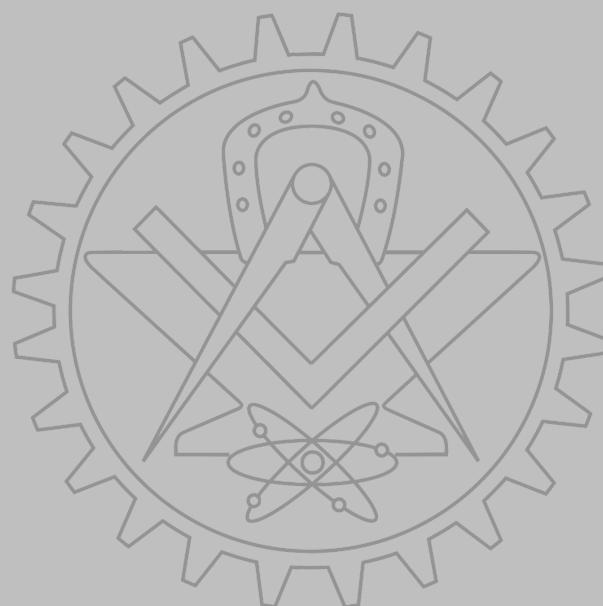


## Physique – Chimie

---

Pré-requis



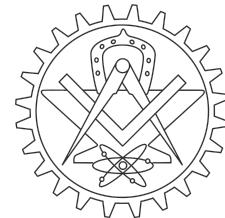




# Physique – chimie

## Pré-requis

Bruno DOUCHY



Édition 2020.5



**Association ouvrière des Compagnons du Devoir et du Tour de France**  
constituée selon la loi de 1901, reconnue d'utilité publique  
82, rue de l'Hôtel-de-Ville - 75180 Paris Cedex 04 - Téléphone : 01 44 78 22 50  
[www.compagnons-du-devoir.com](http://www.compagnons-du-devoir.com)

---

# Table des matières

---

<b>Table des matières</b>	i
<b>Liste des tableaux</b>	ii
<b>Liste des figures</b>	iii
<b>Liste des équations</b>	iv
<b>Préface</b>	vi
Avant-propos . . . . .	vi
Références additionnelles et L <sup>A</sup> T <sub>E</sub> X . . . . .	vi
Fonctionnalités interactives . . . . .	vi
<b>1 Chimie atomique</b>	2
1.1 Nature de la matière . . . . .	2
1.2 Description de la matière . . . . .	2
1.3 Description de l'atome . . . . .	3
3. 1. Caractéristiques des éléments périodiques . . . . .	3
3. 2. Définitions utiles . . . . .	4
3. 3. Nombres quantiques . . . . .	4
3. 4. Énergie électronique . . . . .	6
3. 4. 1. Règle de Klechkowski et de stabilité . . . . .	6
3. 4. 2. Principe d'exclusion de Pauli . . . . .	7
1.4 Description détaillée d'un atome d'aluminium . . . . .	7
4. 1. Configuration électronique . . . . .	8
4. 2. Représentations graphiques . . . . .	8
<b>Annexes</b>	11
<b>A Addendum de chimie atomique</b>	12
<b>Bibliographie</b>	18



---

# Liste des tableaux

---

1.1	Description des nombres quantiques . . . . .	5
1.2	Distribution des électrons dans les orbitales atomiques par sous-couche électronique . .	6
A.1	Distribution des électrons dans les orbitales atomiques par sous-couche électronique . .	12
A.2	Orbitales réelles d'un atome hydrogénoides par triplet de nombres quantiques $(n, \ell, m_\ell)$	14



---

# Liste des figures

---

1.1	Décomposition de la matière . . . . .	2
1.2	Ordre de répartition des sous-couches électroniques . . . . .	7
1.3	Modélisation détaillée (animation à la figure A.2 page 17) . . . . .	8
1.4	Représentation atomique de Lewis et de Bohr . . . . .	9
A.1	Tableau périodique des éléments chimiques . . . . .	13
A.2	Modélisation animée d'un atome d'aluminium avec ses différentes couches atomiques .	17



---

# Liste des équations

---





---

# Préface

---

## Avant-propos

Ces cours de physique – chimie appliquées à l'électrotechnique sont à la disposition des étudiants BTS Électrotechnique pour appréhender les origines de l'énergie électrique et sa maîtrise appliquée aux environnements professionnels. La compréhension de ces matières est indispensable pour saisir la nature un peu abstraite de l'énergie électrique que les détenteurs du BTS Électrotechnique se doivent de maîtriser.

Ces cours sont la référence pédagogique pour toute la formation et ils regroupent toutes les connaissances théoriques à maîtriser à l'issue de la formation. Il couvrira donc le programme initial et abordera également des notions de physique – chimie supplémentaires, pour favoriser à l'étudiant sortant lors de son insertion professionnelle. Chaque fin de chapitre est composé d'un résumé de l'essentiel à retenir.

L'énergie électrique puise ses origines dans l'aspect chimique de la matière. Ce cours abordera donc des notions élémentaires de chimie atomique et quantique, qui sont des chapitres nécessaires pour comprendre le comportement des électrons, pourquoi tel ou tel élément est conducteur ou encore ce qu'on appelle un semi-conducteur.

Tout ce qui sera abordé dans ce chapitre aura des répercussions dans les chapitres suivants de génie électrique et de physique – chimie. Toutefois, comme les notions présentées pour ce cours de pré-requis de chimie sont issues de références de sciences techniques de l'ingénieur, leur maîtrise ne sera donc pas à exigée. Néanmoins, leur compréhension permettra de préparer judicieusement le terrain d'une éventuelle poursuite des études dans le secteur de l'électrotechnique.

