

**TOUT EN
FICHES**

Sous la direction de
Marc Thiry
Professeur à l'université
de Liège (Belgique)

BIOLOGIE CELLULAIRE

EXERCICES ET MÉTHODES

LICENCE • PASS • CAPES

4^e
ÉDITION

Pierre Rigo
Assistant pédagogique et acteur de la communication
scientifique à l'université de Liège (Belgique)

Sandra Racano
Diplômée de l'université de Liège (Belgique)

Amélie Palmaers
Assistante pédagogique à l'université de Liège (Belgique)

DUNOD

Illustration de couverture : Au centre de la photo, une cellule méristématique de racine d'ail en télophase. Les deux lots de chromosomes se sont complètement séparés. Un phragmoplaste se forme dans la région centrale du plan équatorial à l'endroit des futures membranes et parois des cellules-filles. MO. Cliché pris par le Prof. MarcThiry.

Direction et conception graphiques de la couverture :
Nicolas Wiel et Elizabeth Riba (Graphiste)

NOUS NOUS ENGAGEONS EN FAVEUR DE L'ENVIRONNEMENT :



Nos livres sont imprimés sur des papiers certifiés pour réduire notre impact sur l'environnement.



Le format de nos ouvrages est pensé afin d'optimiser l'utilisation du papier.



Depuis plus de 30 ans, nous imprimons 70 % de nos livres en France et 25 % en Europe et nous mettons tout en œuvre pour augmenter cet engagement auprès des imprimeurs français.



Nous limitons l'utilisation du plastique sur nos ouvrages (film sur les couvertures et les livres).

Table des matières

	<i>Avant-propos</i>	5
	<i>Comment utiliser cet ouvrage ?</i>	6
	<i>Remerciements</i>	8
1	Unicité chimique du vivant	9
	QCM	20
	Vrai ou faux	26
	Exercices.....	31
	Schéma de synthèse : La composition chimique des êtres vivants	36
2	Unicité structurale du vivant et méthodes d'étude de la cellule	37
	QCM	47
	Vrai ou faux	53
	Exercices.....	56
	Schémas de synthèse : Unicité structurale du vivant	59
	Les méthodes d'étude de la cellule.....	60
3	La périphérie cellulaire	61
	QCM	72
	Vrai ou faux	77
	Exercices.....	84
	Schéma de synthèse : La périphérie cellulaire des eucaryotes	92
4	Le noyau	93
	QCM	103
	Vrai ou faux	108
	Exercices.....	114
	Schéma de synthèse : Le noyau	119
5	Le réticulum endoplasmique et les ribosomes	120
	QCM	129
	Vrai ou faux	134
	Exercices.....	138
	Schéma de synthèse : Le réticulum endoplasmique et les ribosomes	148
6	L'appareil de Golgi	149
	QCM	153
	Vrai ou faux	156
	Exercices.....	160
	Schéma de synthèse : L'appareil de Golgi	162

7	Les lysosomes	163
	QCM	168
	Vrai ou faux	171
	Exercices.....	175
	Schéma de synthèse : Les lysosomes	178
8	Les peroxysomes	179
	QCM	183
	Vrai ou faux	185
	Exercices.....	188
	Schéma de synthèse : Les peroxysomes	190
9	Les mitochondries	191
	QCM	201
	Vrai ou faux	205
	Exercices.....	210
	Schémas de synthèse : Métabolisme énergétique	215
	Les mitochondries	216
10	Les chloroplastes	217
	QCM	228
	Vrai ou faux	232
	Exercices.....	236
	Schéma de synthèse : Les chloroplastes	240
11	Les filaments cellulaires	241
	QCM	251
	Vrai ou faux	254
	Exercices.....	258
	Schéma de synthèse : Les filaments cellulaires	261
12	Les procaryotes	262
	QCM	270
	Vrai ou faux	273
	Exercices.....	277
	Schéma de synthèse : Les procaryotes	283
13	La multiplication cellulaire	284
	QCM	294
	Vrai ou faux	298
	Exercices.....	305
	Schémas de synthèse : Cycle, mort et rythmes cellulaires chez les eucaryotes ...	312
	La division cellulaire chez les eucaryotes et chez les procaryotes	313
14	La reproduction des organismes	314
	QCM	328
	Vrai ou faux	332
	Exercices.....	337
	Schémas de synthèse : La reproduction des organismes.....	343
	La reproduction sexuée	344
	<i>Annexes</i>	345
	<i>Index</i>	348

Avant-propos

Le véritable enseignement n'est point de te parler mais de te conduire.

Antoine de Saint Exupéry

Ce livre a été conçu comme un outil pédagogique pour aider les étudiants des premières années d'études supérieures à appréhender les concepts fondamentaux de la biologie cellulaire. Une série d'exercices incite l'étudiant à se poser des questions sur la matière et complète ainsi progressivement ses connaissances.

L'ouvrage présente en quatorze chapitres les bases de la biologie cellulaire, en commençant par un exposé sur l'unicité chimique des êtres vivants, une présentation des plans d'organisation du vivant et des méthodes d'investigation de la cellule qui sont le point de départ du progrès des connaissances dans le domaine. Les différents compartiments structuraux et fonctionnels de la cellule eucaryote sont ensuite abordés successivement, de la membrane plasmique aux filaments cellulaires en passant par le noyau et les différents organites. L'organisation morpho-fonctionnelle de la cellule procaryote fait l'objet du chapitre suivant. L'ouvrage se termine par deux chapitres consacrés à la continuité de la vie, le premier sur le cycle, la division et la mort cellulaires et l'autre sur la reproduction des organismes et la différenciation cellulaire.

Ce découpage est nécessairement arbitraire, c'est pourquoi dans chaque chapitre présentant une notion précise, de multiples renvois permettent au lecteur de se référer rapidement aux données associées à la question traitée.

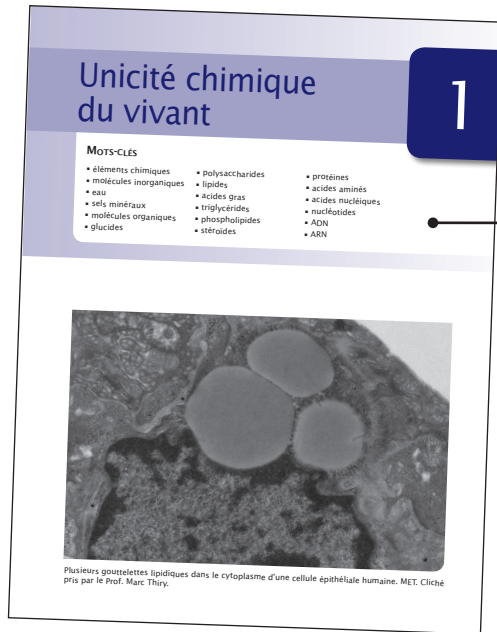
Chaque chapitre débute par un **rappel théorique synthétique, sous forme de fiches**, accompagné

de schémas didactiques destinés à faciliter la compréhension des données et leur mémorisation. Puis, de **nombreux exercices** de différents types (QCM, questions Vrai/Faux et exercices de synthèse) et de difficulté croissante, sont proposés afin d'évaluer ses connaissances et d'appliquer les concepts fondamentaux de la biologie cellulaire. Chaque QCM fait l'objet d'une correction commentée. Les questions Vrai/Faux jouissent également d'une réponse détaillée et les exercices de synthèse bénéficient de **conseils méthodologiques** pour aider l'étudiant à construire une réponse. Un ou deux **schémas de synthèse** à la fin de chaque chapitre relient les différentes notions abordées pour aider à une réflexion plus globale.

Des bonus web (exercices d'entraînement supplémentaires), téléchargeables sur la page associée à l'ouvrage sur dunod.com, complètent l'ouvrage.

Cet ouvrage de biologie cellulaire est destiné aux étudiants de licence de Sciences de la vie et du PASS et aux candidats au CAPES de SVT (en France) ainsi qu'aux étudiants du premier Bachelier des Facultés de Sciences, de Médecine et de Médecine vétérinaire (en Belgique). Il pourra aussi être consulté avantageusement par tous ceux qui ressentent le besoin de mettre à jour leurs connaissances dans un domaine en perpétuelle évolution, et qui est devenu indispensable à la compréhension des grandes fonctions biologiques et à celle de leurs désordres.

Comment utiliser

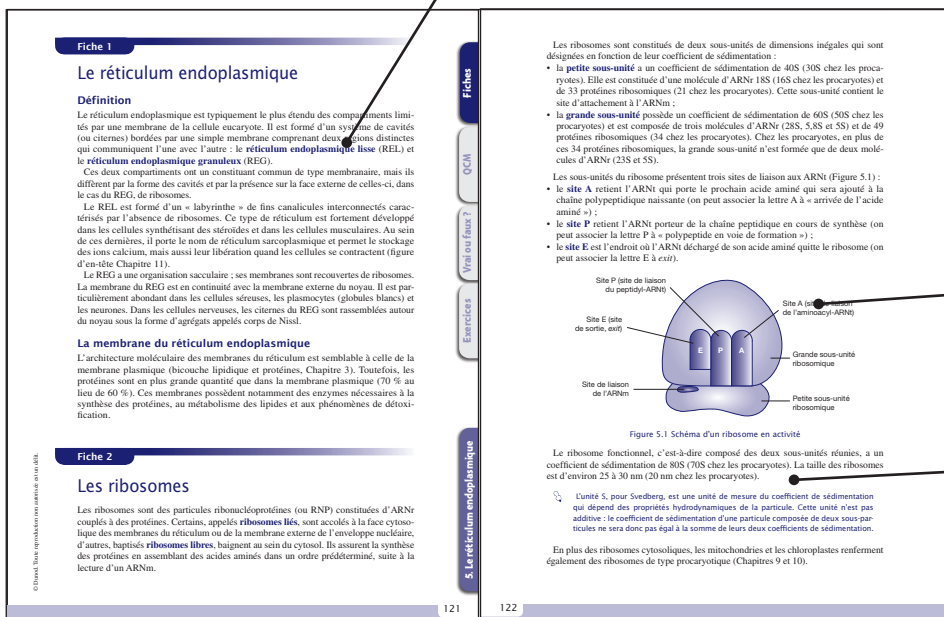


14 chapitres
et leurs mots-clés

Retrouvez des exercices
supplémentaires sur la page
associée à l'ouvrage
sur dunod.com

