



INSTITUT DE FRANCE  
Académie des sciences

# *Comptes Rendus*

---

## *Chimie*

Pierre Avenas

**Les noms des éléments nous racontent leur histoire**

Volume 23, issue 3 (2020), p. 221-230.


<<https://doi.org/10.5802/crchim.21>>

**Part of the Thematic Issue:** Variations around the Periodic Table

**Guest editors:** Pierre Braunstein (Université de Strasbourg, Académie des sciences) and Robert Guillaumont (Académie des sciences)

© Académie des sciences, Paris and the authors, 2020.

*Some rights reserved.*

 This article is licensed under the  
CREATIVE COMMONS ATTRIBUTION 4.0 INTERNATIONAL LICENSE.  
<http://creativecommons.org/licenses/by/4.0/>



*Les Comptes Rendus. Chimie* sont membres du  
Centre Mersenne pour l'édition scientifique ouverte  
[www.centre-mersenne.org](http://www.centre-mersenne.org)



---

Variations around the Periodic Table / *Variations autour du tableau périodique*

# Les noms des éléments nous racontent leur histoire

## *How the element names reveal their history*

Pierre Avenas<sup>a</sup>

<sup>a</sup> Membre de la Société Chimique de France (SCF), France

Courriel: [pier.avenas@orange.fr](mailto:pier.avenas@orange.fr)

**Résumé.** Dès lors que Lavoisier avait établi la notion même d'élément chimique en 1789, les découvertes des plus de cent éléments connus aujourd'hui, se sont succédé jusqu'à celles des éléments super-lourds dans les dernières années. Cet article présente l'étymologie et l'histoire des noms qui ont été donnés à une vingtaine de ces éléments, parmi les plus représentatifs. Dans le même temps, l'article évoque les grandes étapes de la construction du tableau périodique : l'idée initiale de Chancourtois en 1862, la publication fondamentale et déterminante de Mendeleïev en 1869 et le complément apporté par William Ramsay à la fin du XIX<sup>e</sup> siècle.

**Abstract.** As soon as Lavoisier had established the very notion of chemical element in 1789, the discoveries of the more than one hundred elements known today, took place up to those of the superheavy elements (SHE) in recent years. This article presents the etymology and history of names which were given to twenty elements or so, among the more recognized. Concurrently, the article evokes the main steps of the building of the Periodic Table: from the initial idea of Chancourtois in 1862, to the fundamental and determining publication of Mendeleev in 1869 and the complement due to William Ramsay at the end of 19th century.

**Mots-clés.** Étymologie, Éléments chimiques, Tableau périodique.

**Keywords.** Etymology, Chemical elements, Periodic Table.

**Note.** D'après une conférence donnée le 19 novembre 2019 à l'Académie des sciences à Paris, à l'occasion d'une conférence-débat intitulée « Variations sur le Tableau Périodique » pour célébrer le 150<sup>e</sup> anniversaire de la publication de Mendeleïev.

**Note.** Based on a lecture given on Nov. 19, 2019, at the "Académie des sciences" in Paris, on the occasion of a "Conférence-débat" entitled "Variations around the Periodic Table" to celebrate the 150th anniversary of the Mendeleev's publication.

Tout au long de l'histoire, les découvreurs des éléments leur ont trouvé des noms variés, qui nous informent tantôt sur leurs propriétés, tantôt sur les substances naturelles dont ces éléments ont été tirés, ou parfois sur les circonstances de leur découverte. L'étymologie nous fait ainsi entrer dans l'histoire des sciences, et l'on rencontrera dans cet exposé les noms de chimistes qui ont apporté une contribu-

tion particulièrement importante à la liste des éléments connus à ce jour. Parmi ces chimistes, Lavoisier tient une place de premier plan.

Ainsi l'on trouvera successivement : les noms liés aux découvertes fondamentales de Lavoisier, des noms issus de l'astronomie, puis de la mythologie, des noms d'origine botanique, d'autres qui sont liés à la géographie, et enfin des noms tirés directement

du grec ancien. En outre, cet exposé rendra hommage à Mendelèïev, le grand architecte en 1869 du tableau périodique, dont le plus grand génie a été de prédire l'existence d'éléments encore inconnus et effectivement découverts par la suite. Hommage sera rendu aussi en épilogue au géologue français Chancourtois, qui présentait sa *Vis tellurique* à l'Académie des Sciences en 1862, la première démonstration de la périodicité des éléments.

## 1. Les noms dus à Lavoisier

Lavoisier fut un théoricien révolutionnaire, si l'on ose dire en pensant au sort que la Révolution lui a réservé, autant qu'un expérimentateur de génie.

