

MONOGRAPHIE DU MAITRE

SECTION DES INITIES

ORDRE DE LA ROSE-CROIX

A.M.O.R.C.

Degré du Temple

1

Monographie

8



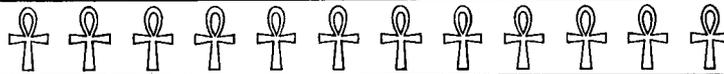
Degré du Temple

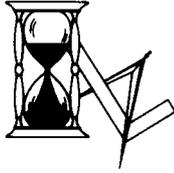
1

Monographie

8

Cette monographie est officiellement publiée par l'A.M.O.R.C. sous l'emblème ci-dessus, qui est légalement protégé et protège ipso facto tous les exemplaires gravés, imprimés, photocopiés, photographiés et dactylographiés de sa couverture et de son contenu. Elle n'est pas vendue mais prêtée au membre comme privilège de son affiliation. Ainsi, le titre légal, la propriété et le droit à la possession de cette monographie sont et restent à l'A.M.O.R.C., auquel elle doit être retournée sur simple demande. En outre, tous les sujets scientifiques, philosophiques et mystiques traités dans cette monographie sont strictement confidentiels et sont communiqués au membre pour sa seule et exclusive information. Il en est de même pour tous les symboles, titres et mots de passe utilisés. Tout autre usage ou tentative d'usage mettrait fin automatiquement à son affiliation active et régulière à l'A.M.O.R.C., qui est la seule organisation autorisée à publier cette monographie.





CONCORDANCE



John Fiske, philosophe et scientifique américain, a écrit de nombreux ouvrages sur la structure de la matière. Il considérait que toutes les substances matérielles résultaient des combinaisons multiples qui unissaient les atomes entre eux, ces atomes étant maintenus en vibration sous l'effet d'une énergie unique à laquelle les Rosicruciens donnent le nom d'«Esprit». En concordance avec cette monographie consacrée à l'étude des éléments, nous vous présentons un extrait de ses oeuvres. Comme vous le constaterez, son opinion sur l'origine de la multiplicité des formes matérielles concorde parfaitement avec nos enseignements.

«Ainsi, ce que nous pouvons appeler les mouvements élémentaires qui se produisent dans tout le monde des phénomènes -mouvements élémentaires par les combinaisons variées dont tous les mouvements perceptibles sont composés- sont tous rythmiques ou oscillatoires. Les phénomènes qui se présentent à notre conscience, comme la lumière, la chaleur, l'électricité et le magnétisme, sont les produits d'un perpétuel tremblement ou d'une ondulation permanente des atomes invisibles dont les corps visibles sont composés. Quand nous contemplons les cieux, par une claire soirée d'automne, nous émerveillant devant la beauté de Sirius, cette beauté est transmise à nos sens par l'intermédiaire des trémulations atomiques, maintenues au cours des vingt-deux dernières années au taux vibratoire moyen de six cents millions de millions par seconde. La différence entre la chaleur tropicale en Inde et le froid des régions arctiques se mesure simplement par d'incalculables millions de différences infimes dans les fréquences d'oscillation des innombrables atomes des gaz atmosphériques, déterminés, à leur tour, par un nombre incalculable de mouvements oscillatoires propagés du soleil à la Terre. La différence entre le courant faradique qui guérit certaines anomalies de la nutrition profondément installées, et l'éclair qui paralyse et qui tue est, au fond, une différence de quantités et de fréquences de vibrations atomiques. Et, selon les plus récentes hypothèses en philosophie chimique, c'est en raison du synchronisme ou de l'harmonie rythmique des mouvements oscillatoires décrits par leurs atomes, que les substances élémentaires sont capables de se combiner de myriades de façons, composant ainsi l'étonnante variété des formes, organiques et inorganiques, que la surface de la Terre offre à notre contemplation».

JOHN FISKE, 1842-1901

Cher frater, chère soror,

Dans la monographie précédente, il vous a été expliqué que l'atome était constitué, d'une part d'un noyau comportant des protons et des neutrons, et d'autre part d'un nuage périphérique composé d'électrons. Cet ensemble atomique, neutre sur le plan électrique, est défini par les physiciens et les métaphysiciens comme étant la plus petite unité de matière, c'est-à-dire comme l'élément fondamental que l'on trouve à l'origine de toutes les substances matérielles. Ceci étant, il n'existe pas qu'un seul archétype de cet élément mais plusieurs. En effet, jusqu'à ce jour, les scientifiques en ont découvert 109. En d'autres termes, ils ont mis en évidence 109 atomes ayant des propriétés chimiques très caractéristiques, ces propriétés étant liées, comme nous allons le voir, au nombre d'électrons qui composent leur couche externe.