## Références additionnelles et L<sup>A</sup>T<sub>E</sub>X

Ces cours n'ayant aucune prétention d'exhaustivité ni de savoirs innés, on retrouve en fin de document une bibliographie interactive compilant les références (livres, cours, sites internet...) dont sont issues les informations contenues dans ce cours.

Les liens de couleurs ■ vous permettront d'accéder à ces documents contenus dans une base de données sur l'Intranet pour ceux en libre accès, ou de vous rediriger vers une librairie en ligne pour les quelques livres de références que nous vous conseillons d'investir.

La rédaction de ces documents est réalisée à partir d'un environnement de programmation L<sup>A</sup>T<sub>E</sub>X. C'est un outil utilisé pour rédiger les livres, les publications scientifiques et universitaires ou encore les thèses de doctorats de façon normée.

Il s'agit donc d'introduire cette nouvelle matière qui est enseignée dans les études supérieures des sciences techniques. Elle vous permettra autant de se familiariser avec un univers de programmation et ses mécanismes que de maîtriser un outil de rédaction de document de qualité. Cela apportera un gain de crédibilité certain sortants lors de la rédaction de documents tels que le dossier du travail de réception ou les documents professionnels comme les lettres et les présentations.

## Fonctionnalités interactives

En consultation électronique, ce document présente plusieurs fonctionnalités interactives :



- Intraliens vers des figures, tableaux, images, annexes... de couleur ■ ;
- Intraliens entre les citations dans le texte et leur entrée dans la bibliographie de couleur ■ ;
- Hyperliens vers des ressources externes de couleur ■ ;
- Des table des matières, des figures et des images référencées ;
- Schémas animés pouvant être lu depuis certain lecteurs PDF tels que *Adobe Reader*, *PDF-XChange* ou encore *Foxit Reader*.

Bonne étude





# 1 Chimie atomique

## 1.1 Nature de la matière

Comme explicité par la [figure 1.1 page 2](#), la matière peut être décomposée en corps purs, qui sont des substances dont les propriétés physiques et chimiques sont déterminées quels que soient l'origine et le procédé à partir desquels elles ont été obtenues. Ces corps purs désignent les atomes – les *corps simples* – et les molécules – les *corps composés* – qui consistent en un assemblage d'atomes.

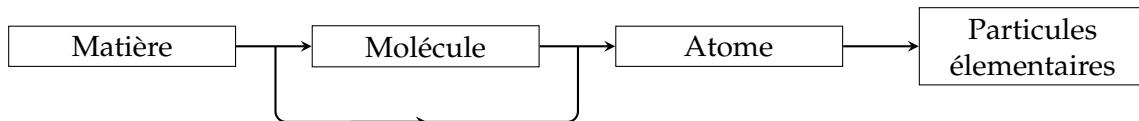


FIG. 1.1: Décomposition de la matière

## 1.2 Description de la matière

### Matière

- Ce qui compose tout corps ayant une réalité tangible ;
- Mélange homogène (propriétés identiques en tout point) ou hétérogène (propriétés non identiques en tout point) de molécules en proportions diverses et variées ;
- Substance matérielle dont les caractéristiques fondamentales sont l'étendue et la masse ;
- La matière peut prendre au moins quatre états (solide, liquide, gazeux, plasma...).

### Molécule

- Assemblage chimique (corps composé) d'au moins deux atomes (corps simple) représentant la plus petite quantité de matière conservant les propriétés caractéristiques de celle-ci ;
- Entité électriquement neutre ;
- Siège de liaisons chimiques lui conférant sa structure ;
- Plus grande entité de la matière susceptible de subir des réactions chimiques.

### Atome

- Plus petite entité de la matière pouvant se combiner chimiquement avec des corps purs ;
- Constituant élémentaire de toutes les substances sous tous leurs états ;
- Constitué d'un noyau dense de protons et neutrons entouré d'un nuage d'électrons ;
- Présent au nombre de 118 éléments chimiques.

### Proton

- Particule élémentaire  $p^+$  constituant une partie du noyau de l'atome ;
- Dénommé *nucléon* car constituant une partie du noyau ;
- Lié aux neutrons par interactions fortes formant un noyau dense ;
- Quantité définissant l'élément chimique nommé *numéro atomique Z* et identique à la quantité d'électron d'un même élément dans le cas d'un atome à l'état électriquement neutre ;



- Particule porteuse d'une charge élémentaire positive  $+e$  (ou  $\oplus$ ) attirée par la charge élémentaire négative  $-e$  (ou  $\ominus$ ) de l'électron ;
- Charge élémentaire positive  $+e = 1,6022 \times 10^{-19} \text{ C}$  d'une masse  $m = 1,6726 \times 10^{-27} \text{ kg}$ .

### Neutron

- Particule élémentaire  $n^0$  constituant une partie du noyau de l'atome ;
- Dénommé *nucléon* car constituant une partie du noyau ;
- Lié aux protons par interactions fortes formant un noyau dense ;
- Quantité définie par *l'isotope* de l'élément chimique ;
- Particule électriquement neutre d'une masse  $m = 1,6726 \times 10^{-27} \text{ kg}$ .