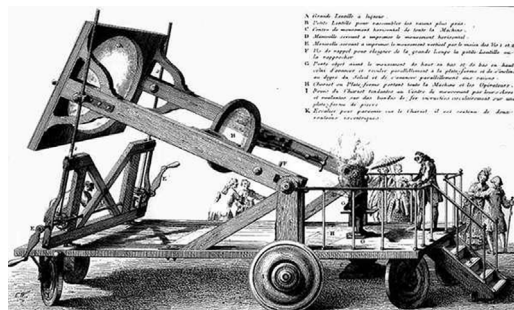


Lavoisier (1743–1794).

Copyrighted work available under Creative Commons Attribution only licence CC BY 4.0.

Ses travaux, à partir des années 1770, ont conduit aux premières mises en évidence d'éléments chimiques en tant que tels, bien connus aujourd'hui sous les noms de *carbone*, *oxygène*, *hydrogène* et *azote*. Ces noms sont attestés et justifiés dans deux textes fondateurs : la *Méthode de nomenclature chimique* (1787) de MM. de Morveau, Lavoisier, Berthollet et de Fourcroy, ainsi que le *Traité élémentaire de chimie* (1789) de Lavoisier, dans lequel celui-ci établit la notion même d'élément chimique, sous l'appellation « *substance simple* ».

Lavoisier a mis en évidence l'élément **carbone** à partir de ses expériences sur la combustion du diamant, réalisée à la très haute température au foyer d'un four solaire (muni de la lentille de 80 cm de diamètre construite par le verrier allemand Tschirnhaus) [1].



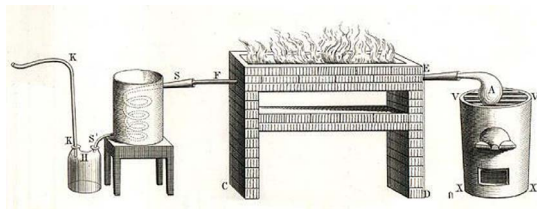
Four solaire muni de la lentille de Trudaine, utilisé pour les expériences publiques sur la combustion du diamant.

This file was provided to Wikimedia Commons by the Science History institute.

Constatant que le gaz de cette combustion était le même que celui obtenu en brûlant du charbon, il a établi l'existence d'un élément commun, nommé d'abord « *substance carbonneuse* », puis avec de Morveau :

— *carbone*, du latin *carbo*, *carbonis* « charbon de bois ».

L'**oxygène** et l'**hydrogène** sont isolés peu après grâce aux expériences de Lavoisier sur la décomposition de l'eau, et sa recombinaison.



Dispositif de Lavoisier pour étudier la décomposition de l'eau (*Traité élémentaire de chimie*, 1789).

Digital copy of the Dumas & Grimaux edition text, 1862, BNF, auteur : LaosLos (from a .pdf file).

Lavoisier a donné aux deux gaz issus de la décomposition de l'eau les noms suivants :

— *oxygène* signifiant « qui engendre l'acide », du grec *oxus* « aigu, piquant, aigre », d'où aussi *oxos*, « vinaigre ». Il partait du fait que l'oxygène était présent dans les acides acétique, nitrique, sulfurique, etc.

— *hydrogène* signifiant « qui engendre l'eau », sous-entendu « avec l'oxygène ».

Pourtant, l'eau contient en masse beaucoup plus d'oxygène que d'hydrogène, et l'on sait aujourd'hui que la fonction acide est due à l'hydrogène et non pas à l'oxygène. La pertinence des noms *oxygène* et *hydrogène* a d'ailleurs été contestée dès 1787, mais personne sans doute n'a osé changer, voire échanger, des noms dus à Lavoisier.

Ayant montré enfin que l'air se composait d'oxygène et d'un autre gaz (l'**azote**), auquel il « *fallait un nom particulier* », Lavoisier a opté en 1787 pour :

— *azote*, du grec *azôtikos* « non vital ».

Cette fois pourtant, Chaptal, dès 1790, a préféré le nom *nitrogène*, signifiant « qui engendre l'acide nitrique », nom que le monde anglo-saxon a adopté très rapidement, en anglais *nitrogen*, d'où finalement le symbole **N** adopté par la communauté internationale.

En résumé, Lavoisier a mis fin au règne des 4 éléments de l'Antiquité en remplaçant 3 de ces éléments, la terre, l'eau et l'air, par 4 éléments chimiques, le carbone, l'oxygène, l'hydrogène et l'azote. Ces 4 éléments figurent dans le premier tableau (non encore périodique) des éléments qu'il a publiés en 1789, à côté de 19 autres, dont le soufre, le phosphore, l'arsenic et 16 métaux, parmi lesquels 7 seulement étaient connus dans l'Antiquité.