LA CLASSIFICATION DES ELEMENTS Actuellement, les 109 atomes ou éléments connus sont classés dans un tableau qui fut conçu en mars 1869 par Dimitri Ivanovich Mendeleïev (1834-1907), chimiste russe qui consacra une grande partie de son existence à l'étude de la matière. Dans son travail de classification, il utilisa les données fondamentales que John Newlands (1837-1898), savant anglais, avait répertoriées en 1863 après de méticuleuses recherches. Le grand mérite de Mendeleïev fut de ranger ces données dans un ordre logique et explicite qui tenait compte, non seulement de la masse atomique de chaque élément, mais également de ses propriétés chimiques. Pour que vous compreniez bien les critères qu'il utilisa dans ce but, nous vous proposons de vous reporter aux pages suivantes et d'observer attentivement le tableau que nous avons reproduit à votre attention. Ensuite, nous vous expliquerons aussi simplement que possible les points importants que vous devez retenir à son sujet.



En premier lieu, vous avez dû remarquer que la classification périodique des éléments contient un total de 144 cases. Or, précédemment, nous avons expliqué que les scientifiques avaient découvert 109 atomes jusqu'à ce jour. A juste titre, vous pouvez donc vous demander à quoi correspondent les 35 autres. Pour répondre à cette question légitime, sa-

PREMIER DEGRE

NUMERO 8

chez que la tradition rosicrucienne enseigne depuis des siècles qu'il existe en tout 144 atomes. Cela signifie que tous les éléments n'ont pas encore été découverts par les scientifiques. Une telle affirmation peut vous surprendre, mais elle a toujours été considérée comme une vérité dans les cercles d'initiés. En fait, elle est basée sur la loi de correspondance que les Maîtres du passé avaient établie entre le nombre d'années correspondant au cycle de réincarnation de l'Ame, le nombre d'octaves composant le Clavier Universel de l'Esprit et le nombre d'éléments chimiques intervenant dans la matière elle-même. En outre, nous devons préciser que sur le tableau, les 35 atomes manquants ont été figurés dans des cases arbitraires, car il est actuellement impossible de les situer très exactement dans la classification. Au fur et à mesure de leur découverte, ils seront systématiquement intégrés à leur véritable place.

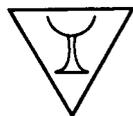
Antoine Laurent de Lavoisier (1743-1794), chimiste français, avait dénombré 30 atomes différents à son époque. Dans le tableau qu'il présenta publiquement en 1871, lequel contenait quelques modifications mineures par rapport à celui qu'il avait établi en 1869, Mendeleïev en définissait un total de 63. Vers 1895, la classification officielle en contenait 70. Dans la première moitié du vingtième siècle, une trentaine d'éléments nouveaux furent découverts. Les derniers en date, qui correspondent aux numéros 106, 107, 108 et 109, ont été obtenus artificiellement entre 1982 et 1990. Ainsi, comme vous pouvez le constater, la physique atomique est un domaine qui a toujours évolué et dont le champ des connaissances s'élargit constamment. Pendant longtemps, la science officielle rejeta le postulat rosicrucien qui faisait état d'un total de 144 atomes. Désormais, les savants qui travaillent en contact avec des physiciens et des chimistes de notre Ordre prennent de plus en plus au sérieux ce postulat et orientent leurs recherches en conséquence.

Nous venons de préciser que les derniers éléments mis en évidence par les scientifiques avaient été obtenus artificiellement. Cette remarque mérite un bref commentaire. En effet, il faut savoir que sur les 109 atomes actuellement connus, 92 existent à l'état naturel. Les 17 autres ne font pas partie intégrante de la nature mais ont été créés en labora-



toire selon des procédés très complexes. Certains d'entre eux ont une existence qui ne dépasse pas quelques fractions de seconde. C'est le cas, en particulier, des quatre éléments auxquels nous nous sommes référés précédemment, à savoir les numéros 106, 107, 108 et 109. Cette brièveté ne permet pas aux savants de les définir avec précision. C'est ce qui explique pourquoi ces atomes n'ont toujours pas reçu de désignation officielle. Pour ce qui est des 35 atomes qu'il reste à découvrir, il est probable qu'ils correspondent à des éléments de synthèse, c'est-à-dire à des éléments qui seront réalisés d'une façon artificielle. En effet, comme nous venons de le préciser, les scientifiques sont actuellement convaincus qu'il n'en existe que 92 dans la nature. Cela dit, l'univers n'a pas encore dévoilé tous ses mystères.

