Chapitre 4 – Les grandes familles biochimiques : nucléotides et acides nucléiques



Les nucléotides et acides nucléiques, constituants des êtres vivants

10⁹ paires de bases d'ADN pèsent 1 pg (10⁻¹² g).

Le génome humain est porté par un ADN de 3,4. 10⁹ paires de bases.

Un humain possède 10 000 milliards de cellules.

Quelle est la masse totale de son ADN ? Comparer avec les 70 kg d'un adulte.

Les nucléotides et acides nucléiques, constituants des êtres vivants

Chaque cellule contient 3,4 . 10⁻¹² g d'ADN.

Un humain possède 10 000 milliards de cellules, soit 10¹³ cellules.

masse totale de son ADN = $3,4 \cdot 10^{-12} \times 10^{13} = 34 \text{ g d'ADN}$

Comparer avec les 70 kg d'un adulte : 34 / 70 000 x 100 = 0,05 %

Moins de 1% de notre masse est constituée par cette famille de molécules pourtant à la base de la vie.

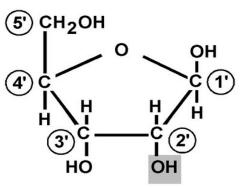
1. Les nucléotides et leurs rôles

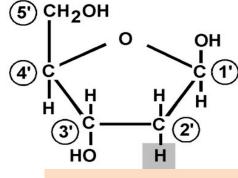
1.1. Une association de 3 types moléculaires

Les « ingrédients » d'un nucléotide

Un pentose

 β – D - ribofuranose





β – D - désoxyribofuranose

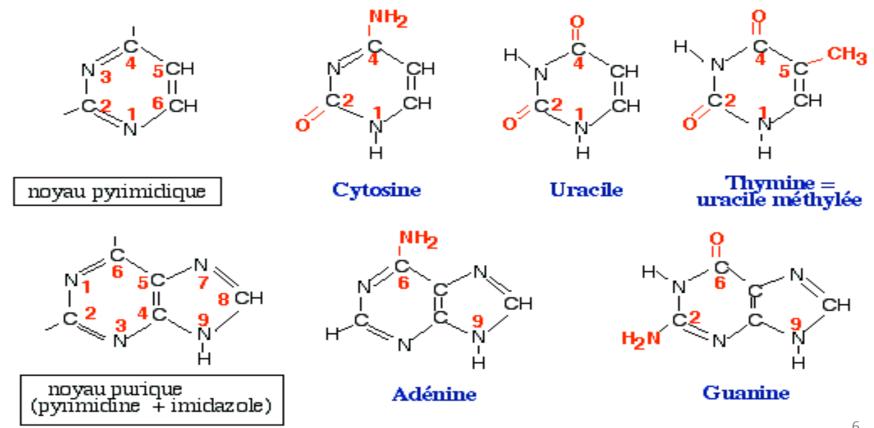
Un phosphate

O -HO´^P≷O-

Une base azotée parmi 5

- adénine
- uracile
- thymine (uracile méthylé)
- cytosine
- guanine

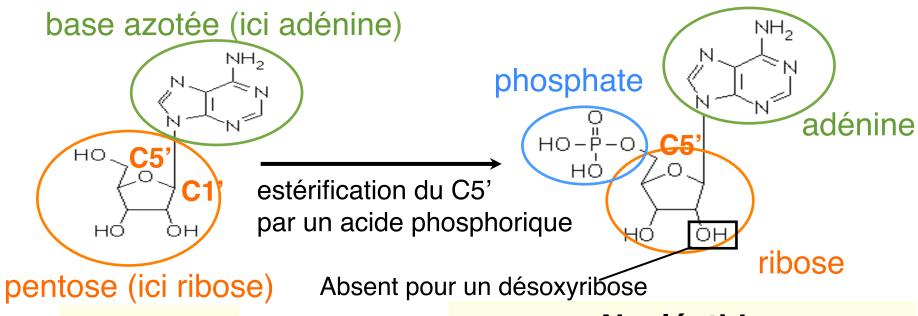
Les bases azotées « classiques »



Source : snv-jussieu

Nucléoside et nucléotide

- Nucléoside = assemblage d'un pentose et d'une base azotée
- Nucléotide = nucléoside estérifié par un ou plusieurs phosphate(s)