### Électron

- Particule élémentaire  $e^-$  gravitant autour du noyau atomique ;
- Gravitation à une très grande distance relative autour du noyau, avec une répartition en *couches électroniques* dont l'agencement est bien spécifique à chaque atome ;
- Vitesse de gravitation variable selon l'orbitale atomique ( $v_{e_H^-} \approx 2100 \text{ km s}^{-1}$ ) avec une position aléatoire sur la couche électronique ;
- Quantité identique à celle de protons d'un même élément à l'état électriquement neutre ;
- Particule porteuse d'une charge élémentaire négative  $-e$  (ou  $\ominus$ ) attirée par la charge élémentaire positive  $+e$  (ou  $\oplus$ ) du proton ;
- Charge élémentaire négative  $-e = -1,6022 \times 10^{-19} \text{ C}$  d'une masse négligeable ( $m = 9,1093897 \times 10^{-31} \text{ kg}$ ) ;
- Particule régissant la grande majorité des liaisons et interactions chimiques entre atomes et molécules, dont l'électricité.

## 1.3 Description de l'atome

### 3. 1. Caractéristiques des éléments périodiques

Chaque élément périodique présente une série de caractéristiques uniques que l'on retrouve sur le tableau périodique des éléments chimique (figure A.1 page 13) et qui vont déterminer leurs propriétés chimiques et physiques :

**Nom de l'élément**

**Symbole de l'élément X**

**Famille** Groupement d'éléments qui présentent le même nombre d'électrons de valence.

**Numéro atomique Z** Nombre de protons que présente le noyau de l'élément selon l'isotope le plus abondant.

**Nombre de neutrons N** Nombre de neutrons que présente le noyau de l'élément.

**Nombre de masse A** nombre de nucléons (neutrons + protons) que présente le noyau de l'élément.

**Masse molaire** Masse d'une mole de l'élément selon la proportions des isotopes de cet élément.

**Configuration électronique** Répartition des électrons autour du noyau de l'élément donnant la formule quantique (détailée dans le tableau 1.2 page 6).



Les éléments périodiques présentent d'autres caractéristiques qui ne sont pas annotées sur le tableau périodique ([figure A.1 page 13](#)) :

**Électronégativité** Capacité de l'élément à attirer les électrons lors de la formation d'une liaison chimique avec un autre élément.

**1<sup>re</sup> énergie d'ionisation en kJ mol<sup>-1</sup>** Énergie qu'il faut fournir à un atome neutre à l'état gazeux pour lui arracher un électron (le moins lié au noyau) et former un ion positif.

**Nombre d'oxydation** Nombre de charges électriques élémentaires réelles ou fictives que présente un atome au sein de l'élément. Il est utilisé pour le calcul *d'oxydo-réduction* à l'œuvre dans les générateurs électrochimiques.

### 3. 2. Définitions utiles

**Isotope** Les isotopes sont des *déclinaisons atomiques* d'un élément donné qui diffèrent par le contenu en neutrons de leur noyaux mais avec un nombre de protons ou d'électrons identiques entre isotopes. La masse atomique de l'élément fait la moyenne des masses de chaque isotope selon leur abondance naturelle.

**Masse molaire** La masse molaire d'un élément est la masse que feront  $6,0221 \times 10^{23}$  atomes de cet élément (nombre d'Avogadro).

**Configuration électronique** La configuration électronique d'un élément indique la répartition probable des couches d'électrons gravitant autour du noyau.

**Couche électronique de valence** La couche électronique de valence d'un atome comprend les électrons de valence correspondant aux niveaux d'énergie pour lesquels, dans la formule quantique,  $n$  présente la valeur la plus grande.

**Valence d'un l'atome** La valence d'un atome est égale au nombre d'électrons célibataire situés sur cette couche de valence.

**Électron libre** Un électron libre est un électron de valence qui a été excité par une énergie suffisante et qui va permettre la conduction électrique par le transfert de sa charge électrique négative  $\ominus$  ;

**Ion** Un ion est un atome ou une molécule dont un – ou plusieurs – électron(s) ont été arrachés ou captés. Il est porteur d'une charge électrique positive – *cation* – ou négative – *anion* – et la manifestation chimique de l'énergie électrique.

### 3. 3. Nombres quantiques

Les électrons gravitant autour d'un noyau sont répartis en couches électroniques (voir [figure 1.3 page 8](#)) qui sont elles même divisées en sous-couches.

Ceux-ci peuvent sauter d'une couche à l'autre avec absorption ou émission d'énergie. Chaque électron est défini par un nombre quantique unique pour un état donné, séparé en quatre parties.

- Le nombre quantique d'un électron indique sa position probable dans l'espace électronique autour du noyau atomique <sup>1</sup> dénommé orbitale atomique ;
- L'état quantique est unique à chaque électron. Deux électrons ne peuvent pas se situer dans le même espace probable autour du noyau d'un atome.