Comment doit-on lire le tableau des éléments pour en comprendre le maximum de données ? Pour répondre à cette question, nous devons d'abord considérer la description d'un atome, telle qu'elle figure dans ce tableau. En premier lieu, il porte un nom, symbolisé par la lettre X (voir la légende du tableau). En second lieu, il possède un numéro atomique, représenté par la lettre Z. Ce numéro atomique correspond à son nombre d'électrons. A titre d'exemple, l'atome d'hydrogène en possède un seul. Son numéro atomique est donc 1. L'uranium en contient quatre-vingt douze. En conséquence, son numéro atomique est 92. En toute logique, cela veut dire que le "plus grand" atome connu actuellement possède 109 électrons. En troisième lieu, un atome est défini par sa masse atomique qui a la lettre M pour symbole. Cette masse atomique équivaut à son nombre de protons et de neutrons. Pour reprendre les mêmes exemples, l'hydrogène a une masse atomique égale à 1,00797. Etant donné que l'on arrondit généralement au nombre entier le plus proche, cela signifie qu'il n'a qu'un proton et aucun neutron. L'uranium, quant à lui, a une masse atomique de 238,04. Il possède donc un total de 238 nucléons (protons et neutrons). Le nombre d'électrons étant égal au nombre de protons, son noyau est donc constitué de 92 protons et de 146 neutrons (238-92). A ces quelques précisions, nous devons ajouter qu'un atome est formé d'un maximum de 7 couches d'électrons. En application d'une formule connue de tous les chimistes, la première en comporte un maximum de 2 et la dernière un maximum de 8.

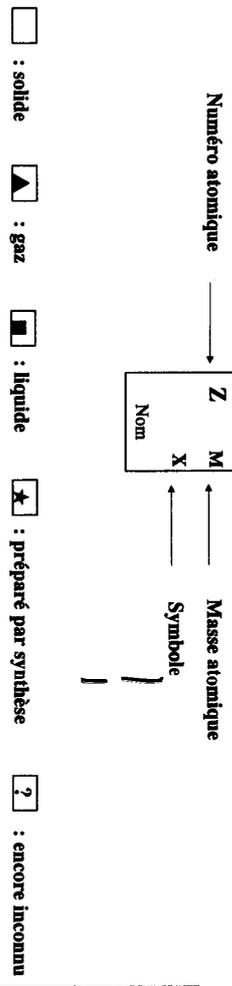
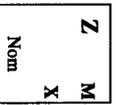