Nucléoside adénosine

Nucléotide adénosine 5' mono phosphate

La nomenclature des nucléosides et nucléotides

Base → nucléoside

adénine > adénosine

guanine > guanosine

uracile → uridine

cytosine >>> cytidine

thymine >>> thymidine

Nucléotide

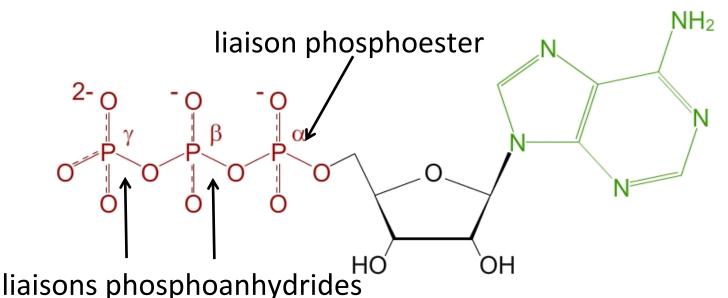
nom du nucléoside

- précédé ou non de «désoxy»
- suivi du nombre de phosphate

Exemples: désoxy-adénosine mono phosphate dAMP ou guanosine triphosphate GTP

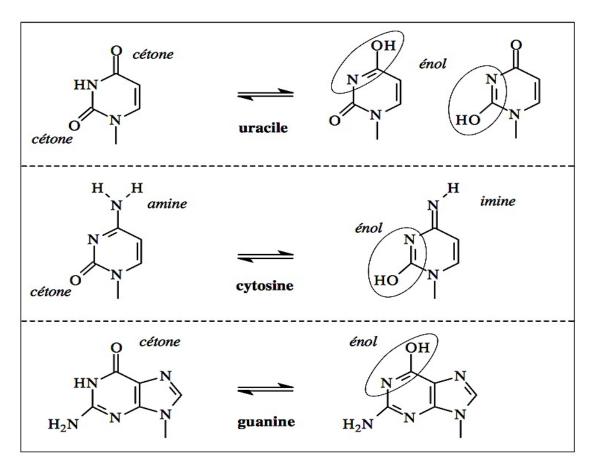
Une diversité de combinaisons

- Selon le pentose
- Selon la base azotée
- Selon le nombre de groupements phosphate



Source: https://planet-vie.ens.fr

Les bases azotées et leur tautomérie



10

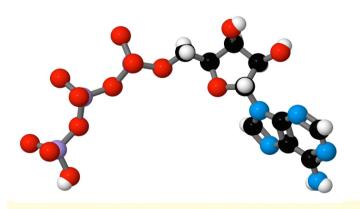
1. Les nucléotides et leurs rôles

1.2. Les nucléotides dans la cellule

Cofacteur = corps chimique intervenant obligatoirement dans une réaction enzymatique (pour compléter un substrat comme Mg²⁺, pour accepter un produit ou pour structurer l'enzyme)

Coenzyme = cofacteur organique (comme ATP, NAD+...)

L'ATP, adénosine triphosphate



Mesure dans un calorimètre

$$ATP^{4-} + H_2O \Leftrightarrow ADP^{3-} + HPO_4^{2-} + H^+$$

 ΔG° = - 30,5 kJ.mol⁻¹

2 molécules chargées qui se repoussent

Énergie libérée

- Petite molécule soluble, chargée et coudée
- Énergie contenue dans la liaison phosphoanhydride
- + importance des charges négatives
- Capacité de transfert du groupement phosphate

L'ATP et le couplage chimique

L'hydrolyse de l'ATP rend possible des réactions endergoniques.

glucose + HPO₄²⁻
$$\rightarrow$$
 G₆P + H₂O
ATP⁴⁻ + H₂O \rightarrow ADP³⁻ + HPO₄²⁻ + H⁺

$$\Delta G^{\circ}$$
' = +13,7 kJ.mol⁻¹

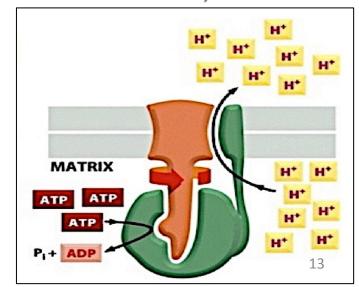
$$\Delta G^{\circ}$$
' = - 30,5 kJ.mol⁻¹