@

Des rappels de cours sous forme de fiches



De nombreux
schémas

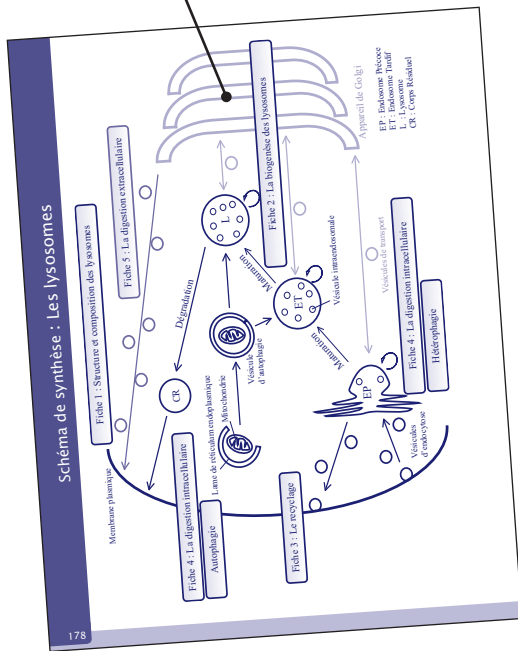
Des astuces
et conseils

cet ouvrage ?

Des questions Vrai/Faux

Des schémas de synthèse en fin de chapitre

Des QCM pour s'auto-évaluer



Entraînement

Vrai ou faux

- La membrane plasmique des cellules comporte deux feuillets lipidiques de composition moléculaire identique.
- La membrane plasmique est une structure glycolipidique.
- Les protéines transmembranaires de la membrane plasmique sont amphiphiles.
- Les lipides composant l'édifice membranaire sont immobiles.

Vrai Faux

☐ ☐

☐ ☐

☐ ☐

☐ ☐

Entraînement

QCM

- Parmi les affirmations suivantes sur la membrane plasmique, laquelle est **fautive** ?
 - a. La membrane plasmique est une enveloppe discontinue.
 - b. La membrane plasmique présente une composition chimique invariable selon le type cellulaire.
 - c. La membrane plasmique est une structure symétrique.
 - d. La membrane plasmique entoure de nombreux organites dans la cellule.
 - e. La membrane plasmique contient des protéines dont la nature varie selon le type cellulaire.
- Parmi les affirmations suivantes sur les lipides membranaires, laquelle est **fautive** ?
 - a. Les phospholipides contiennent des groupements polaires disposés en vés-à-vis dans la bicoque lipidique.
 - b. Les phospholipides sont amphiphiles.
 - c. Le cholestérol influe sur la fluidité de la membrane.
 - d. Le cholestérol possède une activité antiprotéique.
 - e. Le cholestérol, hydrophobe, se dispose dans la zone correspondant à l'emplacement des chaînes aliphatiques des phospholipides des biomembranes.
- Parmi les structures cellulaires suivantes, laquelle n'est pas délimitée par une double bicoque lipidique ?
 - a. Le noyau.
 - b. La mitochondrie.
 - c. Le chloroplaste.
 - d. Les peroxysomes.
 - e. Tous sont entourés d'une double bicoque lipidique.
- Parmi les affirmations suivantes sur les protéines membranaires, laquelle est **fautive** ?
 - a. Toutes les protéines membranaires exercent la même fonction.
 - b. La protéine C est une protéine membranaire intrinsèque.
 - c. Certaines protéines de la membrane plasmique participent à la transmission de l'influx nerveux.
 - d. Les protéines de la membrane plasmique sont mobiles.
 - e. Les protéines périphériques peuvent être glycosylées.

Des exercices pour s'entraîner avec des conseils méthodologiques

Toutes les réponses commentées

Entraînement

Exercices

- Si une membrane cellulaire contient, en poids, 20 % de lipides et 80 % de protéines, calculer le rapport moléculaire lipides/protéines sachant que les lipides ont un poids moléculaire moyen de 1 000 daltons et les protéines de 50 000 daltons.
- Quelle est la différence entre l'osmolarité totale et effective ? Quelle est celle qui entraîne le passage d'eau ? Que détermine l'osmolarité effective ?
- Calculez l'osmolarité de la solution suivante : lactose 0,2 M, MgCl_2 0,55 g/L et urée 1,2 % (MM des différents solutés : lactose = 342 g/mol ; MgCl_2 = 95 g/mol et urée = 60 g/mol).
- Un récipient est séparé en deux compartiments A et B par une membrane perméable aux molécules et ions de taille inférieure à celle d'une molécule de saccharose. En A, on place 800 mL d'une solution dont la composition est la suivante : lactose 1 mol/L et NaCl 29,25 g/L. En B, on place 200 mL d'une solution dont la composition est la suivante : saccharose 0,2 M, urée 1,2 g/L et NaCl 0,585 %.

Les dimensions des deux compartiments sont telles qu'en début d'expérience, le niveau de liquide dans chacun d'eux est identique.

Les masses moléculaires de ces différentes substances sont les suivantes : saccharose : 342 g/mol ; lactose : 342 g/mol ; NaCl : 58,5 g/mol ; urée : 60 g/mol.

- Calculez les solutions totales des solutions de départ. Déterminez votre calcul.
- Lorsque les solutions ont été placées dans leur compartiment respectif, quels mouvements de molécules ou d'ions vont se produire ?
- Dans quel compartiment le niveau du liquide sera-t-il le plus élevé à l'équilibre ?
- Quelle sera, à l'équilibre, la concentration molaire de NaCl dans chacun des compartiments ?
- Quelle sera, à l'équilibre, la concentration molaire de l'urée dans chacun des compartiments ?

Conseil méthodologique

Différenciez bien les solutés qui peuvent passer à travers de la membrane et ceux qui en sont incapables.

Utilisez la formule suivante pour les calculs de dilution :

$$\text{Concentration initiale (Ci)} \times \text{Volume initial (Vi)} = \text{Concentration finale (Cf)} \times \text{Volume final (Vf)}$$

$$Ci \times Vi = Cf \times Vf$$

- Quelle serait la morphologie d'un globule rouge placé dans chacune des solutions suivantes, en considérant que l'état d'équilibre est atteint ? Sachant que vis-à-vis de cette cellule, une solution isotonique présente une osmolarité de 6,3 Osm/L.
 - a) NaCl 0,15 M
 - b) Saccharose 0,15 M
 - c) Saccharose 0,3 M
 - d) Saccharose 0,8 M
 - e) Saccharose 0,3 M et lactose 0,3 M

Réponses

- d.** La chromatine condensée (ou hétérochromatine) est essentiellement localisée à la périphérie du noyau, associée à la membrane externe de l'enveloppe nucléaire par l'intermédiaire de la lamina, ainsi qu'autour du nucléole. Quelques motifs de chromatine condensée peuvent aussi être dispersés au sein du noyau. Le centre du noyau renferme donc principalement de l'euchromatine (chromatine décondensée).
- a.** La chromatine condensée (hétérochromatine) apparaît sous la forme de motifs irréguliers. C'est l'euchromatine qui présente un aspect diffus. Ces deux types de chromatine peuvent être distingués par la réaction de Feulgen, une coloration cytochimique mise en évidence de l'ADN.
- b.** La fibre chromatinienne de 30 nm, et non 10 nm, est une structure en hélice formée de six nucléosomes par tour. Le rapprochement des nucléosomes dans cette fibre est assuré par une histone internucléosomique, l'histone H1. L'histone H3 est une nucléosome. Les quatre histones du noyau prototypique du
- e.** Un nucléosome est constitué d'un octa-mère d'histones (deux exemplaires de chacune des histones H2A, H2B, H3 et H4) autour duquel s'enroule sur un tour trois quarts un segment d'ADN d'environ 146 paires de bases. L'histone H1 ne fait pas partie du nucléosome. Celui-ci possède un diamètre moyen de 11 nm. Le nucléosome a également un diamètre de 11 nm.
- d.** Les ADN polymérases sont incapables d'amorcer seules la synthèse d'un polynucléotide à l'extrémité 3'-OH d'une chaîne du brin matrice. Elles ont besoin d'un préexistant déjà apparié avec les bases nucléotidiques (5' à 3' nucléotides), appelée amorce, qui assure le début de la synthèse d'un nouveau brin. Lors de l'initiation de la réplication de l'ADN cellulaire, l'amorce est un court brin d'ARN doté d'une extrémité 3' libre.

Une enzyme appelée primase peut débiter la synthèse d'une chaîne d'ARN à partir d'un ADN simple brin. Elle utilise les ribonucléotides d'ATP, ce qui crée une amorce complémentaire du brin matrice à l'endroit où l'initiation d'un nouveau brin va se produire.