PREMIER DEGRE

NUMER

CLASSIFICATION DES ELEMENTS

GAZ RAIES



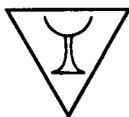
1	1,00797	▲ H	Hydrogène	2	4,0026	■ He	Hélium	
3	6,939	Lj	Lithium	5	10,811	B	Bore	
4	9,0122	Be	Beryllium	6	12,0111	C	Carbone	
11	22,9898	Li	Lithium	7	14,0067	■ N	Azote	
		Mg	Magnésium	8	15,9994	0	Oxygène	
		Na	Sodium	9	18,9984	■ F	Fluor	
		Mg	Magnésium	10	20,183	■ Ne	Néon	
19	39,102	K	Potassium	13	26,9815	Al	Aluminium	
20	40,08	Ca	Calcium	14	28,086	Si	Silicium	
21	44,956	Sc	Scandium	15	30,9738	P	Phosphore	
22	47,90	Ti	Titane	16	32,064	S	Soufre	
23	50,942	V	Vanadium	17	35,453	■ Cl	Chlore	
24	51,996	Cr	Chrome	18	39,948	■ Ar	Argon	
25	54,938	Mn	Manganèse	19	39,102	K	Potassium	
26	55,847	Fe	Fer	20	40,08	Ca	Calcium	
27	58,933	Co	Cobalt	21	44,956	Sc	Scandium	
28	58,71	Ni	Nickel	22	47,90	Ti	Titane	
29	63,54	Cu	Cuivre	23	50,942	V	Vanadium	
30	65,37	Zn	Zinc	24	51,996	Cr	Chrome	
31	69,72	▲ Ga	Gallium	25	54,938	Mn	Manganèse	
32	72,59	Ge	Germanium	26	55,847	Fe	Fer	
33	74,922	As	Arsenic	27	58,933	Co	Cobalt	
34	78,96	Se	Sélénium	28	58,71	Ni	Nickel	
35	79,909	▲ Br	Brome	29	63,54	Cu	Cuivre	
36	83,80	■ Kr	Krypton	30	65,37	Zn	Zinc	
37	85,47	Rb	Rubidium	31	69,72	▲ Ga	Gallium	
38	87,62	Sr	Strontium	32	72,59	Ge	Germanium	
39	88,905	Y	Yttrium	33	74,922	As	Arsenic	
40	91,22	Zr	Zirconium	34	78,96	Se	Sélénium	
41	92,906	Nb	Niobium	35	79,909	▲ Br	Brome	
42	95,94	Mo	Molybdène	36	83,80	■ Kr	Krypton	
43	95,94	★ Te	Technétium	37	85,47	Rb	Rubidium	
44	101,07	Ru	Ruthénium	38	87,62	Sr	Strontium	
45	102,905	Rh	Rhodium	39	88,905	Y	Yttrium	
46	106,4	Pd	Palladium	40	91,22	Zr	Zirconium	
47	107,870	Ag	Argent	41	92,906	Nb	Niobium	
48	112,40	▲ Hg	Mercury	42	95,94	Mo	Molybdène	
49	114,82	In	Indium	43	95,94	★ Te	Technétium	
50	118,69	Sn	Etain	44	101,07	Ru	Ruthénium	
51	121,75	Sb	Antimoine	45	102,905	Rh	Rhodium	
52	127,60	Te	Tellure	46	106,4	Pd	Palladium	
53	126,904	I	Iode	47	107,870	Ag	Argent	
54	131,30	■ Xe	Xénon	48	112,40	▲ Hg	Mercury	
55	132,905	▲ Cs	Césium	49	114,82	In	Indium	
56	137,34	Ba	Baryum	50	118,69	Sn	Etain	
57	138,91	La	Lanthane	51	121,75	Sb	Antimoine	
58	140,12	Hf	Hafnium	52	127,60	Te	Tellure	
59	140,907	Ta	Tantale	53	126,904	I	Iode	
60	144,24	W	Tungstène	54	131,30	■ Xe	Xénon	
61	147	Re	Rhénium	55	132,905	▲ Cs	Césium	
62	150,35	Os	Osmium	56	137,34	Ba	Baryum	
63	151,96	Ir	Iridium	57	138,91	La	Lanthane	
64	157,25	Pt	Platine	58	140,12	Hf	Hafnium	
65	158,924	Au	Or	59	140,907	Ta	Tantale	
66	162,50	▲ Hg	Mercury	60	144,24	W	Tungstène	
67	164,930	Thallium	61	147	Re	Rhénium		
68	167,26	Pb	Plomb	62	150,35	Os	Osmium	
69	168,934	Bi	Bismuth	63	151,96	Ir	Iridium	
70	173,04	Po	Polonium	64	157,25	Pt	Platine	
71	174,97	At	Astato	65	158,924	Au	Or	
72	175,08	Rn	Radon	66	162,50	▲ Hg	Mercury	
73	180,948	Hahnium	67	164,930	Thallium	68	167,26	Pb
74	183,85	Tungstène	68	167,26	Pb	Plomb		
75	186,2	Rhénium	69	168,934	Bi	Bismuth		
76	190,2	Ruthénium	70	173,04	Po	Polonium		
77	192,2	Rhodium	71	174,97	At	Astato		
78	195,09	Palladium	72	175,08	Rn	Radon		
79	196,967	Argent	73	180,948	Hahnium	74	183,85	Tungstène
80	200,59	▲ Hg	Mercury	74	183,85	Tungstène		
81	204,37	Thallium	75	186,2	Rhénium	76	190,2	Ruthénium
82	207,19	Tl	Thallium	76	190,2	Ruthénium		
83	208,980	Bi	Bismuth	77	192,2	Rhodium		
84	210	Po	Polonium	78	195,09	Palladium		
85	210	At	Astato	79	196,967	Argent		
86	222	Rn	Radon	80	200,59	▲ Hg	Mercury	
87	223	▲ Fr	Francium	81	204,37	Thallium		
88	226	Ra	Radium	82	207,19	Tl	Thallium	
89	227	Ac	Actinium	83	208,980	Bi	Bismuth	
90	232,038	Th	Thorium	84	210	Po	Polonium	
91	231	Pa	Protactinium	85	210	At	Astato	
92	238,04	U	Uranium	86	222	Rn	Radon	
93	237	★ Np	Neptunium	87	223	▲ Fr	Francium	
94	242	★ Pu	Plutonium	88	226	Ra	Radium	
95	243	★ Am	Americium	89	227	Ac	Actinium	
96	247	★ Cm	Curium	90	232,038	Th	Thorium	
97	247	★ Bk	Berkélium	91	231	Pa	Protactinium	
98	251	★ Cf	Californium	92	238,04	U	Uranium	
99	254	★ Es	Einsteinium	93	237	★ Np	Neptunium	
100	257	★ Fm	Fermium	94	242	★ Pu	Plutonium	
101	258	★ Md	Mendelevium	95	243	★ Am	Americium	
102	259	★ No	Nobelium	96	247	★ Cm	Curium	
103	260	★ Lw	Lawrencium	97	247	★ Bk	Berkélium	
104	?	?		98	251	★ Cf	Californium	
105	?	?		99	254	★ Es	Einsteinium	
106	?	?		100	257	★ Fm	Fermium	
107	?	?		101	258	★ Md	Mendelevium	
108	?	?		102	259	★ No	Nobelium	
109	?	?		103	260	★ Lw	Lawrencium	
110	?	?		104	?	?		
111	?	?		105	?	?		
112	?	?		106	?	?		
113	?	?		107	?	?		
114	?	?		108	?	?		
115	?	?		109	?	?		
116	?	?		110	?	?		
117	?	?		111	?	?		
118	?	?		112	?	?		
119	?	?		113	?	?		
120	?	?		114	?	?		
121	?	?		115	?	?		
122	?	?		116	?	?		
123	?	?		117	?	?		
124	?	?		118	?	?		
125	?	?		119	?	?		
126	?	?		120	?	?		
127	?	?		121	?	?		
128	?	?		122	?	?		
129	?	?		123	?	?		
130	?	?		124	?	?		
131	?	?		125	?	?		
132	?	?		126	?	?		
133	?	?		127	?	?		
134	?	?		128	?	?		
135	?	?		129	?	?		
136	?	?		130	?	?		
137	?	?		131	?	?		
138	?	?		132	?	?		
139	?	?		133	?	?		
140	?	?		134	?	?		
141	?	?		135	?	?		
142	?	?		136	?	?		
143	?	?		137	?	?		
144	?	?		138	?	?		
145	?	?		139	?	?		
146	?	?		140	?	?		
147	?	?		141	?	?		
148	?	?		142	?	?		
149	?	?		143	?	?		
150	?	?		144	?	?		