glucose + ATP⁴⁻
$$\rightarrow$$
 G₆P + ADP³⁻ + H⁺

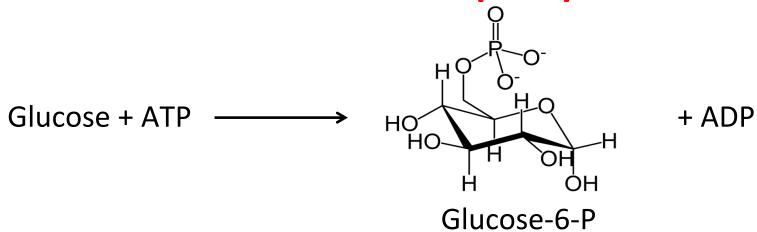
$$\Delta G^{\circ}$$
' = - 16,8 kJ.mol⁻¹

L'hydrolyse de l'ATP rend possible des processus endergoniques.

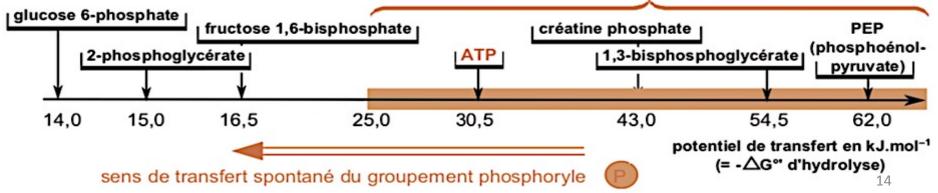
L'énergie est convertie en une énergie mécanique qui actionne un transfert de protons.



L'ATP et le transfert de phosphate







Le coenzyme A transfère les chaînes carbonées

Source : Neurotiker

L'acétylcoA dans les synapses

Dessiner la molécule d'acétylcholine.

Proposer un modèle de synthèse reposant sur la choline et l'acétylcoA.

L'acétylcoenzyme A dans les synapses

Dessiner la molécule d'acétylcholine.

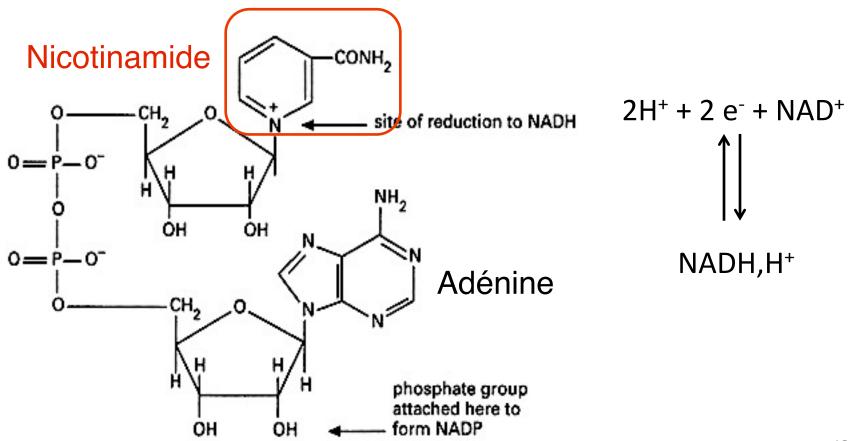
Proposer un modèle de synthèse reposant sur la choline et l'acétylcoA.

