununoctium	Uuo				