PREMIER DEGRE

NUMERO 8

Pour ce qui est du tableau lui-même, vous devez retenir que tous les atomes figurant sur une même ligne horizontale ont le même nombre de couches d'électrons. Ainsi, l'hydrogène et l'hélium n'en possèdent qu'une seule ; le lithium, le béryllium, le bore, le carbone, l'azote, l'oxygène, le fluor et le néon en ont deux ; le sodium, le magnésium, l'aluminium, le silicium, le phosphore, le soufre, le chlore et l'argon en contiennent trois ; etc... Dans chaque colonne, tous les atomes indiqués sont munis du même nombre d'électrons que sur la dernière couche. L'hydrogène, par exemple, ne possède qu'une couche comprenant son unique électron. Le lithium en comporte deux (2 électrons sur sa première et 1 sur sa dernière). Le sodium a trois couches (2 électrons sur sa première, 8 sur sa deuxième et 1 sur sa dernière). Le potassium comprend quatre couches (2 électrons sur sa première, 8 sur sa deuxième, 8 sur sa troisième et 1 sur sa quatrième). Par ailleurs, vous remarquerez que ces quatre atomes possèdent bien le même nombre d'électrons sur leur couche périphérique (1 électron). Or, d'un point de vue scientifique, c'est le nombre d'électrons périphériques qui déterminent les propriétés chimiques des atomes. Cela veut donc dire que ces propriétés chimiques sont identiques pour tous les éléments figurant sur une même colonne. Ainsi, pour prendre un exemple particulier, la dernière du tableau comprend tous les gaz rares (hélium, néon, argon, krypton, xénon et radon), chacun correspondant à des atomes dont la dernière couche est saturée, c'est-à-dire complète (2 ou 8 électrons).