1. Des représentations des géométries orbitales se situent au [tableau A.2 page 14](#).



TAB. 1.1: Description des nombres quantiques

Nombre quantique	Valeurs	Description
<i>Nombre quantique principal n</i>		
$n \geq 1$ : Entier positif non nul		<b>Définition de la couche électronique :</b> distance entre le noyau et l'électron.
<b>Exemple :</b>		<b>Exemple :</b>
– $n = 1$ ; – $n = 2$ ; – $n = 3$ ; – ...		– $n = 1$ pour la couche K ; – $n = 2$ pour la couche L ; – $n = 3$ pour la couche M ; – ...
<i>Nombre quantique secondaire/azumital <math>\ell</math></i>		
$0 \geq \ell < n - 1$ : Entier positif à $n$ valeur(s)		<b>Définition de la sous-couche électronique :</b> forme et symétrie de l'orbitale atomique.
<b>Exemple :</b>		<b>Valeurs :</b>
– $\ell = 0$ ; – $\ell = 1$ ; – $\ell = 2$ ; – Jusqu'à $\ell = (n - 1)$ .		– $\ell = 0$ pour la sous-couche s (sharp) ; – $\ell = 1$ pour la sous-couche p (principal) ; – $\ell = 2$ pour la sous-couche d (diffuse) ; – $\ell = 3$ pour la sous-couche f (fondamental).
<i>Nombre quantique tertiaire/magnétique <math>m_\ell</math></i>		<b>Forme :</b> $\ell = 0$ : 1 lobe ; $\ell = 1$ : 2 lobes ; $\ell = 2$ : 4 lobes ; $\ell = 3$ : 8 lobes.
$-\ell \geq m_\ell < +\ell$ : Entier positif à $(2\ell + n)$ valeur(s)		<b>Définition de l'orientation :</b> orientation de l'orbitale dans l'espaces selon les axes.
<b>Exemple :</b>		<b>Exemple si <math>\ell = 2</math> :</b>
– $-\ell$ ; – $(-\ell + 1)$ ; – $(-\ell + 2)$ ; – ... – 0 ; – ... – $(\ell - 2)$ ; – $(\ell - 1)$ ; – $+\ell$ .		– Forme d'haltères croisées ; – $m_\ell = -2; -1; 0; 1; 2$ .
<i>Nombre quantique du spin S</i>		
$S = 1/2$		Moment magnétique dû à la rotation de l'électron sur lui-même.
<i>Nombre quantique magnétique du spin <math>m_S</math></i>		
$m_S = -1/2; 1/2$		Sens de rotation de l'électron sur lui-même.



Période <sup>1</sup>	Sous-couche	Nombres quantiques		Nombre quantique magnétique							Nombre d'électrons		
		Principal	Azimutal	-3	-2	-1	0	+1	+2	+3	Sous-couche	Couche	
<i>Couche K</i>													
	1s		$n = 1$		$\ell = 0$			1l				2	2
<i>Couche L</i>													
	2s		$n = 2$		$\ell = 0$			1l	1l			2	2
	2p		$n = 2$		$\ell = 1$			1l	1l	1l		6	
<i>Couche M</i>													
	3s		$n = 3$		$\ell = 0$			1l	1l			2	2
	3p		$n = 3$		$\ell = 1$			1l	1l	1l		6	
<i>Couche N</i>													
	4s		$n = 4$		$\ell = 0$			1l	1l	1l		2	
	3d		$n = 3$		$\ell = 2$			1l	1l	1l	1l	10	18
	4p		$n = 4$		$\ell = 1$			1l	1l	1l		6	
<i>Couche O</i>													
	5s		$n = 5$		$\ell = 0$			1l	1l	1l		2	
	4d		$n = 4$		$\ell = 2$			1l	1l	1l	1l	10	18
	5p		$n = 5$		$\ell = 1$			1l	1l	1l		6	
<i>Couche O</i>													
	6s		$n = 6$		$\ell = 0$				1l				2
	4f		$n = 4$		$\ell = 3$			1l	1l	1l	1l	1l	14
	5d		$n = 5$		$\ell = 2$			1l	1l	1l	1l		10
	6p		$n = 6$		$\ell = 1$			1l	1l	1l			6
<i>Couche P</i>													
	7s		$n = 7$		$\ell = 0$				1l				2
	5f		$n = 5$		$\ell = 3$			1l	1l	1l	1l	1l	14
	6d		$n = 6$		$\ell = 2$			1l	1l	1l	1l		10
	7p		$n = 7$		$\ell = 1$			1l	1l	1l			6

<sup>1</sup> Une *période* est une ligne du tableau périodique (même nombre de couches électroniques) tandis qu'une *couche électronique* désigne l'ensemble des orbitales atomiques partageant un même *nombre quantique principal*  $n$ .

TAB. 1.2: Distribution des électrons dans les orbitales atomiques par sous-couche électronique

### 3. 4. Énergie électronique

#### 3. 4. 1. Règle de Klechkowski et de stabilité

- L'énergie contenue dans les sous-couches électroniques augmente lorsque la somme des nombres quantiques principal et azimuthal  $n + \ell$  augmente. Si celle-ci est identique pour deux sous-couches, celle de plus basse énergie sera celle pour laquelle  $n$  sera le plus petit.
- Les électrons se répartissent de façon à obtenir la configuration présentant un minimum d'énergie. La répartition s'effectue par ordre croissant d'énergie en commençant par la sous-couche de plus basse énergie (valeurs de  $n + \ell$  puis  $n$  croissantes).

Comme cité dans le [tableau 1.2 page 6](#), toutes les sous-couches d'une période n'appartiennent pas nécessairement à la même couche électronique : à partir de la troisième période, des sous-couches appartenant à des couches différentes se remplissent à la même période.

L'ordre précis des sous-couches électroniques est donné la la règle de Kleckowski, en [figure 1.2 page 7](#).

Cela donne l'ordre de répartition suivant, applicable à plus de 80% du tableau périodique :

- 1s ; 2s ; 2p ; 3s ; 4s ; 3p ; 4p ; 5s ; 4d ; 5p ; 6s ; 4f ; 5d ; 6p ; 7s ; 5f ; 6d ; 7p ; 7d.



Une vingtaine d'éléments ne respectent pas cette répartition électronique. Si l'on l'on respecte la *règle de Hund* – plus le spin  $S$  résultant des électrons d'une orbitale atomique est élevé, plus la configuration électronique sur cette orbitale est stable – pour les éléments des blocs  $d$  et  $f$ , il est moins énergétiquement moins favorable de respecter la règle de Klechkowski que de favoriser l'occupation impaire des sous-couches les plus externes lorsque la couche  $d$  ou  $f$  est vide, à moitié remplie ou entièrement remplie. Effectivement, l'écart d'énergie entre ces sous-couches est inférieur au gain d'énergie induit par la redistribution des électrons de telle sorte que leur nombre quantique magnétique de spin  $m_S$  résultant soit le plus élevé.