- e.** Les fragments d'Okazaki sont des segments de désoxyribonucléotides (ADN) qui sont produits au cours de la réplication des chromosomes. Lors de la réplication, le brin matrice est synthétisé de manière discontinue, par petits fragments qui sont ensuite liés les uns aux autres. Ces petits fragments ont été dénommés fragments d'Okazaki, du nom de leurs découvreurs. Ce ne sont donc pas des amorces pour la réplication, mais bien des fragments d'ADN déjà répliqués.
- e.** Chez les eucaryotes, les ARN transcrits (ARNm, ARNr et ARNs) sont généralement des molécules de très grande taille qui, au cours d'un processus de maturation post-transcriptionnelle, sont transformées en ARNs fonctionnels. Les ARNs et les ARNs interviennent dans la synthèse protéique, mais ne sont pas traduits en protéines. L'ARN polymérase se sert du brin matrice support temporaire pour l'hybridation des nucléotides qu'elle polymérise. Elle transfère aussi bien les exons que les introns des transcrits primaires par un processus d'épissage au cours de la maturation post-transcriptionnelle.
- c.** La polymérisation de l'ARN débute au niveau du site d'initiation et s'achève au niveau du site de terminaison, qui marque le début et la fin de l'unité de transcription. La séquence ATG sur le brin sens de l'ADN correspond au codon de démarrage (AUG) de la traduction protéique (chapitre 3).
- d.** Les ARNs ne sont pas traduits en protéines. Ils consistent, avec les protéines riboso-

Remerciements

Je remercie très vivement tous ceux qui depuis plusieurs années contribuent au bon fonctionnement du cours de biologie cellulaire dispensé aux étudiants du premier bachelier en Sciences, à l'université de Liège. Il s'agit en particulier du collectif enseignant de la faculté des Sciences et des assistants qui encadrent les séances d'aide à l'étude et les travaux pratiques : Pierre Balthasart, Sébastien Brouwers, Philippe Compère, Nadine Coosemans, Véronique Goosse, Alain Hambuckers, Marielle Lebrun, Dorothée Pete, Ludovic Sottiaux, Nicolas Thelen et Marie-France Versali.

Je tiens également à témoigner ma sincère reconnaissance à toute l'équipe du projet « 1, 2, 3... Sciences » et surtout à Françoise Bastin, Rudi Cloots et Nicolas Vandewalle, avec lesquels je partage depuis 2008 les tribulations de l'enseignement en première année du bachelier en Sciences.

Un tout grand merci à l'unité de didactique des sciences biologiques et en particulier à Marie-Noëlle Hindryckx et Corentin Poffé pour leur soutien dans ma démarche pédagogique.

Je remercie bien sûr tous mes collaborateurs grâce auxquels j'ai pu enrichir et diversifier mes connaissances en biologie cellulaire. Je pense en particulier aux membres de mon unité de recherche en biologie cellulaire et tissulaire du GIGA-Neurosciences : Marie Cloes, Nicolas Johnen, Patricia Piscicelli et Justine Renauld.

Je souhaite associer à cet ouvrage tous les relecteurs qui ont accepté de nous prodiguer leurs précieux commentaires et conseils, chacun dans leurs spécialités, sur les différents chapitres du livre. Je les en remercie chaleureusement. Il s'agit de :

- Prof. Blondel Marc, université de Bretagne Occidentale (Brest), faculté de médecine des sciences de la santé, laboratoire de génétique, génomique fonctionnelle et biotechnologies,
- Prof. Castronovo Vincenzo, université de Liège, faculté de médecine, département des sciences biomédicales et précliniques, biologie générale et cellulaire et laboratoire de recherche sur les métastases,
- Prof. Caudron Nicolas, université Joseph Fourier - Grenoble I, UFR de chimie et de biologie (Valence), dynamique cellulaire et cytosquelette,
- Prof. Dommès Jacques, université de Liège, faculté des sciences, département des sciences de la vie, biologie moléculaire et biotechnologie végétales,
- Prof. Joris Bernard, université de Liège, département des sciences de la vie, physiologie et génétique bactériennes,
- Prof. Laurent Michel, université Paris-Sud d'Orsay XI, UFR Sciences, département de biologie, laboratoire de dynamiques cellulaires et modélisation,
- Prof. Nüsse Olivier, université Paris-Sud d'Orsay XI, UFR Sciences, signalisation calcique et interactions cellulaires dans le foie,
- Dr O'Donohue Marie-Françoise, université Paul Sabatier Toulouse 3, laboratoire de biologie moléculaire eucaryote,
- Prof. Peulen Olivier, université de Liège, faculté de médecine, département des sciences biomédicales et précliniques, laboratoire de recherche sur les métastases,
- Prof. Ploton Dominique, université de Reims Champagne-Ardenne, UFR de médecine et de pharmacie, matrice extracellulaire et dynamique cellulaire,
- Prof. Polette Myriam, université de Reims Champagne-Ardenne, plasticité de l'épithélium respiratoire dans les conditions normales et pathologiques,
- Prof. Pascal Poncin, université de Liège, faculté des sciences, département de biologie, écologie et évolution, biologie du comportement - éthologie et psychologie animale,
- Prof. Portetelle Daniel, université de Liège, faculté de Gembloux Agro-Bio Tech, chimie et bio-industries, microbiologie et génomique,
- Prof. Remacle Claire, université de Liège, département des sciences de la vie, unité de génétique,
- Prof. Roingeard Philippe, université François Rabelais (Tours), UFR de médecine, biologie cellulaire et virologie.

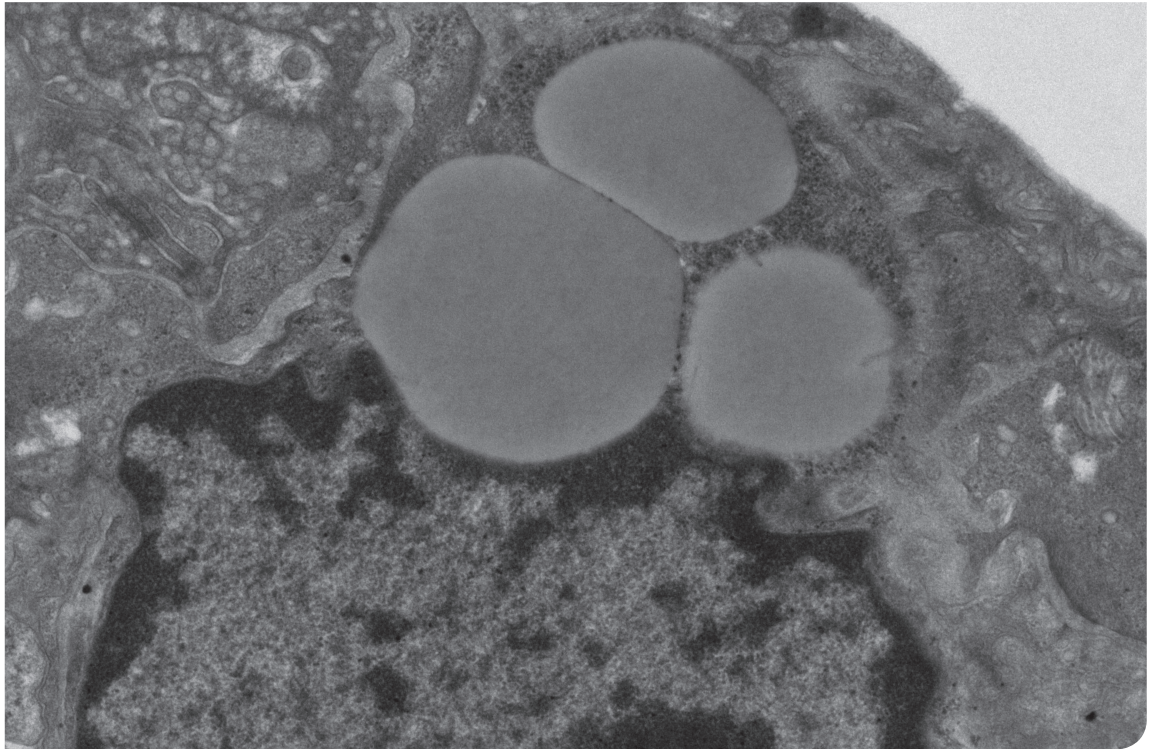
Je termine en exprimant toute ma gratitude à mes deux assistants pédagogiques avec lesquels j'ai partagé cette belle expérience : Sandra qui a lancé le travail avec son esprit de synthèse et son sens critique aiguisé, et Pierre qui a assuré l'essentiel du travail avec son grand enthousiasme, sa fraîcheur, sa disponibilité, sa rigueur et son ouverture d'esprit.

Unicité chimique du vivant

1

MOTS-CLÉS

- éléments chimiques
- molécules inorganiques
- eau
- sels minéraux
- molécules organiques
- glucides
- polysaccharides
- lipides
- acides gras
- triglycérides
- phospholipides
- stéroïdes
- protéines
- acides aminés
- acides nucléiques
- nucléotides
- ADN
- ARN



Plusieurs gouttelettes lipidiques dans le cytoplasme d'une cellule épithéliale humaine. MET. Cliché pris par le Prof. Marc Thiry.

Les éléments chimiques

Sur la planète Terre, il existe 94 **éléments chimiques** naturels qui diffèrent entre eux par le nombre de protons au sein de leur noyau atomique. Ce critère est utilisé dans le tableau périodique de Mendeleïev pour classer les différents éléments chimiques. Dans celui-ci, le nombre de protons est appelé numéro atomique (Z) et les éléments chimiques sont classés par numéro atomique croissant.

La composition élémentaire de la matière vivante est très différente de celle de la lithosphère et de l'atmosphère. Ainsi, moins de la moitié des 94 éléments chimiques trouvés sur la planète Terre sont retrouvés chez les organismes vivants.

De plus, la distribution de ces éléments dans les organismes vivants n'est pas nécessairement proportionnelle à leur distribution dans la croûte terrestre. Dans cette dernière, les quatre éléments les plus abondants sont, dans l'ordre, l'oxygène (O), le silicium (Si), l'aluminium (Al) et le fer (Fe). Dans les organismes vivants, l'oxygène (O), le carbone (C), l'hydrogène (H), et l'azote (N) représentent environ 95 % de la masse de la plupart des cellules. Ainsi, l'oxygène est l'élément chimique le plus abondant dans les deux cas, mais les trois autres diffèrent.

L'oxygène, le carbone, l'hydrogène et l'azote présentent la propriété de former des liaisons covalentes entre eux en mettant en commun une paire d'électrons. De plus, puisque la force d'une liaison covalente est inversement proportionnelle au poids atomique des atomes liés et que ces quatre éléments font partie des plus légers, ils sont donc capables de former des liaisons covalentes très fortes.