## 2. Des noms d'inspiration astronomique

### — la magie du chiffre 7

Les Anciens, puis les alchimistes, ont cultivé une sorte de numérologie basée sur le chiffre 7, en associant les 7 métaux connus depuis toujours aux 7 astres non fixes qu'ils pouvaient observer (le Soleil, la Lune et les 5 planètes identifiées à l'époque, Saturne étant la plus éloignée visible à l'œil nu), portant eux-mêmes les noms de 7 divinités mythologiques gréco-latines. Après quelque hésitation pour certaines planètes, les correspondances suivantes se sont imposées [2, p. 154] : le **Soleil** et l'éclat de l'**or**, la **Lune** et sa lumière d'**argent**, le rouge de **Mars** et du **fer** employé pour la guerre, le jaune de la planète **Vénus** et d'un miroir en **cuivre** (métal abondant à Chypre, l'île de Vénus), le blanc de **Jupiter**, d'un éclair et de l'**étain**, la pâleur de **Saturne** dont la lenteur (tour du Soleil en 30 ans) s'accorde avec la pesanteur du métal terne qu'est le **plomb**, et au contraire la vélocité de **Mercure** (tour du Soleil en 3 mois) qui évoque la fluidité du

**vif-argent** (nommé plus tard *mercure*) et l'agilité des commerçants.

☉ Or	- Soleil	♃ Etain	- Jupiter
☾ Argent	- Lune	♂ Fer	- Mars
☿ Mercure	- Mercure	♀ Cuivre	- Vénus
♄ Plomb	- Saturne		

Tableau alchimiste.

Cette correspondance métal-astre-divinité a prévalu très longtemps puisque les premiers métaux identifiés au-delà des 7 de l'Antiquité ne sont apparus qu'à la fin du Moyen Âge, avec le zinc, l'antimoine puis quelques autres. Quant à la première planète au-delà de Saturne, elle n'a été découverte par Herschel qu'en 1781, et nommée Uranus, nom du père de Saturne dans la mythologie.

### — la planète *Uranus* et le métal *uranium*

C'est en 1792 que le chimiste allemand Martin Klaproth identifie un métal nouveau dans la pechblende [3, p. 160, 172]. Ayant fait observer que l'on avait déjà découvert une dizaine de métaux au-delà des 7 de l'Antiquité sans pouvoir mettre en face de nouveaux astres, il s'empresse d'associer la toute récente planète à son nouveau métal, qu'il nomme pour cela *uranium* (d'abord *urane*).

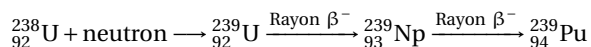


Martin Klaproth (1743–1817).

Wikimedia Commons; author : Ambroise Tardieu (engraving) after original portrait by Eberhard-Siegfried Henne.

### — les planètes *transuraniennes* et les métaux *transuraniens*

Au-delà d'Uranus, deux autres planètes ont été découvertes ensuite, et nommées toujours dans la tradition mythologique, Neptune en 1846 et Pluton en 1930 (devenue planète naine en 2006). Ces planètes, dites transuraniennes, se situent au-delà du système solaire observé depuis 1781, comme un prolongement dans l'inconnu, que les irrégularités de l'orbite d'Uranus ont laissé supposer. De même, on a découvert des éléments dits transuraniens, situés au-delà de l'uranium, le plus lourd des éléments naturels, comme un prolongement dans un autre inconnu. Ces découvertes ont été réalisées au cours des travaux de physique nucléaire menés dans les années 1940 aux États-Unis, principalement sous l'égide de Glenn Seaborg (1912–1999) à Berkeley. Ainsi, après l'uranium (élément 92), ont été nommés le neptunium (élément 93) et le plutonium (élément 94) en référence aux planètes Neptune et Pluton. Ces travaux ont mis en évidence des réactions de désintégrations successives du type ci-dessous :



On y trouve une triple filiation :

- mythologique, Uranus étant le grand-père de Neptune et Pluton,
- astronomique, l'uranium, le neptunium et le plutonium apparaissant dans l'ordre des planètes,
- radiochimique, de noyau père en noyau fils.

Comme on vient de le constater, les noms d'origine astronomique renvoient également à la mythologie gréco-latine, mais d'autres noms viennent directement de la mythologie, gréco-latine ou autre.

### 3. Des noms d'inspiration mythologique

Peu après avoir dédié l'uranium à Uranus, Klaproth découvre un autre métal et file sa métaphore mythologique en nommant le *titane*, en référence aux Titans, des fils d'Uranus.

Citons également le *tantale*, ainsi nommé par son découvreur, le chimiste suédois Ekeberg, à cause de l'impossibilité pour ce métal de réagir avec les acides dans lesquels il est plongé, rappelant l'impossibilité pour Tantale, plongé dans le Tartare, de se nourrir et de boire : une conséquence inattendue du supplice de Tantale.