acétyl-coenzyme A + choline

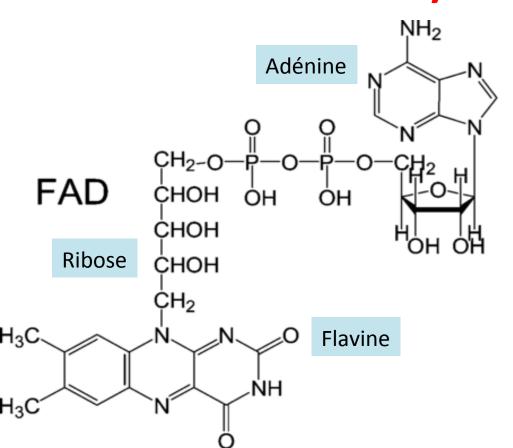
acétylcholine + coenzyme A

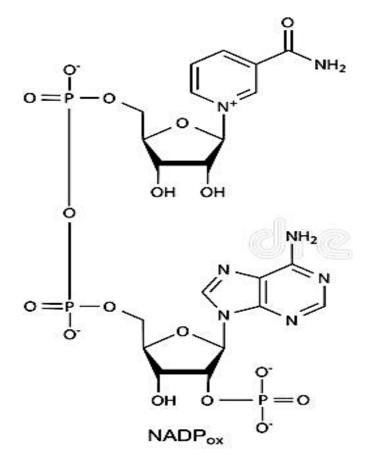
Choline-acétyl-transférase

Le NAD⁺ dans le métabolisme



D'autres coenzymes : FAD et NADP+

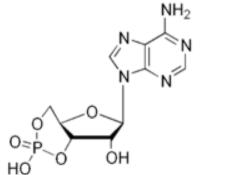




Source: Brazard, Journal of the American Chemical Society, 2010

Source : Dreamstime

L'AMPc, un second messager



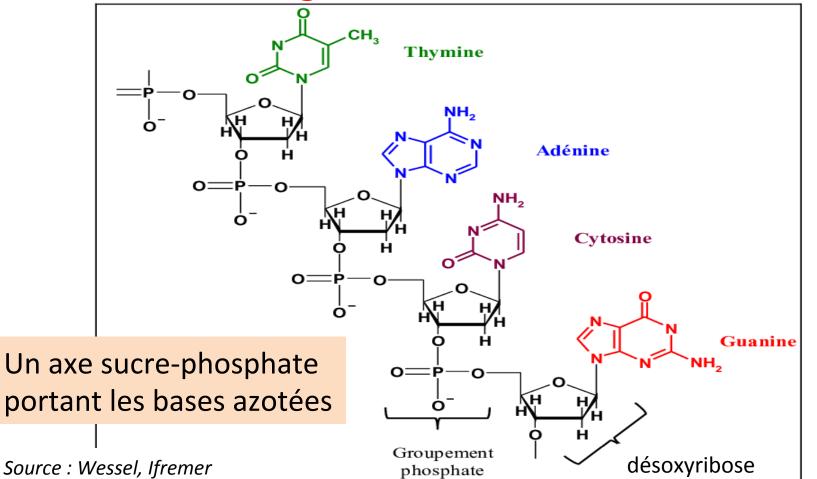
0 0 9-P-O-P-OH OH OH

20

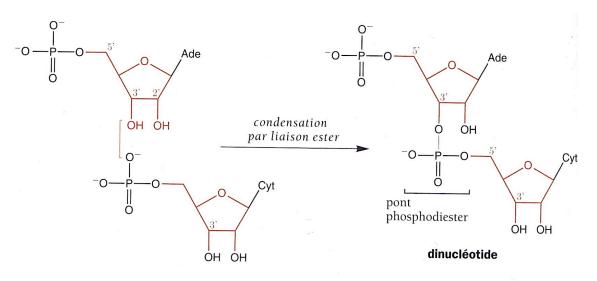
2. Les acides nucléiques, des polymères ordonnés de nucléotides

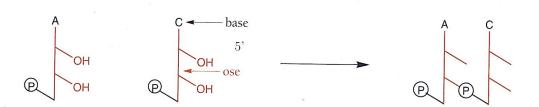
2.1. Des polymères orientés et séquencés

Configuration d'un brin d'ADN



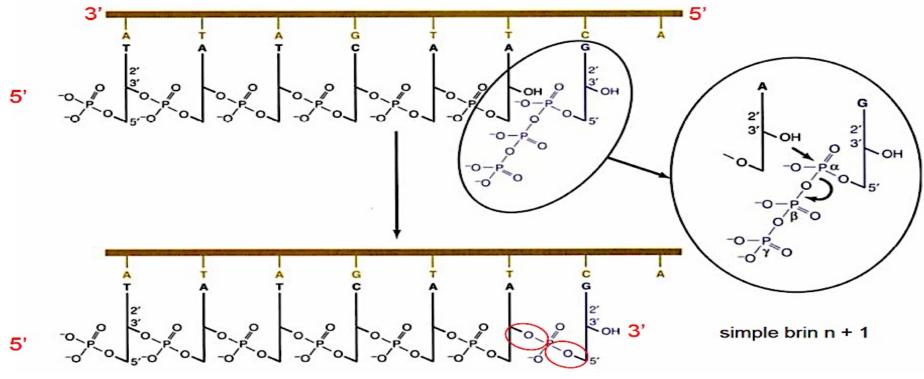
La liaison phosphodiester unit les nucléotides