Enfin, le reste de la masse des cellules vivantes est constitué de calcium (Ca), phosphore (P), potassium (K), soufre (S), sodium (Na), chlore (Cl), magnésium (Mg) et d'une dizaine d'autres éléments qui s'y trouvent à l'état de traces. Ces éléments représentent donc environ 5 % de la masse et sont appelés les oligo-éléments. Chacun de ceux-ci est toutefois indispensable au bon fonctionnement de l'être vivant.

Les composés inorganiques et organiques

L'eau et les autres molécules inorganiques

Les molécules inorganiques sont toutes les molécules sans squelette fait d'atomes de carbones liés à de l'hydrogène, par exemple le gaz carbonique (CO_2), l'eau (H_2O)...

La vie est dépendante de l'**eau**. Toutes les réactions du métabolisme de l'être vivant se déroulent en milieu aqueux. L'eau est le constituant le plus abondant de la matière vivante. Elle représente environ 75 % du poids total d'un individu. L'eau est une molécule polaire, ce qui en fait un bon solvant. Cette propriété est le résultat d'une différence d'électronégativité entre les différents atomes de l'eau. L'électronégativité peut être définie comme la capacité d'un élément chimique à attirer les électrons d'un autre élément chimique. Ainsi, puisque l'électronégativité de l'atome d'oxygène (O) est plus haute que celle de l'hydrogène (H), l'eau présente un dipôle électrique permanent. Cette polarité lui permet de réaliser des liaisons hydrogène intermoléculaires.

Les tardigrades et l'eau

Les tardigrades, également appelés ours d'eau, sont de minuscules animaux méazoaires qui vivent dans les habitats marins, d'eau douce et terrestres de toute la planète. Ils mesurent généralement entre 0,1 et 1,2 mm de long et comprennent un segment de tête en plus des quatre segments de corps qui contiennent chacun deux pattes avec des griffes. Environ 1 300 espèces de tardigrades sont identifiées à ce jour, et plusieurs espèces présentent une capacité remarquable de survie dans des environnements extrêmement hostiles. Ainsi par exemple, les tardigrades ont une extrême tolérance à la dessiccation, ce qui leur permet de coloniser les déserts les plus secs : ils peuvent faire varier la proportion d'eau dans leur corps de plus de 80 % à moins de 3 %. En cas d'absence totale et prolongée d'eau, ils peuvent survivre plus de dix ans dans un état physiologique extrême dans lequel ne peut être observé aucun des signes extérieurs caractérisant une activité métabolique, et reprendre leur activité quand ils sont réhydratés. La résistance à la dessiccation fait intervenir une classe particulière de protéines, dont la vitrification protège l'organisme.

Les **sels minéraux** se présentent sous deux formes dans la matière vivante. Ils se retrouvent d'une part dans la constitution de structures peu ou pas solubles (squelettes, coquilles et carapaces), mais aussi en solution, dissociés en ions. Dans la cellule, un équilibre finement régulé est maintenu entre les différentes concentrations d'ions. Une minime variation de la balance ionique peut avoir des effets désastreux sur l'être vivant. À titre d'exemples, les ions interviennent notamment dans l'excitabilité neuromusculaire, dans les effets osmotiques, comme cofacteurs de certaines protéines, etc.

Les molécules organiques

Un composé chimique est dit organique lorsqu'il possède au moins un atome de carbone lié au minimum à un atome d'hydrogène. Les composés organiques présentent une haute diversité structurelle et fonctionnelle, ainsi qu'une forte stabilité grâce aux propriétés spécifiques de liaison de l'atome de **carbone**, sa valence lui permettant notamment de former quatre liaisons covalentes avec d'autres atomes.

Les composés organiques jouent un rôle important dans les réactions chimiques du vivant. Les biomolécules organiques se classent en quatre grands groupes : glucides, lipides, protéines et acides nucléiques. Certains glucides, les protéines et les acides nucléiques sont des polymères, c'est-à-dire des molécules constituées d'un grand nombre d'unités structurales identiques ou semblables, les monomères, unis par des liaisons covalentes.

Bien que les classes de polymères diffèrent par la nature de leurs monomères, les mécanismes chimiques par lesquels les cellules synthétisent ou dégradent les macromolécules sont identiques. Il s'agit respectivement d'une réaction de condensation, dans laquelle deux monomères se lient par une liaison covalente et libèrent une molécule d'eau, ou d'une réaction d'hydrolyse, lorsqu'ils se scindent en monomères. Ces processus se produisent à l'aide d'enzymes, des protéines qui augmentent la vitesse des réactions chimiques en abaissant leur énergie d'activation.

Les glucides

Les molécules organiques composées de carbone, d'hydrogène et d'oxygène, avec un ratio Hydrogène/Oxygène de deux pour un, sont appelées **glucides** ou hydrates de carbone ($C_m(H_2O)_n$ avec $m \geq n$). Ils sont une source d'énergie métabolique importante pour les êtres vivants, l'énergie provenant de l'oxydation du glucose stocké sous forme de polymères tels que le glycogène chez les animaux ou l'amidon chez les plantes.

Les monosaccharides ou oses

Ce sont des **sucres simples** non ramifiés dont tous les carbones portent une fonction alcool ($-OH$), sauf un qui porte une fonction carbonyle, divisant les oses en aldoses (fonction aldéhyde) ou cétooses (fonction cétone). On classe également les oses en fonction du nombre de carbones qu'ils possèdent : trioses, tétroses, pentoses, hexoses et heptoses. Le glucose ($C_6H_{12}O_6$, Figure 1.1) est, par exemple, un aldohexose.

Les oses sont généralement représentés par la projection de Fischer (Figure 1.1). Celle-ci consiste en une représentation plane d'une molécule tridimensionnelle. Toutes les liaisons chimiques sont représentées avec des lignes horizontales ou verticales, de telle sorte que la molécule chimique ressemble à une échelle à un seul montant. La chaîne carbonée principale se situe sur la ligne verticale et les groupements attachés aux atomes de carbone sont disposés horizontalement de part et d'autre des atomes de carbone (à gauche et à droite).

Enfin, les oses constitués de quatre atomes de carbone ou plus peuvent se cycliser (Figure 1.1). La cyclisation se fait par la réaction entre l'atome d'oxygène d'une fonction alcool et un atome de carbone de la fonction carbonyle (cétone ou aldéhyde). L'atome de carbone de la fonction carbonyle devient alors asymétrique et est appelé carbone anomérique.

La cyclisation entraîne donc l'établissement de deux formes possibles, les anomères, distingués par les lettres α et β . La forme est α si la fonction alcool ($-OH$) du carbone anomérique et le groupement $-CH_2OH$ terminal se trouvent de part et d'autre du cycle. La forme est β si ces deux groupements sont du même côté du cycle (Figure 1.1).

Formule brute	Projection de Fischer	Forme cyclique β
$C_6H_{12}O_6$	<pre> H C=O H - C - OH HO - C - H H - C - OH H - C - OH CH₂OH </pre>	

Figure 1.1 Les différentes représentations du glucose

Les disaccharides et oligosaccharides

Les **disaccharides** sont des **oligosaccharides** formés de deux oses unis par une fonction alcool ou carbonyle après perte d'une molécule d'eau. La liaison est appelée **osidique** et peut être rompue sous l'action d'enzymes spécifiques par une réaction d'hydrolyse. Cette

liaison est dite α si elle est située de l'autre côté du cycle par rapport au groupement $-\text{CH}_2\text{OH}$ terminal du premier ose. Elle est dite β si elle est située du même côté du cycle que le groupement $-\text{CH}_2\text{OH}$ terminal du premier ose. La liaison osidique est donc nommée en fonction de sa conformation et du numéro des deux carbones qu'elle lie.

Le lactose du lait (Figure 1.2) est par exemple un disaccharide formé d'une molécule de β -galactose et d'une molécule de β -glucose. La liaison osidique reliant les deux est une liaison β (1-4). Des oligosaccharides de grandeur croissante (tri-, tétra-saccharide...) peuvent également se former par ajout successif d'oses.

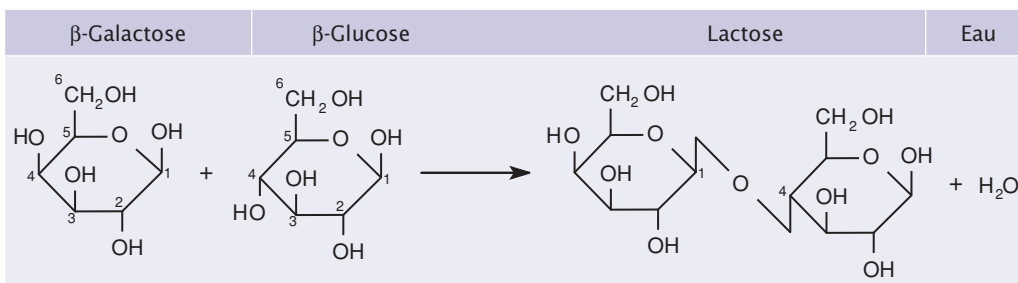


Figure 1.2 Synthèse d'un disaccharide (le lactose)
à partir d'une molécule de galactose et d'une de glucose

La liaison entre les deux est appelée liaison osidique.

Les polysaccharides

Les **polysaccharides** sont des polymères qui peuvent être classés en deux grandes catégories selon leur fonction biologique : structurelle ou de stockage. Le glycogène et l'amidon sont par exemple des formes de mises en réserve du glucose qui se présentent sous la forme de grains. Les grains de glycogène sont dispersés dans le cytoplasme des cellules animales tandis que les grains d'amidon sont dispersés dans le cytoplasme et les chloroplastes des cellules végétales. La cellulose, formée dans la cellule végétale et également constituée de glucose, intervient quant à elle dans la constitution de la paroi cellulaire.

Une catégorie particulière de polysaccharides est représentée par le groupe des glycosaminoglycanes, présents notamment dans la matrice extracellulaire des tissus conjonctifs.