La tentation de Tantale dans le Tartare, aux Enfers.

Gravure Bernard Picart, Le Temple des muses (1733).

La mythologie grecque n'est pas la seule à transparaître dans le tableau périodique. On peut citer également le *thorium* et le *vanadium*, nommés par le grand chimiste suédois Berzelius en référence à Thor et Vanadis, des divinités scandinaves.



Vanadis et Thor, ayant inspiré les noms du *vanadium* et du *thorium*.

Wikimedia Commons : James D. Penrose : *Freyja and the Necklace* (1890); Mårten E. Winge : *Tor's Fight with the Giants* (1872).

Et l'on peut penser aussi à la mythologie germanique, qui explique les noms du **cobalt** et du **nickel**. L'histoire se déroule au XVIII<sup>e</sup> siècle dans les mines allemandes, dans lesquelles les mineurs menaient une vie effroyablement difficile, pour de multiples raisons. Tout d'abord ces mineurs cherchaient en vain du cuivre, et ils ne pouvaient pas reconnaître ni utiliser le cobalt ou le nickel. D'autre part, ils s'intoxiquaient gravement en grillant des minerais qui

étaient des sulfures et des arséniures. Enfin, les effondrements de galeries étaient meurtriers.

Dans les légendes allemandes, les responsables de toutes ces avaries subies par les mineurs étaient les *Kobolds*, de petits lutins maléfiques qui hantaient les mines souterraines. Les mineurs affublaient les minerais qu'ils trouvaient de ce nom de *Kobold* (emprunté en français, *kobold*), dont s'est inspiré le chimiste suédois G. Brandt pour nommer le *cobalt*, qu'il identifiait en 1735.

Et le nickel ?

Pour amadouer les méchants kobolds, les mineurs leur donnaient par antiphrase un petit nom affectueux, souvent *Nickel*, diminutif de *Nicolas*, le nom du saint le plus populaire des régions germaniques. Ainsi, les dictionnaires allemands définissent un Nickel comme étant un Kobold particulier. Les mineurs employaient même le terme *Kupfernichel*, c'est-à-dire « le petit Nicolas du cuivre », qui vous promet le cuivre et au lieu de cela vous empoisonne. On comprend alors que, lorsque le chimiste suédois Cronstedt a identifié le nickel en 1851, il l'a nommé ainsi en écho au nom donné au cobalt une quinzaine d'années plus tôt.

#### 4. Des noms d'origine botanique

La soude est un produit chimique bien connu pour être *caustique* (venant, par le latin, du grec *kaustikos*, du verbe *kaiein* « brûler »). Mais quel est le premier sens du mot *soude* ?

La *soude*, c'est d'abord une plante.



La soude commune (*Salsola soda*).

GFDL license authorized by L. Rignanese on 2-November-2006.

Comme la salicorne, c'est une plante dite *halophile* (« qui aime le sel marin »), poussant sur les rivages maritimes, là où les sols sont imprégnés de sel.

Il existe de nombreuses espèces de sodes, caractérisées par leur concentration élevée en sels minéraux, que l'on sait maintenant être des mélanges de carbonates et de nitrates, de sodium et de potassium. Depuis l'Antiquité, on brûlait ces plantes pour tirer de leurs cendres diverses substances comme celles nommées aujourd'hui *soude* et *potasse*.

Le chimiste anglais Humphry Davy a obtenu par électrolyse de ces substances les métaux qu'il a nommés *sodium* et *potassium* en 1808. Il a dérivé *potassium* de l'anglais *potash*, « potasse », formé de *pot*, « pot, récipient », et *ash*, « cendre », d'où vient aussi *potasse* en français.



Humphry Davy (1778–1829).

Copyright : Wikipedia Commons.

Quant à *sodium*, Davy l'a dérivé du bas latin *soda*, qui désignait à la fois la soude, la plante, et la substance tirée de ses cendres. Ce mot *soda* est d'origine arabe, et on le rapproche du bas latin *sodanum*, « remède contre la migraine », de l'arabe *sudā* signifiant « migraine », sans doute en référence à l'effet bénéfique du bicarbonate présent dans ces plantes. Celles-ci se nommaient aussi en arabe *qalī*, et avec l'article, *al-qalī*, d'où *alcali*, le nom donné aux sels basiques tirés des cendres végétales, et l'adjectif *alcalin*. Ce terme se relie cette fois au verbe signifiant « faire brûler, griller » en arabe.

Enfin un élève de Berzelius découvre en 1817, à partir d'un minerai trouvé en Suède, un nouveau métal qui s'avère être alcalin, comme le sodium et le potassium. Berzelius le nomme *lithium*, du grec *lithos*, « pierre », pour rappeler qu'il avait été « découvert dans le règne minéral, alors que les deux autres [le sodium et le potassium] l'avaient été dans le règne végétal ».