Avant de clore l'étude de cette monographie, nous devons faire une dernière remarque sur la classification des atomes. En effet, vous avez remarqué que les atomes faisant respectivement suite aux numéros 57 et 89 ne leur succèdent pas directement sur le tableau. Dans la réalité, ils viennent immédiatement après et ont des propriétés chimiques très voisines, mais leur nombre est trop important pour s'intégrer à l'endroit voulu. C'est pourquoi ils sont indiqués dans les cases des deux lignes qui figurent à part. Ceci étant, les remarques que nous avons faites précédemment s'appliquent à eux de la même manière.



Bien que le sujet traité dans cette monographie soit à dominante scientifique, nous nous sommes efforcés de vous l'exposer aussi simplement que possible. Naturellement, vous ne devez pas vous sentir obligé de mémoriser toutes les explications qui vous ont été données, car elles ne sont pas fondamentales pour avoir une bonne compréhension générale des lois qui sont à l'origine de la matière. Retenez surtout le fait que les propriétés chimiques des atomes sont liées au nombre d'électrons qui figurent sur leur couche externe. Nous verrons pourquoi et comment dans la prochaine monographie.

Avec nos meilleurs voeux de Paix Profonde,

Sincèrement et fraternellement.

LE MAITRE DE VOTRE CLASSE

Application Pratique

*«Quoi que tu veilles faire, fais-le rapidement.
Ne remets pas à demain ce que tu peux faire aujourd'hui».
(C'est à toi que je confie).*

En application pratique de cette monographie, nous vous proposons, en utilisant la classification périodique des éléments et en tenant compte des explications données, de déterminer le nombre d'électrons, protons et neutrons des atomes figurant dans le tableau ci-dessous. A cet effet, inspirez-vous de notre exemple.

Atomes	Electrons	Protons	Neutrons
Sodium (11)	11	11	$23 - 11 = 12$
Carbone (6)	6	6	$12 - 6 = 6$
Magnésium (12)	12	12	$24 - 12 = 12$
Calcium (20)	20	20	$40 - 20 = 20$
Fer (26)	26	26	$56 - 26 = 30$
Arsenic (33)	33	33	$75 - 33 = 42$
Iode (53)	53	53	$127 - 53 = 74$
Plomb (82)	82	82	$207 - 82 = 125$
Uranium (92)	92	92	$238 - 92 = 146$
Nobélium (102)	102	102	$259 - 102 = 157$

Résumé de cette monographie

Après avoir étudié soigneusement cette monographie, lisez attentivement le résumé ci-dessous. Il contient les principes majeurs sur lesquels vous devez réfléchir et méditer au cours des prochains jours. Si l'un des points vous pose un problème de compréhension, reportez-vous à cette monographie et revenez sur les explications qui s'y rapportent. En outre, nous vous conseillons de relire ce résumé juste avant d'entreprendre votre prochaine période de sanctum.

- Jusqu'à ce jour, les scientifiques ont découvert 109 atomes ayant des propriétés chimiques très caractéristiques, ces propriétés étant liées au nombre d'électrons qui composent leur couche externe.
- Depuis des siècles, la tradition rosicrucienne enseigne qu'il existe en tout 144 atomes. Cela signifie que tous les éléments n'ont pas encore été découverts par la science.
- Sur les 109 atomes actuellement connus, 92 existent à l'état naturel. Les 17 autres ne font pas partie intégrante de la nature mais ont été créés en laboratoire selon des procédés très complexes.
- Tout atome est défini par un nom, un symbole, un numéro atomique et une masse atomique.
- Dans le tableau de Mendeleïev, tous les atomes qui se trouvent sur une même ligne horizontale ont le même nombre de couches d'électrons. Ceux qui figurent dans une même colonne sont munis du même nombre d'électrons sur la dernière couche et, par conséquent, ont les mêmes propriétés chimiques.