



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

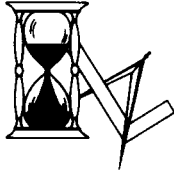
1

Monographie

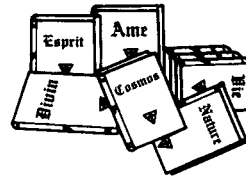
8

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-

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.

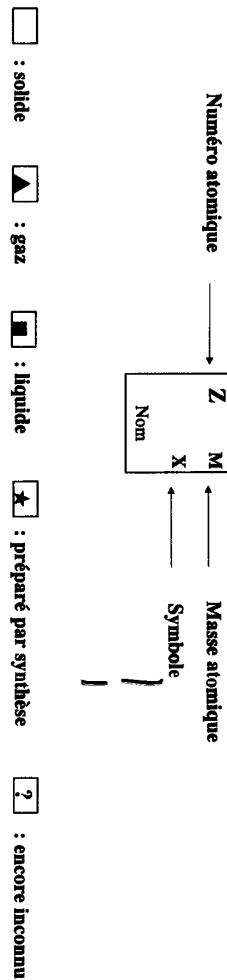


PREMIER DEGRE

NUMER

CLASSIFICATION DES ELEMENTS

Z	M
X	
Nom	



GAZ RAIES

1	1,00797	▲ H	Hydrogène	2	4,0026	■ He	Hélium
3	6,939	Lj	Lithium	5	10,811	B	Bore
11	22,9898	Li	Lithium	6	12,0111	C	Carbone
		Be	Beryllium	7	14,0067	■ N	Azote
		12 24,312	Beryllium	8	15,9994	0	Oxygène
		Mg	Magnésium	9	18,9984	■ F	Fluor
		Mg	Magnésium	10	20,183	■ Ne	Néon
				13	26,9815	Al	Aluminium
				14	28,086	Si	Silicium
				15	30,9738	P	Phosphore
				16	32,064	S	Soufre
				17	35,453	■ Cl	Chlore
				18	39,948	■ Ar	Argon
				19	39,102	K	Potassium
				20	40,08	Ca	Calcium
				21	44,956	Sc	Scandium
				22	47,90	Ti	Titane
				23	50,942	V	Vanadium
				24	51,996	Cr	Chrome
				25	54,938	Mn	Manganèse
				26	55,847	Fe	Fer
				27	58,933	Co	Cobalt
				28	58,71	Ni	Nickel
				29	63,54	Cu	Cuivre
				30	65,37	Zn	Zinc
				31	69,72	▲ Ga	Gallium
				32	72,59	Ge	Germanium
				33	74,922	As	Arsenic
				34	78,96	Se	Sélénium
				35	79,909	▲ Br	Brome
				36	83,80	■ Kr	Krypton
				37	85,47	Rb	Rubidium
				38	87,62	Sr	Strontium
				39	88,905	Y	Yttrium
				40	91,22	Zr	Zirconium
				41	92,906	Nb	Niobium
				42	95,94	Mo	Molybdène
				43	99	★ Te	Technétium
				44	101,07	Ru	Ruthénium
				45	102,905	Rh	Rhodium
				46	106,4	Pd	Palladium
				47	107,870	Ag	Argent
				48	112,40	Cd	Cadmium
				49	114,82	In	Indium
				50	118,69	Sn	Étain
				51	121,75	Sb	Antimoine
				52	127,60	Te	Tellure
				53	126,904	I	Iode
				54	131,30	■ Xe	Xénon
				55	132,905	Sr	Strontium
				56	137,34	Ba	Baryum
				57	138,91	La	Lanthane
				58	140,12	Ce	Cérium
				59	140,907	Pr	Praséodyme
				60	144,24	Nd	Néodyme
				61	147	★ Pm	Prométhium
				62	150,35	Sm	Samarium
				63	151,96	Eu	Europium
				64	157,25	Gd	Gadolinium
				65	158,924	Tb	Terbium
				66	162,50	Dy	Dysprosium
				67	164,930	Ho	Holmium
				68	167,26	Er	Erbium
				69	168,934	Tm	Thulium
				70	173,04	Yb	Ytterbium
				71	174,97	Lu	Lutécium
				72	?	?	?
				73	180,948	Ta	Tungstène
				74	183,85	W	Tungstène
				75	186,2	Re	Rhénium
				76	190,2	Os	Osmium
				77	192,2	Ir	Iridium
				78	195,09	Pt	Platine
				79	196,967	Au	Or
				80	200,59	▲ Hg	Mercury
				81	204,37	Tl	Thallium
				82	207,19	Pb	Plomb
				83	208,980	Bi	Bismuth
				84	210	Po	Polonium
				85	210	At	Astato
				86	222	■ Rn	Radon
				87	223	▲ Fr	Francium
				88	226	Ra	Radium
				89	227	Ac	Actinium
				90	232,038	Th	Thorium
				91	231	Pa	Protactinium
				92	238,04	U	Uranium
				93	237	★ Np	Neptunium
				94	242	★ Pu	Plutonium
				95	243	★ Am	Amercium
				96	247	★ Cm	Curium
				97	247	★ Bk	Berkélium
				98	251	★ Cf	Californium
				99	254	★ Es	Einsteinium
				100	257	★ Fm	Fermium
				101	258	★ Md	Mendelevium
				102	259	★ No	Nobelium
				103	260	★ Lw	Lawrencium
				104	?	?	?
				105	?	?	?
				106	?	?	?
				107	?	?	?
				108	?	?	?
				109	?	?	?
				110	?	?	?
				111	?	?	?
				112	?	?	?
				113	?	?	?
				114	?	?	?
				115	?	?	?
				116	?	?	?
				117	?	?	?
				118	?	?	?

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.