Venons-en à des noms d'éléments d'inspiration géographique, ce qui donne l'occasion d'évoquer les travaux de Mendeleïev, en commençant par rappeler l'état actuel du tableau périodique.



Berzelius (1779–1848).

Copyright : Wikipedia Commons.

## 5. Des noms d'origine géographique

### — le tableau périodique actuel

Le tableau périodique comporte à ce jour 118 éléments, dont 90 naturels, de l'hydrogène (élément 1) à l'uranium (élément 92) sauf les éléments 43 et 61 obtenus de manière artificielle, de même que les éléments transuraniens, de 93 à 118. Soit au total 90 éléments naturels et 28 artificiels, tous radioactifs.

Ce tableau est présenté sous la forme de 18 colonnes et 7 lignes (Figure 1).

Rappelons les noms des principales familles :

colonne 1 : les métaux alcalins

colonne 2 : les métaux alcalinoterreux

colonnes 3 à 12 : les métaux de transition, dont les terres rares (dans la colonne 3 et la ligne 6) et les actinides, y compris les transuraniens (dans la ligne 7).

colonnes 12 à 16 : les métaux pauvres, métalloïdes et non métaux

colonne 17 : les halogènes (sauf l'astate, un métalloïde)

colonne 18 : les gaz nobles (anciennement *gaz rares*)

### — la publication de Mendeleïev

Il est intéressant de situer par rapport au tableau actuel la publication de Mendeleïev en 1869 et les années suivantes, notamment son tableau de 1872 (Figure 2) :

le tableau comporte 63 éléments, dont 62 sont valides puisque le didyme (symbole Di) s'avèrera en 1886 être un mélange de 2 terres rares : le praséodyme et le néodyme.

Ce tableau a constitué une avancée considérable dans la compréhension de la périodicité des propriétés chimiques en fonction de la masse atomique des éléments :

— d'une part les 62 éléments connus à cette date sont classés en 17 lignes, correspondant aux 17 premières colonnes des 18 du tableau actuel. Ce classement est d'une remarquable pertinence, les métaux de transition en particulier étant classés pour la première fois dans le bon ordre.

— d'autre part, le génie de Mendeleïev a été de prévoir l'existence d'éléments encore inconnus, effectivement découverts par la suite, et situés aux emplacements prévus dans son tableau. Cette prévision est schématisée sur le tableau de la Figure 2 par 5 flèches (on aurait pu en placer une dizaine). Le premier cas est apparu en 1875, avec le gallium, qui a pris place dans la ligne 13 entre l'aluminium et l'indium, et que Mendeleïev avait anticipé sous le nom de *eka-aluminium* (*eka* = 1 en sanskrit).

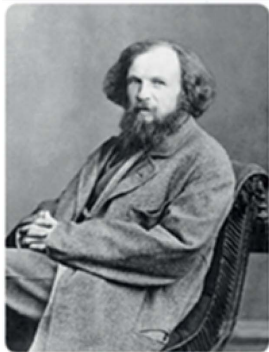
### — le gallium

Et c'est toute une histoire qui est attachée au nom du *gallium*, découvert en 1875 au moyen de la spectroscopie par François Lecoq de Boisbaudran. En effet, celui-ci a proposé le nom *gallium* dès 1875 sans en donner la moindre justification, ce qui normalement ne se fait pas. La communauté internationale a tout de même accepté *gallium*, mais en même temps qu'une interprétation quelque peu polémique se répandait : le découvreur se serait mis en avant en s'inspirant de son propre nom, symbolisé fièrement par un coq (en latin, *gallus*) sur le blason familial. Une telle attitude ne s'était jamais vue, et, même si par la suite on a nommé des éléments en honorant de grands scientifiques, on a cherché à ne pas le faire de leur vivant.

Après avoir laissé le champ libre aux interprétations, Lecoq de Boisbaudran révèle en 1877, dans les *Annales de Chimie et de Physique* [4, p. 103], qu'il a nommé le gallium « en l'honneur de la France (*Gallia*) ». Le problème c'est que cette explication écrite est arrivée tardivement, et que beaucoup ont continué à voir en *gallium* un dérivé de *gallus*, « coq ». Pourtant, la justification donnée par Lecoq de Boisbaudran était crédible : près de trente ans plus tôt, le nom du *ruthénium* avait été formé sur le nom en bas latin, *Ruthenia*, de la Russie. De plus, en dédiant le gallium à la France, il honorait son pays dans une période de forte tension avec l'Allemagne. Or le chimiste allemand Winkler découvrait en 1886 un nouvel élément, qu'il a nommé sans équivoque *germanium* d'après *Germania*, le nom latin de l'Alle-

Group →	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
Period ↓	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H																	2 He
2	3 Li	4 Be										5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne	
3	11 Na	12 Mg										13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar	
4	19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
5	37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
6	55 Cs	56 Ba	57 La *	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
7	87 Fr	88 Ra	89 Ac *	104 Rf *	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	113 Nh	114 Fl	115 Mc	116 Lv	117 Ts	118 Og
				58 Ce *	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu	
				90 Th *	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr	

FIGURE 1. Le tableau périodique actuel.