Source : Durliat

Une polymérisation du côté 3'

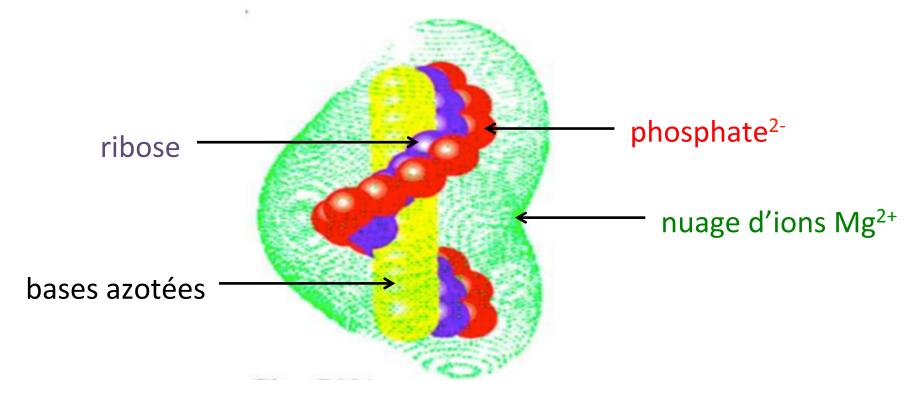


liaison phosphodiester

L'énergie de la liaison est apportée par le nucléotide triphosphate.

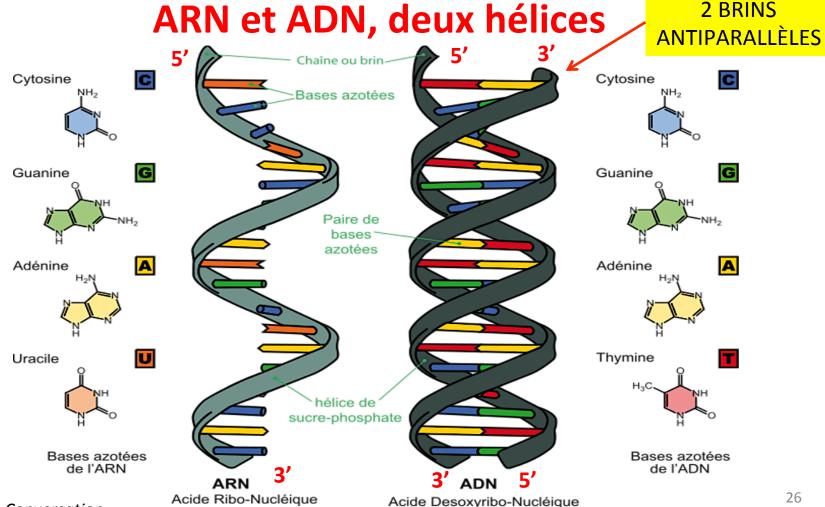
Source : Durliat

Une forme en spirale



Modélisation d'un fragment d'ARN de 14 nucléotides après mesures aux rayons X.