Ces « exceptions » sont listées dans le [tableau A.1 page 12](#).

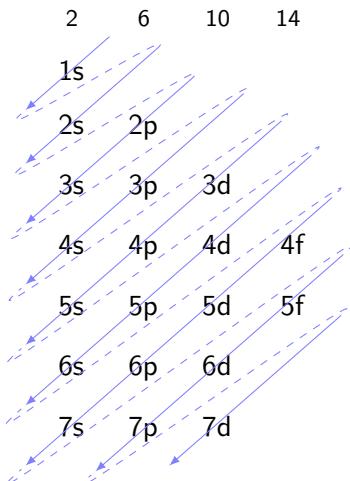


FIG. 1.2: Ordre de répartition des sous-couches électroniques

### 3. 4. 2. Principe d'exclusion de Pauli

Dans le même atome, il ne peut y avoir deux électrons dont les quatre nombres quantiques sont identiques :

**Triplet** Un triplet  $n, l, m$  donné décrit deux électrons dont le sens de rotation est précisé par le signe de  $m_S$  et définit l'orbitale atomique de ceux-ci ;

**Quadruplet** Un quadruplet vaut donc soit  $n, l, m, m_S = +\frac{1}{2}$ , soit  $n, l, m, m_S = -\frac{1}{2}$  et est unique pour chaque électron.

- $2 e^-$  maximum sur une sous-couche  $s$  ;
- $6 e^-$  maximum sur une sous-couche  $p$  ;
- $10 e^-$  maximum sur une sous-couche  $d$  ;
- $14 e^-$  maximum sur une sous-couche  $f$ .

## 1.4 Description détaillée d'un atome d'aluminium

Dans cette section est détaillée la description complète du 13<sup>ème</sup> élément du tableau périodique situé en [figure A.1 page 13](#), l'aluminium.

13	26.982
<b>Al</b>	
Aluminium	
$3s^2 3p^1$	

**Symbole :** Al

**Famille :** métaux de transitions

**Numéro atomique Z :** 13 protons

**Nombre d'électrons :** 13 protons

**Nombre de neutrons N :** 14 neutrons pour l'isotope le plus abondant

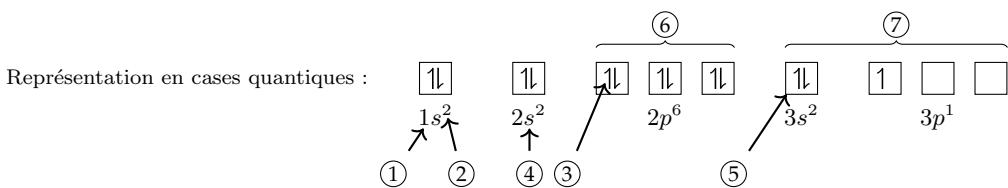
**Nombre de masse A :** 27 nucléons

**Masse molaire M :**  $M = 26,981386 \text{ g mol}^{-1}$

**Formule électronique/quantique :**  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$



## 4. 1. Configuration électronique



① : couche électronique  $n = K$

② : nombre d'électrons présents dans la sous-couche électronique  $\ell = s$  de la couche électronique  $n = K$

③ : électron dans le sens de rotation du spin  $m_S = -\frac{1}{2}$

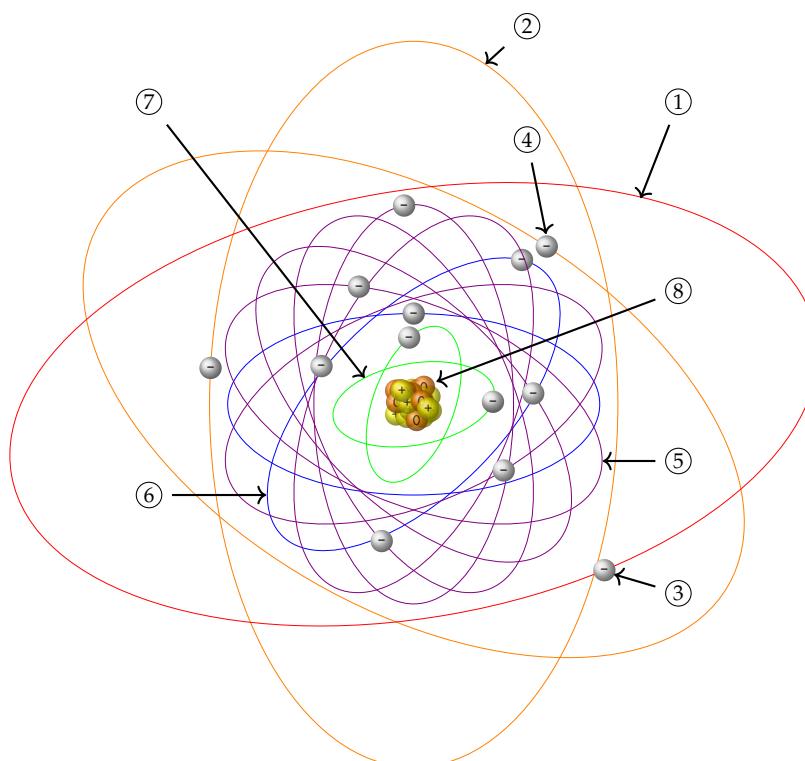
④ : sous-couche électronique  $\ell = s$  de la couche électronique  $n = L$

⑤ : paire d'électrons de la sous-couche  $\ell = s$  de la couche électronique électronique  $n = M$  différenciés par le signe du nombre quantique du spin  $S$