Dmitri Mendeleïev (1834-1907)

K = 39	Rb = 85	Cs = 133	-	-	1
Ca = 40	Sr = 87	Ba = 137	-	-	2
-	?Yt = 88?	?Di = 138?	Er = 178?	-	3
Ti = 48?	Zr = 90	Ce = 140?	La = 180?	Th = 231	4
V = 51	Nb = 94	-	Ta = 182	-	5
Cr = 52	Mo = 96	-	W = 184	U = 240	6
Mn = 55	-	-	-	-	7
Fe = 56	Ru = 104	-	Os = 195?	-	8
Co = 59	Rh = 104	-	Ir = 197	-	9
Ni = 59	Pd = 106	-	Pt = 197	-	10
H = 1	Cu = 63	Ag = 108	Au = 199?	-	11
Li = 7	Zn = 65	Cd = 112	Hg = 200	-	12
Be = 9,4	Mg = 24	In = 113	Tl = 204	-	13
B = 11	Al = 27,3	Sn = 118	Pb = 207	-	14
C = 12	Si = 28	Sb = 122	Bi = 208	-	15
N = 14	P = 31	As = 75	-	-	16
O = 16	S = 32	Se = 78	Te = 125?	-	16
F = 19	Cl = 35,5	Br = 80	I = 127	-	17

*Annalen der Chemie und Pharmacie, 1872*

FIGURE 2. Le tableau établi par Mendeleïev en 1872, suite à sa publication de 1869.

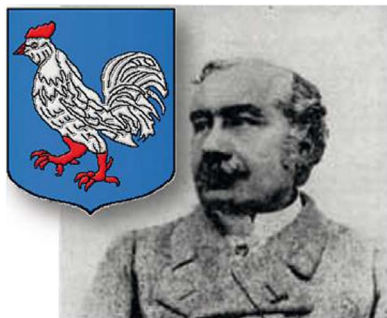
Mendeleïev en 1861. Photo Sergey Lvovitch Levitsky.

magne. Cela fut perçu comme une réponse à Lecoq de Boisbaudran, et *a posteriori*, cela renforçait le lien

entre *gallium* et *Gallia*.

En résumé, on peut admettre que *gallium* ren-





François Lecoq de Boisbaudran (1838–1912) et le coq de son blason familial.

Wikimedia Commons : unknown author.

voie explicitement à la France, la nationalité de son découvreur, et implicitement au nom de celui-ci. À ce propos, le latin *gallus*, « coq » signifie peut-être tout simplement « (oiseau) gaulois », le coq ayant été considéré comme typiquement gaulois par les Romains, qui plaisantaient sur le jeu de mots *Gallus gallus*, « coq gaulois » (resté l'emblème sportif de la France!). Dans les deux cas, *gallium* flatte donc l'orgueil national de la France!

## 6. Des noms tirés directement du grec ancien

### — un événement extraordinaire

Lors de l'éclipse du Soleil de 1868, les astrophysiciens détectent dans le spectre de la couronne solaire une intense raie jaune, d'abord prise pour celle du sodium, puis finalement attribuée à un élément nouveau, alors inconnu sur Terre. Logiquement, cet élément « extraterrestre » est nommé *hélium*, du grec *hêlios*, « Soleil », et c'est seulement en 1882 que l'hélium est détecté dans une roche volcanique, puis en 1895 que le chimiste anglais William Ramsay parvient à l'isoler à partir d'un minerai d'uranium.

### — la découverte des gaz nobles (anciennement *rare*s)

En fait, lors de sa découverte de l'hélium, Ramsay cherchait à retrouver dans le minerai d'uranium le gaz qu'il avait isolé l'année précédente (1894). Comme ce gaz apparaissait inerte, incapable de réagir avec d'autres substances, il l'avait nommé *argon*, du grec *argos*, « inactif », lui-même formé du *a-* privatif et de *ergon*, « action, travail » (d'où *énergie*...). Il apparaissait que l'hélium et l'argon étaient des gaz d'une nature nouvelle, ouvrant la voie à la découverte



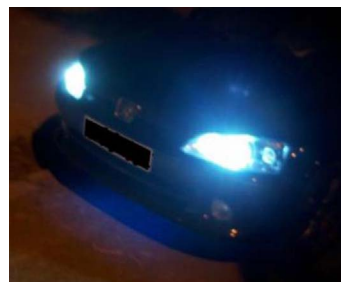
Éclipse totale du Soleil

d'autres gaz, que Ramsay a isolés par une distillation de plus en plus poussée de l'air liquéfié.