Source: Tan et al, Biophysical Journal Volume 92 May 2007 3615–3632

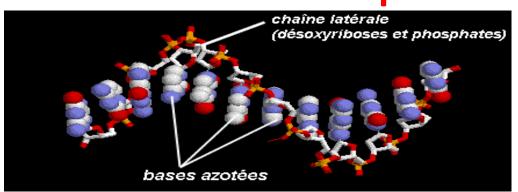


bicaténaire

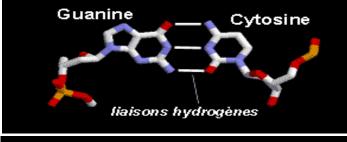
Source: The Conversation

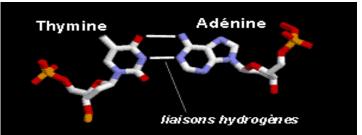
monocaténaire

Les bases peuvent s'associer



simple brin d'ADN en hélice : les bases azotées dépassent et peuvent s'associer





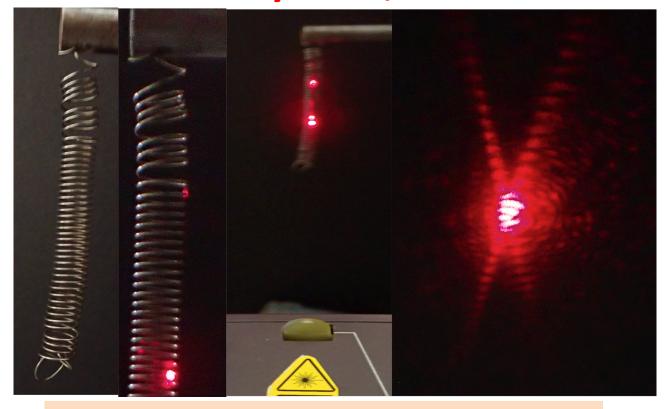
$$\frac{A+G}{T+C} = 1 \qquad \frac{A}{T} = \frac{G}{C} = 1$$

règle de Chargaff

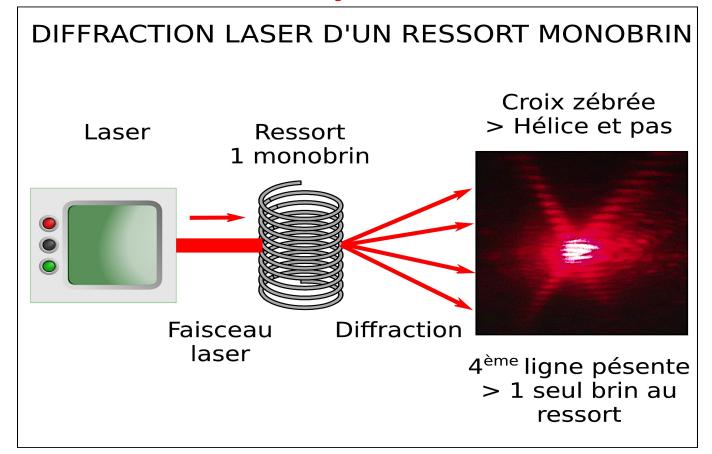
Source: snv-jussieu

2. Les acides nucléiques, des polymères ordonnés de nucléotides

2.2. L'ADN, molécule support stable de l'information génétique



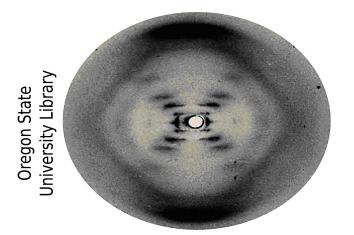
Diffraction d'un laser à travers un ressort