⑥ : cases quantiques désignant les nombres quantiques magnétiques du spin  $M_S$  des électrons de la sous-couche  $\ell = p$  de la couche électronique électronique  $n = L$

⑦ : dernière couche électronique  $n = M$  (couche de valence)

## 4. 2. Représentations graphiques



① : couche électronique M sous-couche p (bande de conduction)

② : couche électronique M sous-couche s (valence)

③ : électron libre

④ : électron de valence

⑤ : couche électronique K sous-couche p

⑥ : couche électronique K sous-couche s

⑦ : couche électronique L sous-couche s

⑧ : noyau atomique

FIG. 1.3: Modélisation détaillée (animation à la figure A.2 page 17)



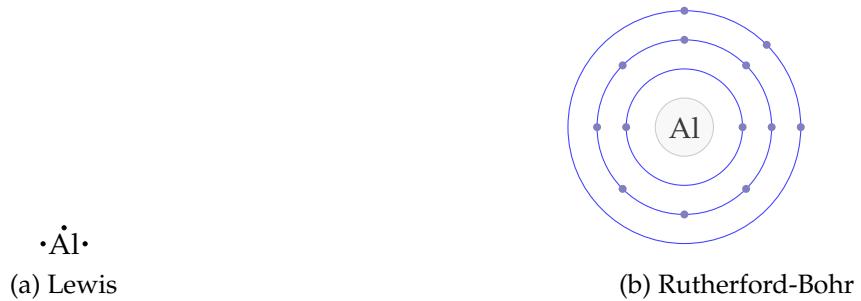


FIG. 1.4: Représentation atomique de Lewis et de Bohr

L'atome d'aluminium possède trois électrons de valence sur sa dernière couche électronique  $3s^2 + 3p^1$ .





## **Annexes**



# A Addendum de chimie atomique

Cet annexe regroupe tous les tableaux et figures mentionnés dans le chapitre 1 page 2 qui contiennent un nombre importants de données. Il n'est pas nécessaire de les retenir par cœur mais ces informations constituent un support appréciable pour toute précision concernant ce chapitre.

	Élément chimique	Famille	Configuration électronique
24	Cr	Chrome	Métal de transition [Ar] $4s^13d^5$
28	Ni	Nickel	Métal de transition [Ar] $4s^13d^9$ (*)
29	Cu	Cuivre	Métal de transition [Ar] $4s^13d^{10}$
41	Nb	Niobium	Métal de transition [Kr] $5s^14d^4$
42	Mo	Molybdène	Métal de transition [Kr] $5s^14d^5$
44	Ru	Ruthénium	Métal de transition [Kr] $5s^14d^7$
45	Rh	Rhodium	Métal de transition [Kr] $5s^14d^8$
46	Pd	Palladium	Métal de transition [Kr] $4d^{10}$
47	Ag	Argent	Métal de transition [Kr] $5s^14d^{10}$
57	La	Lanthane	Lanthanide [Xe] $6s^25d^1$
58	Ce	Cérium	Lanthanide [Xe] $6s^24f^15d^1$
64	Gd	Gadolinium	Lanthanide [Xe] $6s^24f^75d^1$
78	Pt	Platine	Métal de transition [Xe] $6s^14f^145d^9$
79	Au	Or	Métal de transition [Xe] $6s^14f^{14}5d^{10}$
89	Ac	Actinium	Actinide [Rn] $7s^26d^1$
90	Th	Thorium	Actinide [Rn] $7s^26d^2$
91	Pa	Protactinium	Actinide [Rn] $7s^25f^26d^1$
92	U	Uranium	Actinide [Rn] $7s^25f^36d^1$
96	Cm	Curium	Actinide [Rn] $7s25f^76d^1$
103	Lr	Lawrencium	Actinide [Rn] $7s^25f^{14}7p^1$

(\*) Le nickel présente deux configurations électroniques :

- Une configuration régulière [Ar]  $4s^23d^8$  présentant le niveau d'énergie le plus bas expérimentalement ;
- Une configuration irrégulière [Ar]  $4s^13d^9$  présentant le niveau d'énergie moyen le plus bas. C'est cette configuration qui sera utilisée dans les calculs.

TAB. A.1: Distribution des électrons dans les orbitales atomiques par sous-couche électronique



1 IA

	1 1.0079 <b>H</b> Hydrogen $1s^1$	
1		2 II A
2 [He]	3 6.941 <b>Li</b> Lithium $2s^1$	4 9.0122 <b>Be</b> Beryllium $2s^2$
3 [Ne]	11 22.990 <b>Na</b> Sodium $3s^1$	12 24.305 <b>Mg</b> Magnesium $3s^2$
4 [Ar]	19 39.098 <b>K</b> Potassium $4s^1$	20 40.078 <b>Ca</b> Calcium $4s^2$
5 [Kr]	37 85.468 <b>Rb</b> Rubidium $5s^1$	38 87.62 <b>Sr</b> Strontium $5s^2$
6 [Xe]	55 132.91 <b>Cs</b> Cæsium $6s^1$	56 137.33 <b>Ba</b> Barium $6s^2$
7 [Rn]	87 223 <b>Fr</b> Francium $7s^1$	88 226 <b>Ra</b> Radium $7s^2$

## Tableau périodique des éléments chimiques

**Métaux alcalins**    **Non-métaux**    **Actinides**  
**Métaux alcalino-terreux**    **Halogènes**    **Métaux de transition**  
**Métaux**    **Gaz nobles**  
**Métalloïdes**    **Lanthanides**