Ramsay était aussi un linguiste et il a dérivé (en anglais, emprunté par les autres langues) les noms de ces gaz des adjectifs grecs *neos*, *argos*, *kruptos*, *xenos*, sous la forme du neutre (en *-on*) pour traduire l'extrême neutralité de ces gaz monoatomiques :

*neos* « nouveau » → *néon*  
*argos* « inerte » → *argon*  
*kruptos* « caché » → *krypton*  
*xenos* « étrange » → *xénon*

Le nom du *krypton* se comprend car ce gaz a été découvert « caché » dans l'argon (donc impur). Le nom du *xénon* résulte d'une histoire plus compliquée.



La couleur bleutée des phares au xénon.

### — le xénon

Le grec *xenos* signifie d'abord « étranger », d'où aussi par métaphore, « inconnu, étrange ». Or Ramsay en anglais emploie bien l'adjectif *stranger*, et non pas *foreigner* [5, p. 106]. Mais alors, pourquoi *étrange*? À cause de la couleur bleu intense du spectre d'émission, inattendue, de ce nouveau gaz. Ceux-ci ont d'abord cherché un nom évoquant le bleu, mais en

évitant un radical déjà utilisé depuis longtemps en chimie organique. Ainsi par exemple \*cyanon, du grec *kuanous*, « bleu », ne convenait pas car ce radical était déjà depuis longtemps à la base du mot *cyanure*. Finalement, faute de radical « bleu » disponible, l'idée fut de se baser sur le grec *xenos* encore inutilisé en chimie, *xénon* signifiant ici « étrange (à cause d'une couleur bleue inattendue) ».



William Ramsay (1852–1916).

Wikimedia Commons : Popular Science Monthly Vol. 67, 1905, unknown author.

#### — la 18<sup>e</sup> colonne

Tous ces nouveaux éléments posaient un problème : ils ne trouvaient de place dans aucune case libre du tableau périodique alors en vigueur, ne comportant encore que 17 colonnes. L'existence d'une 18<sup>e</sup> colonne n'avait pas été prévue par Mendeleïev, ni par personne d'autre. Ce sont bien Ramsay et Rayleigh qui l'ont proposée pour accueillir l'hélium et l'argon, puis très rapidement le néon, le krypton et le xénon. Dans un premier temps Mendeleïev a même rejeté l'idée, pour finalement reconnaître dans une lettre de 1902 que la 18<sup>e</sup> colonne se justifiait, et constituait « *une confirmation glorieuse du caractère général de l'application de la loi périodique* » [6, p. 144].

#### *La Vis tellurique de Chancourtois en guise d'épilogue*

Mendeleïev n'était pas le premier à mettre en évidence une périodicité dans les propriétés des éléments en fonction de leur masse. D'après les dates de publication, ce mérite revient au géologue Chancourtois, qui a proposé en 1862 un classement des éléments basé sur une hélice tracée sur un cylindre, dite « *Vis tellurique* ». Ce premier système périodique n'était pas aussi performant que celui publié

par Mendeleïev en 1869, mais il n'en constituait pas moins une innovation majeure.



Alexandre-Émile Béguyer de Chancourtois (1820–1886).

Wikimedia Commons : date 15 February 2007.

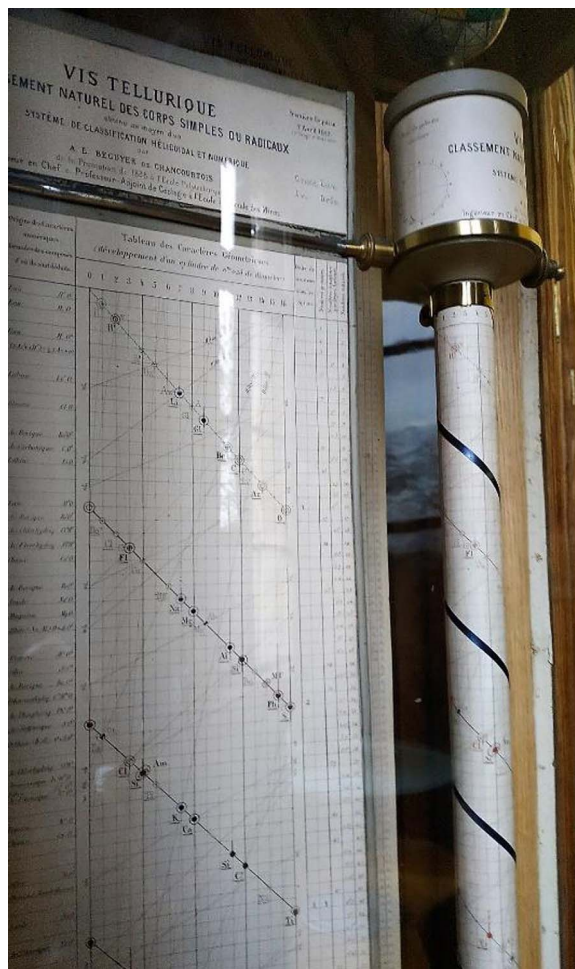
Chancourtois a donc eu l'idée d'ordonner les éléments par masses croissantes en les alignant le long de segments inclinés à 45° pour constituer un tableau que l'on peut qualifier d'oblique.