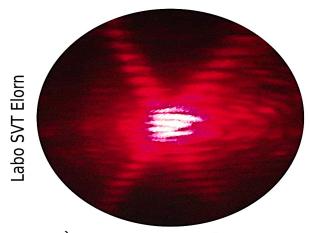
DIFFRACTION D'UNE STRUCTURE HELICOIDALE

Diffraction ADN aux RX Diffraction ressort "Cliché 51" - Rosalind Franklin

au laser

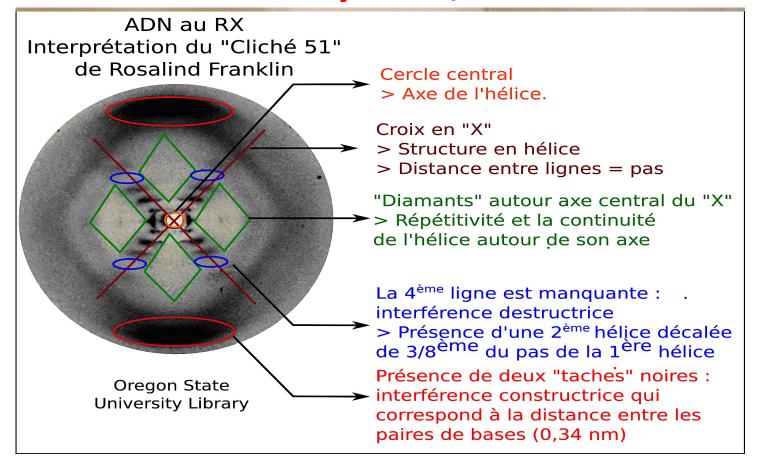


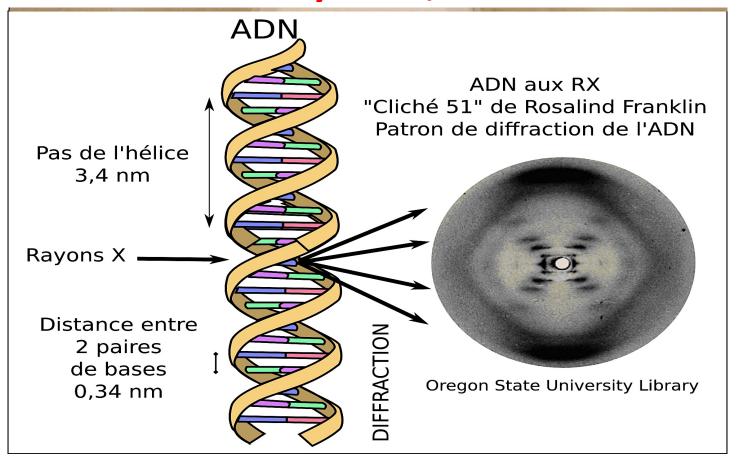
4^{ème} ligne absente > 2 brins à l'ADN



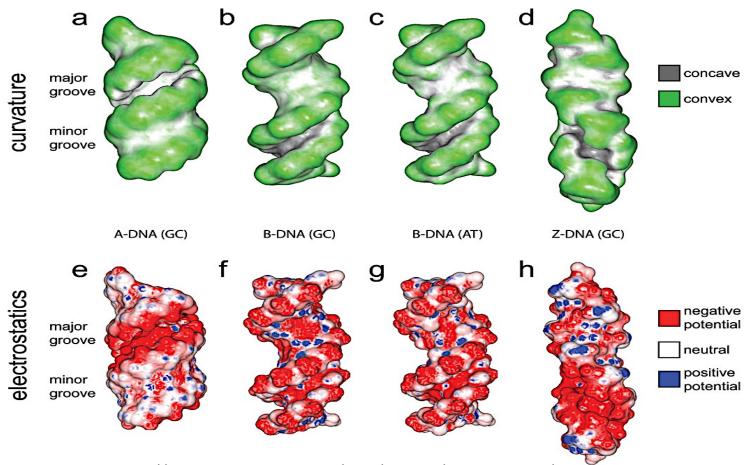
4^{ème} ligne présente > 1 seul brin au ressort

Croix zébrées > Structure en hélice et pas

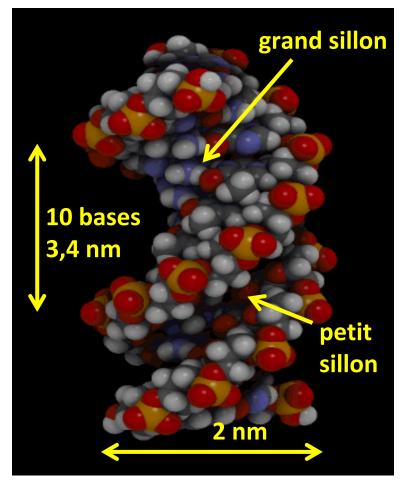




Il existe différentes hélices d'ADN



L'hélice B d'ADN



Structure condensée : grande capacité de stockage dans un faible volume

Bases protégées entre les 2 brins

Bases stabilisées par des liaisons H qui évitent la tautomérie

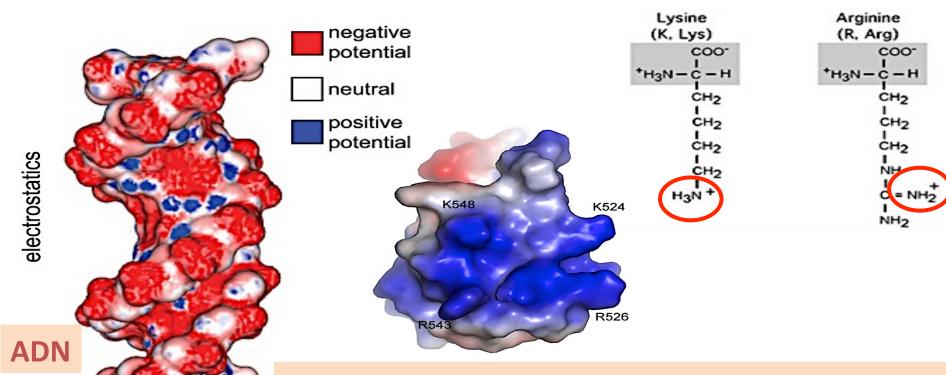
Structure stable grâce aux interactions (stacking, liaisons H, ioniques)