L'amidon et le glycogène dans les cellules

Pour la grande majorité des végétaux supérieurs, l'amidon est présent dans les organes de réserves (graines, racines, tubercules, rhizomes et fruits), mais aussi dans les organes photosynthétiques, notamment au niveau des feuilles. Dans ce dernier, il est qualifié d'amidon transitoire, puisqu'il est synthétisé pendant la journée (lorsque la photosynthèse est active) et dégradé pendant la nuit pour fournir les autres organes en carbone et énergie.

L'amidon est un mélange de deux polysaccharides composés d'unités de D-glucose. Celles-ci sont liées entre elles par des liaisons α (1-4), en général caractéristiques des polysaccharides de réserve et des liaisons α (1-6) qui sont à l'origine de ramifications dans la structure de la molécule. Ces deux polysaccharides, qui diffèrent par leur degré de branchement et leur degré de polymérisation sont :

- l'amylose, légèrement ramifié avec de courtes branches et dont la masse moléculaire peut être comprise entre 10 et 1 000 kDa. La molécule est formée de 600 à 1 000 molécules de glucose ;

– l'amylopectine, molécule ramifiée avec de longues branches toutes les 24 à 30 unités de glucose par l'intermédiaire des liaisons α (1-6). Sa masse moléculaire peut aller de 1 000 à 100 000 kDa. La chaîne totale peut faire entre 10 000 et 100 000 unités de glucose.

L'amidon est empaqueté dans des granules semi-cristallins présentant une organisation concentrique appelée **grains d'amidon**. La taille et la forme de ces grains sont très variables, suivant l'organe ou l'espèce végétale concernée.

Le glycogène est un polysaccharide ramifié du D-glucose qui sert de forme de stockage de l'énergie chez les animaux, les champignons et les bactéries.

Le glycogène fonctionne comme l'une des deux formes de réserves d'énergie, le glycogène étant destiné au stockage à court terme et l'autre forme étant le stockage des triglycérides dans le tissu adipeux (c'est-à-dire la graisse corporelle) pour un stockage à long terme. Chez l'Homme, le glycogène est fabriqué et stocké principalement dans les hépatocytes et les cellules des muscles squelettiques.

Le glycogène possède une structure similaire à celle de l'amylopectine (un composant de l'amidon), mais il est plus ramifié et plus compact que l'amidon. Le glycogène est constitué de chaînes linéaires de résidus de D-glucose d'une longueur moyenne d'environ 8 à 12 unités de glucose. Les unités de glucose sont reliées entre elles de manière linéaire par des liaisons glycosidiques α (1→4) d'un glucose à l'autre. Les branches sont reliées aux chaînes dont elles partent par des liaisons glycosidiques α (1→6) entre le premier glucose de la nouvelle branche et un glucose de la chaîne de la tige. Son poids moléculaire varie de 1000 à 5000 kDa selon son origine.

Le glycogène se trouve sous forme de granules de 20 à 30 nm de diamètre dans le cytosol de nombreux types de cellules, appelés **grains de glycogène**. Chaque grain de glycogène est organisé en couches concentriques de chaînes de glucose et centré sur une protéine qui initie sa formation en se liant de manière covalente au polysaccharide : la glycogénine.

Fiche 4

Les lipides

Les **lipides** ne sont pas des polymères. Cette classe mal délimitée regroupe une grande diversité de molécules dont la caractéristique commune est l'insolubilité dans l'eau. Leur comportement hydrophobe repose sur leur structure moléculaire. Ils constituent également une source importante d'énergie, l'hydrolyse des acides gras stockés dans les triglycérides libérant environ 37 kilojoules (kJ) d'énergie par gramme de lipide, contre environ 17 kJ pour les glucides.

Les acides gras

Ce type de lipide entre lui-même dans la composition d'un grand nombre d'autres lipides.

Les **acides gras** ($\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_n - \text{COOH}$) sont très hydrophobes, car formés en majorité de groupements $-\text{CH}_2$ apolaires. Seul le groupement carboxylique ($-\text{COOH}$) est hydrophile.

Les acides gras peuvent être saturés ou insaturés (Figure 1.3). Les premiers ne possèdent que des liaisons simples entre leurs carbones tandis que les seconds possèdent une ou plusieurs doubles liaisons au niveau de leur chaîne carbonée.

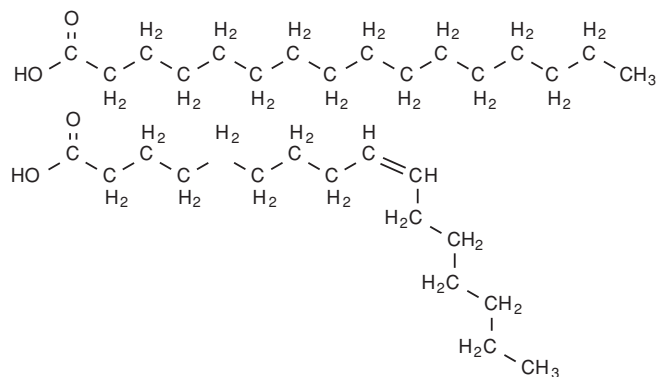


Figure 1.3 Formule d'un acide gras saturé (l'acide palmitique, en haut) et d'un acide gras insaturé (l'acide palmitoléique, en bas)

Les triglycérides

Les **triglycérides**, formés d'une molécule de glycérol et de trois molécules d'acides gras, permettent le stockage des acides gras. Totalement insolubles dans l'eau, ces molécules ne présentent pas de caractère hydrophile. Les triglycérides constituent la majorité des graisses et des huiles animales et végétales. Ils sont stockés sous forme de gouttelettes lipidiques dans la cellule.

Les phospholipides

Les **phospholipides** sont constitués d'une molécule de glycérol liée à deux acides gras, ainsi qu'à un groupement phosphoryle lui-même lié à un autre composé hydrophile (ex : choline). Ces molécules sont dites **amphipathiques** : elles possèdent une queue hydrophobe (acides gras) et une tête hydrophile (groupement phosphoryle).

Au contact de l'eau, les parties apolaires de la molécule amphipathique sont repoussées par les molécules d'eau tandis que les parties polaires s'y associent. Trois types de structures phospholipidiques peuvent dès lors se former : une monocouche, une micelle ou une bicouche, cette dernière constituant la structure de base de toute membrane biologique (Chapitre 3).

Les cardiolipines sont des phospholipides « double » car ils possèdent quatre chaînes d'acides gras au lieu de deux. Elles sont abondantes dans les membranes des bactéries et les membranes internes des mitochondries. Les cardiolipines sont responsables de la forte imperméabilité de la membrane aux protons.

Les stéroïdes

Les **stéroïdes** sont caractérisés par un squelette carboné formé de quatre cycles accolés. Les groupements fonctionnels attachés aux cycles varient d'un type de stéroïde à l'autre. Un exemple est le cholestérol (Figure 1.4), présent dans les membranes cellulaires animales (Chapitre 3), mais également précurseur d'autres stéroïdes (ex : hormones sexuelles des vertébrés).

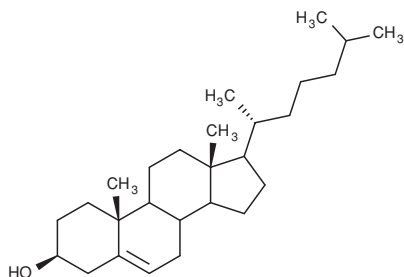


Figure 1.4
Le cholestérol,
un stéroïde

Les gouttelettes lipidiques

Les gouttelettes lipidiques (GL) sont des structures cellulaires riches en lipides, abondantes dans les tissus adipeux et intervenant dans le stockage et l'hydrolyse des lipides neutres (figure d'en-tête, Chapitre 1). Les GL sont présentes dans presque toutes les cellules eucaryotes ainsi que dans certaines cellules procaryotes. Elles possèdent une architecture unique constituée d'un cœur hydrophobe (formé essentiellement de triglycérides et d'esters de cholestérol) entouré par une monocouche de phospholipides, décorée par un ensemble spécifique de protéines.

Le nombre, la taille et la composition des GL varient considérablement au sein des cellules d'une même population ainsi que dans les différents types de cellules. Dans les adipocytes, elles tendent à être plus grandes que dans les autres cellules, jusqu'à occuper l'essentiel du volume cellulaire, tandis que, dans les autres cellules, les GL n'apparaissent que dans certaines conditions et sont significativement plus petites.

Outre leur rôle majeur dans l'énergétique cellulaire, les GL assurent de multiples autres fonctions, notamment elles sont au centre de l'homéostasie lipidique. Provenant du réticulum endoplasmique, les GL peuvent s'associer à la plupart des organites cellulaires par le biais de sites de contact avec leur membrane. Ces contacts entre les GL et les différents organites sont très dynamiques et permettent des échanges lipidiques entre différents compartiments intracellulaires, comme le réticulum endoplasmique, les mitochondries, les endosomes, les peroxysomes ou la membrane plasmique, en leur fournissant notamment les éléments nécessaires à leur expansion membranaire.

Fiche 5

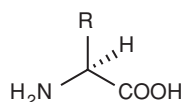
Les protéines

Chez les eucaryotes, les **protéines** sont des polymères formés d'un assortiment de vingt acides aminés différents (Chapitre 5). Elles jouent un rôle dans le métabolisme cellulaire en agissant comme catalyseur des réactions chimiques, mais interviennent également dans la structure des tissus, le stockage et le transport de petites molécules et d'ions, les communications cellulaires, le mouvement par contraction des muscles et les défenses de l'organisme contre des éléments étrangers ou des cellules cancéreuses.

Les acides aminés

Les **acides aminés** sont constitués d'un groupement amine ($-\text{NH}_2$) et d'un groupement carboxylique ($-\text{COOH}$) liés à un atome de carbone central, appelé carbone α . Ils ne diffèrent entre eux que par leur chaîne latérale (groupement $-\text{R}$), composée essentiellement de $-\text{CH}_2$ et de $-\text{CH}_3$ également lié au carbone α (Figure 1.5). Les vingt acides aminés protéinogènes peuvent être groupés en cinq classes selon les propriétés de leur chaîne latérale : apolaire, polaire non chargé, chargé, aromatique et enfin la classe des acides aminés à fonctions particulières. L'ensemble des acides aminés est présenté dans l'Annexe 2.