Ainsi, Chancourtois a correctement placé les 2 ou 3 premiers éléments des colonnes 1, 2, 13, 14, 15, 16, et 17 : le sodium se trouvait par exemple placé en-dessous du lithium, le calcium en-dessous du magnésium et le silicium en-dessous du carbone, le chlore en-dessous du fluor, etc. Ensuite, il a enroulé le tableau sur un cylindre, de sorte que les segments à 45° constituent une hélice continue, les familles chimiques se trouvant alors sur les génératrices du cylindre.

Toutefois, ce système perdait toute pertinence à partir de la troisième spire de l'hélice, car Chancourtois n'avait pas classé correctement les métaux de transition, ce que fera Mendeleïev plus tard en préfigurant les colonnes 3 à 12 du tableau actuel.

Même s'il y eut d'autres contributeurs, notamment Lothar Meyer en Allemagne, on peut considérer que les trois principaux bâtisseurs du tableau périodique ont été Chancourtois, pour l'idée initiale, Mendeleïev pour la compréhension de l'essentiel du tableau, et Ramsay pour la 18<sup>e</sup> colonne, que l'on peut qualifier de clé de voûte du système.

Cela suggère le schéma métaphorique suivant :



La *Vis tellurique* de Chancourtois, conservée à l'École des Mines de Paris

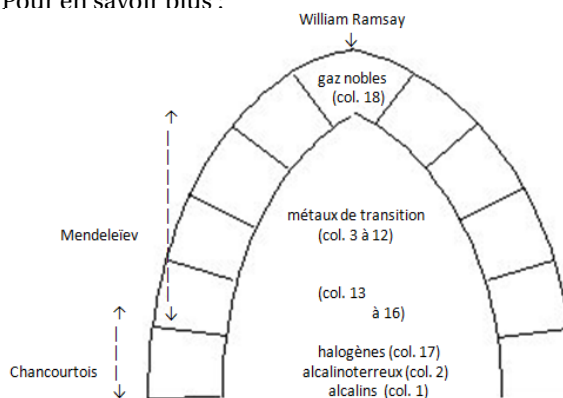
Le tableau s'est rempli progressivement grâce aux découvreurs d'éléments, dont ceux apparus dans le présent article ont été parmi les plus gros contributeurs :

Lavoisier d'abord avec les 23 premiers éléments en 1789, Martin Klaproth, Humphry Davy, Berzelius, Lecoq de Boisbaudran, William Ramsay et sa colonne de gaz nobles, Glenn Seaborg et sa ligne de transura-

niens.

Nous devons à ces grands personnages de l'histoire de la chimie la découverte de près des deux tiers de la centaine d'éléments chimiques qui constituent notre univers.

Pour en savoir plus :



Le tableau périodique est une construction dont les principaux architectes ont été Chancourtois (1820–1886), Mendeleïev (1834–1907) et Ramsay (1852–1916).

*La prodigieuse histoire du nom des éléments*, EDP Sciences/SCF, Paris, 2018 (Pierre Avenas, avec la collaboration de la journaliste scientifique Minh-Thu Dinh-Audouin, préface de Jacques Livage).

## Références

- [1] C. Lehman, « What is the “True” Nature of Diamond », *NUNCIUS*, 2016, **31**, 361-407.
- [2] R. Halleux, *Le problème des métaux dans la science antique*, Les Belles Lettres, Paris, 1974, 252 pages.
- [3] M. Klaproth, *Mémoires de l'Académie royale des sciences et belles-lettres*, Decker, Berlin, 1792.
- [4] F. Lecoq de Boisbaudran, « Sur un nouveau métal, le gallium », *Annales de chimie et de physique, série 5*, 1877, tome X, Paris.
- [5] M. Travers, *The Discovery of Rare Gases*, E. Arnold & Co, Londres, 1928.
- [6] E. Scerri, *Le tableau périodique. Son histoire et sa signification*, EDP Sciences, Paris, 2011.