18 VIIIA	1 IA	2 II A	3 IIIA	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8 VIIIB	9 VIIIIB	10 VIIIIB	11 IB	12 IIB	13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIIA			
2 4.0025 <b>He</b> Helium $1s^2$	1 1.0079 <b>H</b> Hydrogen $1s^1$	2 6.941 <b>Li</b> Lithium $2s^1$	3 9.0122 <b>Be</b> Beryllium $2s^2$	4 10.122 <b>Sc</b> Scandium $3d^14s^2$	5 11.990 <b>Ti</b> Titanium $3d^24s^2$	6 12.011 <b>V</b> Vanadium $3d^34s^2$	7 12.990 <b>Cr</b> Chromium $3d^54s^1$	8 13.980 <b>Mn</b> Manganèse $3d^54s^2$	9 14.980 <b>Fe</b> Iron $3d^64s^2$	10 15.980 <b>Co</b> Cobalt $3d^74s^2$	11 16.980 <b>Ni</b> Nickel $3d^84s^2$	12 17.980 <b>Cu</b> Copper $3d^{10}4s^1$	13 18.980 <b>Zn</b> Zinc $3d^{10}4s^2$	14 19.980 <b>Ga</b> Gallium $3d^{10}4s^24p^1$	15 20.980 <b>Ge</b> Germanium $3d^{10}4s^24p^2$	16 21.980 <b>As</b> Arsenic $3d^{10}4s^24p^3$	17 22.980 <b>Se</b> Selenium $3d^{10}4s^24p^4$	18 23.980 <b>Br</b> Bromine $3d^{10}4s^24p^5$	19 24.980 <b>Kr</b> Krypton $3d^{10}4s^24p^6$		
5 10.811 <b>B</b> Boron $2s^22p^1$	6 12.011 <b>C</b> Carbon $2s^22p^2$	7 14.007 <b>N</b> Nitrogen $2s^22p^3$	8 15.999 <b>O</b> Oxygen $2s^22p^4$	9 18.998 <b>F</b> Fluorine $2s^22p^5$	10 20.180 <b>Ne</b> Neon $2s^22p^6$																
13 26.982 <b>Al</b> Aluminium $3s^23p^1$	14 28.086 <b>Si</b> Silicon $3s^23p^2$	15 30.974 <b>P</b> Phosphorus $3s^23p^3$	16 32.065 <b>S</b> Sulphur $3s^23p^4$	17 35.453 <b>Cl</b> Chlorine $3s^23p^5$	18 39.948 <b>Ar</b> Argon $3s^23p^6$																
32 72.64 <b>In</b> Indium $4d^{10}5s^25p^1$	33 74.922 <b>Sn</b> Tin $4d^{10}5s^25p^2$	34 78.96 <b>Sb</b> Antimony $4d^{10}5s^25p^3$	35 79.904 <b>Te</b> Tellurium $4d^{10}5s^25p^4$	36 83.8 <b>I</b> Iodine $4d^{10}5s^25p^5$	37 87.226 <b>Xe</b> Xenon $4d^{10}5s^25p^6$																
49 114.82 <b>Ag</b> Silver $4d^{10}5s^1$	50 118.71 <b>Cd</b> Cadmium $4d^{10}5s^2$	51 121.76 <b>In</b> Indium $4d^{10}5s^25p^1$	52 127.6 <b>Sb</b> Antimony $4d^{10}5s^25p^2$	53 131.29 <b>Te</b> Tellurium $4d^{10}5s^25p^3$	54 131.29 <b>Xe</b> Xenon $4d^{10}5s^25p^6$																
55 132.91 <b>Cs</b> Cæsium $6s^1$	56 137.33 <b>Ba</b> Barium $6s^2$	57-71 <b>La-Lu</b> Lanthanide	72 178.49 <b>Hf</b> Hafnium $4f^{14}5d^26s^2$	73 180.95 <b>Ta</b> Tantalum $4f^{14}5d^26s^2$	74 183.84 <b>W</b> Tungsten $4f^{14}5d^26s^2$	75 186.21 <b>Re</b> Rhenium $4f^{14}5d^26s^2$	76 190.23 <b>Os</b> Osmium $4f^{14}5d^26s^2$	77 192.22 <b>Ir</b> Iridium $4f^{14}5d^26s^2$	78 195.08 <b>Pt</b> Platinum $4f^{14}5d^{10}6s^1$	79 196.97 <b>Au</b> Gold $4f^{14}5d^{10}6s^2$	80 200.59 <b>Hg</b> Mercury $4f^{14}5d^{10}6s^26p^1$	81 204.38 <b>Tl</b> Thallium $4f^{14}5d^{10}6s^26p^2$	82 207.2 <b>Pb</b> Lead $4f^{14}5d^{10}6s^26p^3$	83 208.98 <b>Bi</b> Bismuth $4f^{14}5d^{10}6s^26p^3$	84 209 <b>Po</b> Polonium $4f^{14}5d^{10}6s^26p^4$	85 210 <b>At</b> Astatine $4f^{14}5d^{10}6s^26p^5$	86 222 <b>Rn</b> Radon $4f^{14}5d^{10}6s^26p^6$				
104 261 <b>Rf</b> Rutherfordium $5f^{14}6d^27s^2$	105 262 <b>Db</b> Dubnium $5f^{14}6d^27s^2$	106 266 <b>Sg</b> Seaborgium $5f^{14}6d^27s^2$	107 264 <b>Bh</b> Bohrium $5f^{14}6d^27s^2$	108 277 <b>Hs</b> Hassium $5f^{14}6d^27s^2$	109 268 <b>Mt</b> Meitnerium $5f^{14}6d^27s^2$	110 281 <b>Ds</b> Darmstadtium $5f^{14}6d^27s^2$	111 280 <b>Rg</b> Roentgenium $5f^{14}6d^27s^2$	112 285 <b>Cn</b> Copernicium $5f^{14}6d^27s^2$	113 284 <b>Uut</b> Ununtrium $5f^{14}6d^{10}7s^27p^1$	114 289 <b>Fl</b> Flerovium $5f^{14}6d^{10}7s^27p^2$	115 288 <b>Uup</b> Ununpentium $5f^{14}6d^{10}7s^27p^3$	116 293 <b>Lv</b> Livermorium $5f^{14}6d^{10}7s^27p^4$	117 292 <b>Uus</b> Ununseptium $5f^{14}6d^{10}7s^27p^5$	118 294 <b>Uuo</b> Ununoctium $5f^{14}6d^{10}7s^27p^6$							