Figure 1.5 Schéma général d'un acide aminé



Les acides aminés s'unissent entre eux par des **liaisons peptidiques** lors de réactions de déshydratation entre la fonction acide du premier acide aminé et la fonction amine du second, formant un peptide. À l'exception de certains oligopeptides, la grande majorité des peptides naturels sont des polypeptides pouvant contenir plusieurs centaines d'acides aminés. Les protéines peuvent être formées d'une ou plusieurs chaînes polypeptidiques.

Structure des protéines

On distingue quatre niveaux d'organisation des protéines.

La **structure primaire** d'une protéine est définie comme la séquence en acides aminés du (ou des) polypeptide(s) qui la compose(nt).

La **structure secondaire** est la configuration régulière que prend le squelette polypeptidique suite à la formation de liaisons hydrogène entre ses groupes peptidiques. Ces liaisons impliquent donc les atomes du squelette peptidique et non ceux des chaînes latérales. Les plus connues sont la structure en spirale (hélice α) et la structure plane (feuillet plissé β).

La **structure tertiaire** est la forme tridimensionnelle finale de la protéine, généralement irrégulière. Elle résulte de la réactivité des groupes latéraux de la chaîne polypeptidique qui interagissent de différentes façons : liaisons hydrogène, hydrophobes, électrostatiques, covalentes (ponts disulfures...)... Cette structure confère à la protéine une activité spécifique.

La **structure quaternaire** d'une protéine multimérique concerne l'association de ses différentes chaînes peptidiques ou sous-unités les unes par rapport aux autres.

Fiche 6

Les acides nucléiques

Les **acides nucléiques**, polymères de nucléotides, constituent les dispositifs de stockage de l'information dans la cellule. Il en existe deux groupes : les acides désoxyribonucléiques (ADN) et les acides ribonucléiques (ARN). Ces molécules permettent la transmission de l'information génétique nécessaire pour produire les protéines correctes d'une génération à l'autre (Chapitres 4 et 5).

Les nucléotides et les nucléosides

Un **nucléotide** est formé d'un pentose, d'un ou plusieurs groupements phosphate et d'une base azotée (Figure 1.6). Les nucléotides se distinguent entre eux par la nature du pentose, de la base et par le nombre de radicaux phosphates. Le pentose peut être du ribose (ribonucléotide) ou du désoxyribose (désoxyribonucléotide). Les bases azotées sont des purines (adénine, guanine) ou des pyrimidines (uracile, thymine, cytosine) (Figure 1.7). Enfin, les nucléotides sont mono- (acides nucléiques), di- ou triphosphatés (ex : adénosine triphosphate ou ATP). Un nucléotide non phosphaté est un **nucléoside**.

Certaines molécules impliquées dans le transfert d'électrons sont des dinucléotides particuliers, ils jouent alors le rôle de coenzyme d'oxydoréduction. Par exemple, on citera le NAD⁺ (Nicotinamide Adénine Dinucléotide), le FAD (Flavine Adénine Dinucléotide) et le NADP⁺ (Nicotinamide Adénine Dinucléotide Phosphate), trois transporteurs d'électrons impliqués dans la respiration cellulaire (pour les deux premiers) ou la photosynthèse (pour le troisième), (Chapitres 9 et 10).

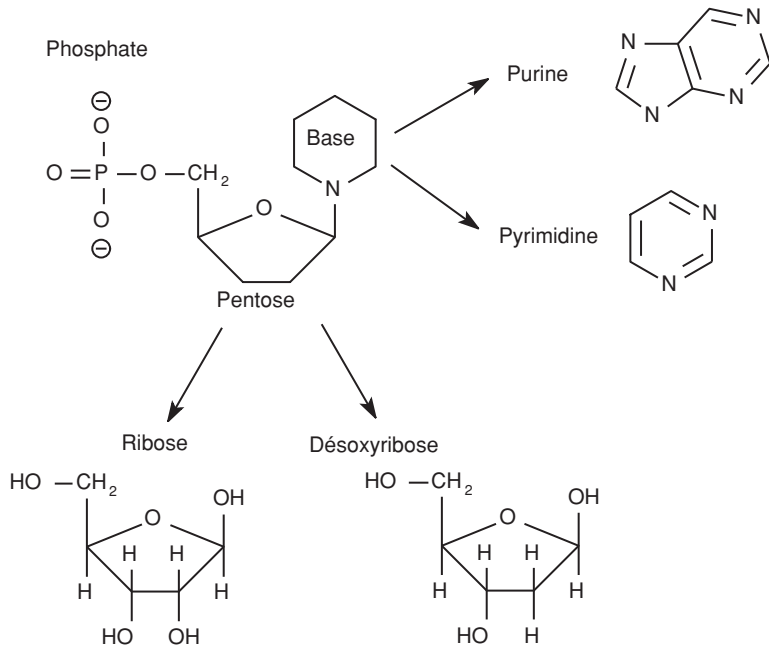


Figure 1.6 Structure d'un nucléotide monophosphaté
Le pentose peut être un ribose ou un désoxyribose
et la base azotée une purine ou une pyrimidine.

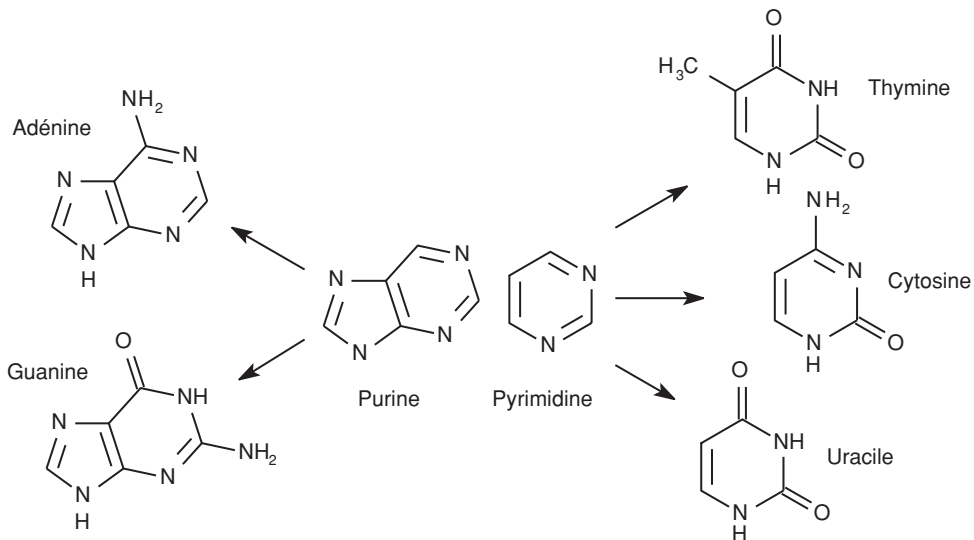


Figure 1.7 Les bases azotées purines (adénine et guanine)
et pyrimidines (thymine, cytosine et uracile)

L'acide désoxyribonucléique (ADN)

L'**ADN** est une molécule dont la structure standard est une double hélice linéaire constituée de désoxyribonucléotides qui diffèrent entre eux par la nature de leurs bases azotées (adénine, guanine, cytosine et thymine). Les deux chaînes polynucléotidiques sont anti-parallèles et complémentaires l'une de l'autre, les adénines se liant avec les thymines (par deux liaisons hydrogène), les guanines avec les cytosines (par trois liaisons hydrogène)

(Figure 1.8). La succession des bases complémentaires le long de la double hélice est spécifique à chaque ADN et constitue l'information génétique (Chapitre 4).

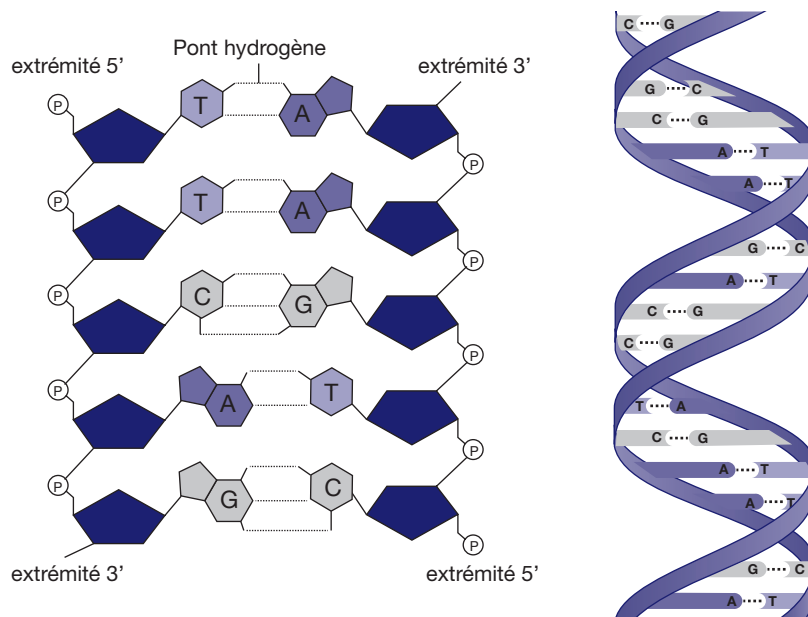


Figure 1.8 Structure de l'ADN

L'acide ribonucléique (ARN)

L'**ARN** est un polymère linéaire constitué de ribonucléotides qui diffèrent entre eux par la nature de leurs bases azotées (adénine, guanine, cytosine et uracile). La molécule est généralement monocaténaire, constituée d'une seule chaîne nucléotidique. Cette chaîne peut toutefois être repliée sur elle-même sur de courtes distances, en raison de l'établissement de liaisons hydrogène entre bases complémentaires. La séquence des bases le long de molécules d'ARN est spécifique et va permettre la synthèse de protéines précises (Chapitre 5). Les molécules d'ARN sont classées généralement en deux catégories : les ARN traduits en protéines par les ribosomes ont été nommés ARN messagers (ARNm) et ceux qui assurent d'autres fonctions ont reçu le nom d'ARN non codants ou ARN régulateurs. Ainsi les ARN messagers ont été distingués des autres ARN qui ne présentaient pas de séquence codante. Parmi la très grande diversité des ARN non codants, on différencie les ARN ribosomiques (ARNr), les ARN de transfert (ARNt) et les petits ARN nucléaires (ARNsn) et nucléolaires (ARNsno).

Entraînement

QCM

1. Parmi les affirmations suivantes sur l'eau, laquelle est fausse ?

- ☐ a. L'eau est le solvant universel des systèmes biologiques.
- ☐ b. L'eau est le composant le plus abondant de la cellule.
- ☐ c. La distribution des électrons dans la molécule d'eau est égale, rendant cette molécule globalement apolaire.
- ☐ d. Le noyau d'oxygène étant plus gros, il attire un peu plus vers lui les électrons des deux atomes d'hydrogène.
- ☐ e. La cohésion des molécules d'eau provient de leur polarité.

2. Parmi les affirmations suivantes sur les éléments chimiques, laquelle est fausse ?

- ☐ a. Seule une dizaine d'éléments sont présents dans les systèmes vivants en quantités supérieures à des traces.
- ☐ b. Quatre éléments (C, H, O, N) constituent 96 % du corps humain.
- ☐ c. Les oligo-éléments jouent un rôle biologique majeur.
- ☐ d. Le calcium est présent à l'état de trace dans le corps humain.
- ☐ e. Le chlore et le sodium peuvent former un réseau d'ions, dans lequel chacun des éléments est uni à ses voisins par des liaisons ioniques.

3. Parmi les affirmations suivantes sur le carbone, laquelle est fausse ?

- ☐ a. Le squelette de toutes les biomolécules est constitué de carbone.
- ☐ b. La valence du carbone incite l'atome à s'associer avec d'autres atomes déficients en électrons, de sorte qu'une mise en commun des électrons permet à chacun d'avoir un total de huit électrons.
- ☐ c. Le carbone se lie principalement à des molécules de carbone, d'hydrogène, d'azote, ou de soufre, par une simple liaison.
- ☐ d. Les composés formés de carbone, oxygène, hydrogène et azote liés par des liens covalents sont particulièrement stables, car la force de la liaison covalente est inversement proportionnelle au poids atomique des éléments impliqués.
- ☐ e. Lorsque les atomes de carbone d'une molécule linéaire ou circulaire ne sont liés qu'à des atomes d'hydrogène, le composé résultant porte le nom d'hydrocarbure.

4. Parmi les affirmations suivantes sur le désoxyribose, laquelle est fausse ?

- ☐ a. Le désoxyribose est un pentose.
- ☐ b. Le désoxyribose est présent dans les désoxyribonucléotides.
- ☐ c. Le désoxyribose fait partie du groupe des aldoses.
- ☐ d. Le désoxyribose possède quatre fonctions alcool.
- ☐ e. Le désoxyribose ressemble au ribose, avec un C2 réduit.

5. Parmi les affirmations suivantes sur le saccharose, laquelle est exacte ?

- ☐ a. Le saccharose est constitué de glucose et de fructose unis respectivement de C1 à C4.
- ☐ b. Le saccharose est le constituant de base des molécules de cellulose trouvées dans les parois des cellules végétales.
- ☐ c. Le saccharose est un disaccharide constitué de deux molécules de galactose.
- ☐ d. Le saccharose est un sucre réducteur.
- ☐ e. Le saccharose est trouvé en abondance dans certains tissus végétaux.

6. Parmi les affirmations suivantes sur le glycogène et l'amidon, laquelle est exacte ?

- ☐ a. Le glycogène et l'amidon sont des composés réducteurs.
- ☐ b. Le glycogène et l'amidon sont des molécules de structure rencontrées chez les animaux et les végétaux respectivement.
- ☐ c. Le glycogène et l'amidon sont des polymères dont les monomères sont liés entre eux de façon aléatoire.
- ☐ d. Le glycogène et l'amidon sont des polymères linéaires sans chaîne ramifiée.
- ☐ e. Le maltose est un produit intermédiaire de la digestion du glycogène et de l'amidon.

7. Parmi les affirmations suivantes sur les glucides, laquelle est fausse ?

- ☐ a. Le type de lien glycosidique détermine le rôle du polysaccharide (structure/réserve).
- ☐ b. Contrairement à la liaison α , la liaison β est digestible par les animaux.
- ☐ c. La formule générale du glucide est $C_m(H_2O)_n$, avec $m \geq n$.
- ☐ d. Les systèmes vivants possèdent des enzymes capables de convertir un isomère d'un sucre en un autre.
- ☐ e. Les glucides permettent un stockage d'énergie grâce aux nombreuses liaisons covalentes C-H qu'ils présentent et dont l'oxydation libère de l'énergie.

8. Parmi les affirmations suivantes sur les acides aminés, laquelle est fausse ?

- ☐ a. La chaîne latérale d'un acide aminé est utilisée pour l'établissement d'une classification des acides aminés.
- ☐ b. Chaque acide aminé est caractérisé par une chaîne latérale distincte liée à la fonction amine.
- ☐ c. Chaque acide aminé possède dans sa formule au moins un groupe carboxyle et un groupe amine.
- ☐ d. Tous les acides aminés protéinogènes appartiennent à la série L.
- ☐ e. Vingt acides aminés seulement sont communément trouvés dans les protéines des cellules eucaryotes.

9. Parmi les affirmations suivantes sur les acides aminés, laquelle est exacte ?

- ☐ a. La chaîne latérale ou groupement R d'un acide aminé ne contient jamais d'autres atomes que C, H, O et N.
- ☐ b. Les protéines sont constituées exclusivement d'acides aminés.

- ☐ c. Un acide aminé se comporte toujours comme un anion, à pH physiologique.
- ☐ d. Le radical est responsable du rôle joué par l'acide aminé, c'est-à-dire qu'il est utilisé pour classer les acides aminés.
- ☐ e. Le radical d'un acide aminé peut se lier au radical d'un autre acide aminé par un lien peptidique.

10. Parmi les affirmations suivantes sur les protéines, laquelle est fausse ?

- ☐ a. La séquence en acides aminés d'une protéine peut intervenir dans sa forme tridimensionnelle.
- ☐ b. Les oligopeptides sont constitués d'un petit nombre d'acides aminés.
- ☐ c. Les protéines peuvent se lier à d'autres molécules.
- ☐ d. Les protéines sont uniquement des polymères d'acides aminés.
- ☐ e. Les protéines sont les composants organiques les plus abondants chez les animaux.

11. Parmi les affirmations suivantes sur la structure des protéines, laquelle est exacte ?

- ☐ a. Dans la structure quaternaire d'une protéine, on trouve plusieurs chaînes polypeptidiques différentes ou identiques, associées entre elles.
- ☐ b. La structure secondaire d'une protéine est le niveau d'organisation le plus élevé rencontré dans la plupart des protéines.
- ☐ c. La structure tertiaire d'une protéine ne dépend aucunement de la séquence d'acides aminés le long de la chaîne.
- ☐ d. Le premier acide aminé de la chaîne polypeptidique présente un radical carboxyle libre.
- ☐ e. L'enchaînement des acides aminés dans une chaîne polypeptidique se fait dans un ordre quelconque pour une protéine donnée.

12. Parmi les affirmations suivantes sur les lipides, laquelle est exacte ?

- ☐ a. Les lipides contiennent uniquement des atomes de carbone, d'hydrogène et d'oxygène.
- ☐ b. Les lipides sont toujours amphipathiques.
- ☐ c. Les lipides sont aisément solubles dans l'eau.
- ☐ d. Les lipides ont un rôle énergétique, structural ou présentent une fonction biologique spécifique.
- ☐ e. Les lipides sont des polymères.

13. Parmi les affirmations suivantes sur les triglycérides, laquelle est fausse ?

- ☐ a. Les triglycérides constituent les graisses et les huiles animales et végétales.
- ☐ b. L'énergie stockée dans les liaisons C-H rend les triglycérides plus riches en énergie que les glucides.
- ☐ c. Les triglycérides résultent de l'association de trois molécules d'acides gras avec une molécule de glycérol après perte de trois molécules d'eau.
- ☐ d. Les triglycérides sont parfois rencontrés dans les structures membranaires.
- ☐ e. Les triglycérides sont parmi les plus hydrophobes des lipides.

14. Parmi les affirmations suivantes sur le glycérol, laquelle est exacte ?

- ☐ a. Le glycérol est insoluble dans l'eau, comme les acides gras.
- ☐ b. Le glycérol est le principal alcool rencontré dans les lipides.
- ☐ c. Le glycérol est un tétra-alcool.
- ☐ d. Le glycérol ne forme jamais d'esters.
- ☐ e. L'hydrolyse d'un triglycéride fournit une molécule de glycérol et trois molécules d'acides aminés.

15. Parmi les affirmations suivantes sur les acides nucléiques, laquelle est exacte ?

- ☐ a. Il existe deux types de bases azotées : les bases puriques à deux hétérocycles et les bases pyrimidiques qui en ont un seul.
- ☐ b. Le désoxyribose correspond à une molécule de ribose dans laquelle le groupement alcool (-OH) en position 3' est remplacé par un hydrogène (-H).
- ☐ c. Les ADN et les ARN diffèrent seulement du point de vue chimique par la nature des bases organiques de leurs monomères.
- ☐ d. Les éléments de base des acides nucléiques sont appelés les nucléosides.
- ☐ e. Un monomère d'acide nucléique est constitué d'un acide organique à cinq carbones, d'une base organique cyclique et d'une molécule minérale : l'acide phosphorique.