### Légende élément

**z** Masse  
**Symbol**  
 Nom Configuration

[Xe]	57 138.91 <b>La</b> Lanthanum $5d^16s^2$	58 140.12 <b>Ce</b> Cerium $4f^15d^1$	59 140.91 <b>Pr</b> Praseodymium $4f^36s^2$	60 144.24 <b>Nd</b> Neodymium $4f^46s^2$	61 145 <b>Pm</b> Promethium $4f^56s^2$	62 150.36 <b>Sm</b> Samarium $4f^66s^2$	63 151.96 <b>Eu</b> Europium $4f^76s^2$	64 157.25 <b>Gd</b> Gadolinium $4f^76s^2$	65 158.93 <b>Tb</b> Terbium $4f^96s^2$	66 162.50 <b>Dy</b> Dysprosium $4f^{10}6s^2$	67 164.93 <b>Ho</b> Holmium $4f^{11}6s^2$	68 167.26 <b>Er</b> Erbium $4f^{12}6s^2$	69 168.93 <b>Tm</b> Thulium $4f^{13}6s^2$	70 173.04 <b>Yb</b> Ytterbium $4f^{14}6s^2$	71 174.97 <b>Lu</b> Lutetium $6s^24f^{14}5d^1$
[Rn]	89 227 <b>Ac</b> Actinium $6d^17s^2$	90 232.04 <b>Th</b> Thorium $6d^27s^2$	91 231.04 <b>Pa</b> Protactinium $5f^26d^17s^2$	92 238.03 <b>U</b> Uranium $5f^36d^17s^2$	93 237 <b>Np</b> Neptunium $5f^46d^17s^2$	94 244 <b>Pu</b> Plutonium $5f^57s^2$	95 243 <b>Am</b> Americium $5f^77s^2$	96 247 <b>Cm</b> Curium $5f^76d^17s^2$	97 247 <b>Bk</b> Berkelium $5f^97s^2$	98 251 <b>Cf</b> Californium $5f^{10}7s^2$	99 252 <b>Es</b> Einsteinium $5f^{11}7s^2$	100 257 <b>Fm</b> Fermium $5f^{12}7s^2$	101 258 <b>Md</b> Mendelevium $5f^{13}7s^2$	102 259 <b>No</b> Nobelium $5f^{14}7s^2$	103 262 <b>Lr</b> Lawrencium $5f^{14}7s^27p^1$

FIG. A.1: Tableau périodique des éléments chimiques

TAB. A.2: Orbitalles réelles d'un atome hydrogénoides par triplet de nombres quantiques  $(n, \ell, m_\ell)$ 

Nombre quantique		Sous-couche	Module $ M_\ell $ du nombre quantique magnétique			
Principal	Azimutal		0	1	2	3
$n = 1$	$\ell = 0$	$1s$				
$n = 2$	$\ell = 0$	$2s$				
	$\ell = 1$	$2p$				
$n = 3$	$\ell = 0$	$3s$				
	$\ell = 1$	$3p$				
	$\ell = 2$	$3d$				

Page suivante

Nombre quantique		Sous-couche	Module $ M_\ell $ du nombre quantique magnétique						
Principal	Azimutal		0	1	2	3			
$n = 4$	$\ell = 0$	$4s$							
		$3s$							
	$\ell = 1$	$4p$							
		$3p_z$	$3p_x$	$3p_y$					
	$\ell = 2$	$4d$							
		$3d_z^2$	$3d_{xz}$	$3d_{yz}$	$3d_{xy}$	$3d_{x^2-y^2}$			
	$\ell = 3$	$4f$							
		$4f_z^3$	$4f_{xz^2}$	$4f_{yz^2}$	$4f_{xyz}$	$4f_{z(x^2-y^2)}$	$4f_{x(x^2-y^2)}$	$4f_{y(x^2-y^2)}$	

$n = 5$	$\ell = 0$	$5s$				
		$5s$				
	$\ell = 1$	$5p$				
		$5p_z$	$5p_x$	$5p_y$		

Page suivante

Nombre quantique		Sous-couche	Module $ M_\ell $ du nombre quantique magnétique					
Principal	Azimutal		0	1	2	3		
	$n = 5$	$\ell = 2$	$5d$					
				$5d_{z^2}$	$5d_{xz}$	$5d_{yz}$	$5d_{xy}$	$5d_{x^2-y^2}$
					$6s$			
								
								
				$6d_{z^2}$	$6d_{xz}$	$6d_{yz}$	$6d_{xy}$	$6d_{x^2-y^2}$
					$7s$			

FIG. A.2: Modélisation animée d'un atome d'aluminium avec ses différentes couches atomiques



---

# Bibliographie

---

- [1] Jacques LE COARER. « Chimie. Le minimum à savoir ». In : *Collection Grenoble Sciences*. Dir. Jean BORNAREL. EDP Sciences, 2003.