16. Si on comptait le nombre de bases de chaque type contenues dans un échantillon d'ADN, quel serait le résultat, en accord avec les règles d'appariement des bases ?

- ☐ a. $A = C$
- ☐ b. $A + G = C + T$
- ☐ c. $A + T = G + C$
- ☐ d. $A = 2 C$
- ☐ e. $A = 2 T$

17. Parmi les affirmations suivantes sur la composition des acides nucléiques, laquelle est exacte ?

- ☐ a. La cytosine diphosphate est un nucléotide formé d'une base azotée pyrimidique liée à un pentose, lui-même associé à deux groupements phosphate.
- ☐ b. La désoxyadénosine diphosphate est un nucléoside formé de l'association d'un sucre, le désoxyribose, d'une base azotée, l'adénine, et de deux groupements phosphate.
- ☐ c. La désoxycytidine diphosphate est une base azotée liée à un sucre, le désoxyribose, portant deux groupements phosphate.
- ☐ d. La désoxycytidine diphosphate est un nucléotide présent dans l'ARN.
- ☐ e. La désoxyguanosine diphosphate est une base azotée purique portant deux groupements phosphate et reliée à un sucre, le désoxyribose.

Réponses

1. **c.** Puisque l'électronégativité de l'atome d'oxygène est plus forte que celle de l'hydrogène, les électrons ont tendance à être attirés par l'atome d'oxygène. Le côté de la molécule d'eau où se trouve l'oxygène a donc une charge partielle négative, tandis que les deux hydrogènes ont une charge partielle positive. Une molécule avec une telle différence de charge est appelée dipôle (molécule polaire). De plus, cette différence de charge entraîne une attraction des molécules d'eau les unes envers les autres, le côté positif d'une molécule attirant le côté négatif d'une autre. Un tel lien électrique entre deux molécules s'appelle une liaison hydrogène. Enfin grâce à sa polarité, l'eau est un excellent solvant.
2. **d.** Le calcium représente environ 2 % des atomes du corps humain, juste après l'oxygène, le carbone, l'hydrogène et l'azote, éléments chimiques fondamentaux de la vie. Outre son rôle prépondérant dans la formation des os et des dents, il intervient dans de nombreux processus tels que le maintien de la pression sanguine, la coagulation du sang, l'influx nerveux et la contraction musculaire.
3. **c.** Puisque l'atome de carbone possède quatre électrons sur sa dernière couche électronique, il peut se lier à quatre autres atomes. Les liaisons chimiques étant le résultat d'un partage d'électrons entre deux atomes, certains atomes, comme les atomes de carbone par exemple, peuvent s'unir entre eux par le partage d'une paire d'électrons (liaison simple), de deux paires d'électrons (liaison double) et enfin de trois paires d'électrons (liaison triple). Les hydrocarbures, molécules organiques les plus simples constituées exclusivement d'atomes de carbone et d'hydrogène, ne présentent que des liaisons simples. Une double liaison peut exister entre un atome de carbone et un atome d'oxygène (groupe carbonyle, $C=O$), entre un atome de carbone et un atome d'azote (imine, $C=N$) ou encore entre un atome de carbone et un atome de soufre ($C=S$). Une triple liaison peut aussi être rencontrée entre un atome de carbone et un atome d'azote dans les nitriles ou entre un atome de carbone et un atome d'oxygène dans le monoxyde de carbone. Les liaisons entre le carbone et ces atomes ne sont donc pas toujours simples, elles peuvent être doubles ou triples.
4. **d.** Le désoxyribose est un sucre en C5 (cinq carbones) portant une fonction aldéhyde et présent dans les désoxyribonucléotides. Le groupement $-OH$ du carbone 2' étant remplacé par un $-H$, il ne possède que trois fonctions alcool.
5. **e.** Le saccharose est un disaccharide formé d'une molécule de glucose et d'une molécule de fructose reliées par une liaison osidique ($C1-C2$). Le saccharose est un sucre non réducteur, le carbone hémiacétalique du glucose ($R-CHOH-O-R'$) et le carbone hémiacétalique du fructose sont impliqués dans la liaison osidique. Ils ne sont donc pas libres.
6. **e.** Le glycogène et l'amidon sont des polymères de glucose. Les molécules de glucose sont reliées par des liaisons α (1-4), en général caractéristiques des polysaccharides de réserve, et par des liaisons α (1-6) qui sont à l'origine de ramifications dans la structure de la molécule. Leur digestion libère un disaccharide formé de deux molécules de glucose reliées par une liaison α (1-4) : le maltose. Ils sont non réducteurs : ils ne comportent pas de fonction aldéhyde ou un groupement hémiacétal libre.
7. **b.** Les animaux possèdent des enzymes capables de dégrader les oses à liaison α alors que les oses à liaison β (telle la cellulose) ne peuvent être dégradés pratiquement que par des enzymes bactériennes.
8. **b.** Les 20 acides aminés rencontrés dans les protéines des cellules eucaryotes sont caractérisés par la présence d'une chaîne latérale distincte liée au carbone α , c'est-à-dire le carbone portant un $-H$, une fonction amine ($-NH_2$) et une fonction carboxylique ($-COOH$).
9. **d.** Chez les eucaryotes, les 20 acides aminés naturels (sous forme L) se distinguent d'après les propriétés de leur chaîne latérale. Parmi eux, 18 acides aminés ne contiennent que quatre éléments chimiques : C, H, O et N ; deux acides aminés contiennent en plus un

atome de soufre. Les acides aminés portent au moins deux groupements ionisables, l'un acide ($-\text{COOH}$) et l'autre basique ($-\text{NH}_2$). Ils ont donc un caractère amphotère, car ils peuvent être à la fois donneurs et accepteurs de protons, c'est-à-dire agir à la fois comme un acide et comme une base. Les acides aminés polymérisent en formant des liaisons peptidiques qui s'établissent entre la fonction carboxyle portée par le carbone α d'un acide aminé et la fonction amine portée par le carbone α de l'acide aminé suivant, aboutissant à de longues chaînes macromoléculaires appelées peptides. Certaines protéines, telles les glycoprotéines ou les lipoprotéines ne sont pas exclusivement composées par des acides aminés.

10. **d.** Certaines protéines, appelées **holoprotéines**, sont des polymères d'acides aminés et uniquement d'acides aminés ; d'autres, appelées **hétéroprotéines** sont constituées en plus d'une partie non protéique appelée **groupement prosthétique** (ex. : glucide, lipide), associée durablement à la protéine.
11. **a.** La structure quaternaire des protéines regroupe l'association d'au moins deux chaînes polypeptidiques, identiques ou différentes, par des liaisons non covalentes qui ont pour rôle de créer les liaisons interchaînes. Chacune de ces chaînes est appelée sous-unité et l'ensemble porte le nom de protéine multimérique.
12. **d.** Les lipides exercent de multiples fonctions. Ils sont une source essentielle d'énergie, ils jouent un rôle structural dans les membranes cellulaires (Chapitre 3). Ce sont aussi des messagers chimiques. Ce sont des molécules en grande partie hydrophobes et donc insolubles dans l'eau. Certains lipides ont une région polaire hydrophile en plus de leur partie hydrophobe, ces derniers sont dits amphipathiques alors que les autres lipides ne le sont pas.
13. **d.** Les triglycérides sont des lipides dans lesquels les trois groupements hydroxyle du glycérol sont estérifiés par des acides gras. Ils sont le constituant principal de l'huile végétale et des graisses animales. Contrairement aux phospholipides, ils n'ont pas de rôle structural à l'échelle cellulaire, mais ils forment une réserve d'énergie très importante stockée sous forme de gouttelettes lipidiques, notamment dans les cellules adipeuses chez les animaux. Enfin, ils peuvent aussi jouer un rôle de protection mécanique dans les tissus.
14. **b.** Le glycérol est un composé chimique comportant trois fonctions alcool, responsables de sa solubilité dans l'eau. Il constitue l'articulation centrale de tous les lipides de la classe des triglycérides et des phospholipides (esters d'acides gras et de glycérol).
15. **a.** Les acides nucléiques sont des polymères de nucléotides. Chaque nucléotide est constitué de l'association d'une base azotée (purine à deux hétérocycles ou pyrimidine à un hétérocycle), d'un sucre à cinq carbones (ribose pour l'ARN ou désoxyribose pour l'ADN, ribose dans lequel le $-\text{OH}$ en position 2' est remplacé par un $-\text{H}$) et d'un ou plusieurs groupements phosphate.
16. **b.** L'ADN renferme quatre types de bases azotées qui s'apparient deux à deux : adénine (A) avec thymine (T) et cytosine (C) avec guanine (G). Dans une molécule d'ADN, les bases complémentaires sont donc en proportions égales ($A = T$ et $C = G$). En revanche, le nombre de chacun des deux types d'appariements varie dans cette molécule d'ADN ($A + T \neq C + G$). Puisque $A = T$ et $G = C$, l'affirmation $A + G = C + T$ est correcte.
17. **c.** Un nucléoside est une base azotée liée à un pentose. Un nucléotide est une base azotée liée à un pentose, lui-même associé à un ou plusieurs groupements phosphate. Les cinq bases azotées sont : l'adénine, la guanine, la cytosine, la thymine et l'uracile. Les cinq nucléosides associés sont, respectivement : l'adénosine, la guanosine, la cytidine, la thymidine et l'uridine. La cytosine est donc une base azotée et non un nucléotide. La désoxyadénosine diphosphate est un nucléotide et non un nucléoside, car elle est associée à deux groupements phosphate. La désoxycytidine se trouve dans l'ADN et non dans l'ARN, puisqu'elle contient du désoxyribose. Dans la désoxyguanosine diphosphate, les groupements phosphate sont liés au sucre et non à la base azotée. La seule proposition correcte est donc la c), la désoxycytidine diphosphate est une base azotée liée à un sucre, le désoxyribose, portant deux groupements phosphate.