Accessibilité possible grâce aux sillons

Brins antiparallèles

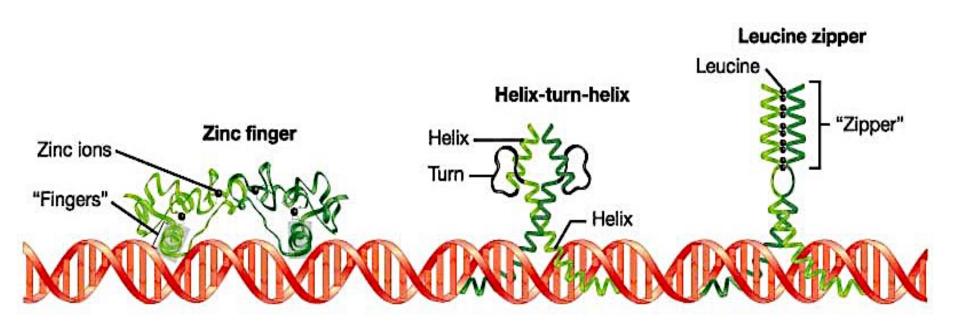
Source : Spiffistan

Les protéines basiques s'associent à l'ADN



Protéine MSL2, se liant à l'ADN. Les lettres K désignent des acides aminés lysines et R des arginines.

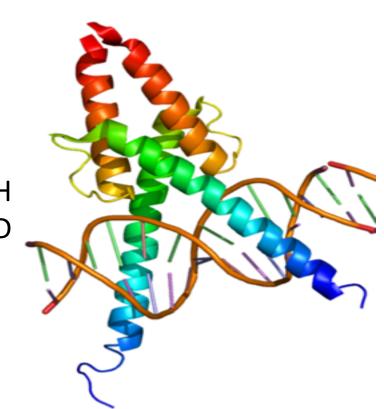
Interactions ADN-protéines



37

MyoD dans le grand sillon d'ADN

Motif HLH de l'homéoprotéine MyoD



2. Les acides nucléiques, des polymères ordonnés de nucléotides

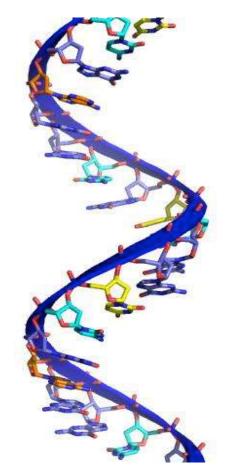
2.3. Les ARN, molécules de l'expression de l'information génétique

Les ARN, molécules à durée de vie +/- courte

	ARNt	ARNm	ARNr
proportion (%)	15	5	80
taux de synthèse (%)	3	58	39

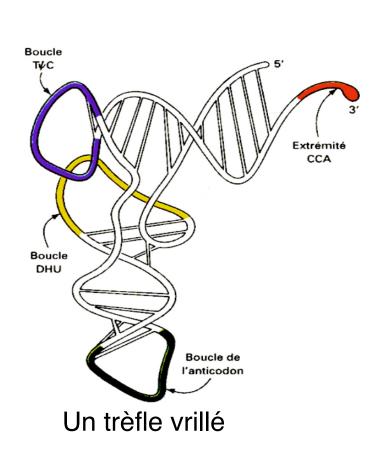
40

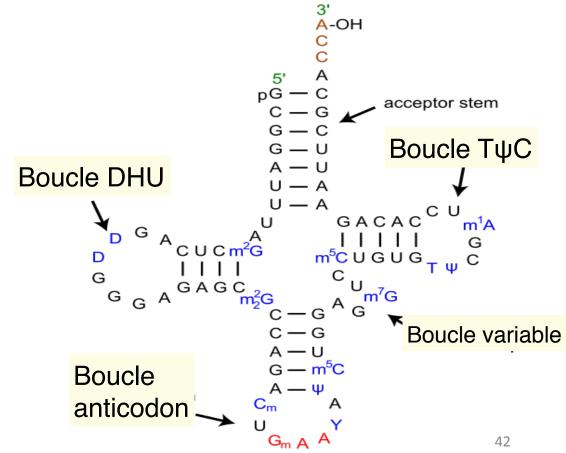
L'ARNm, une simple hélice



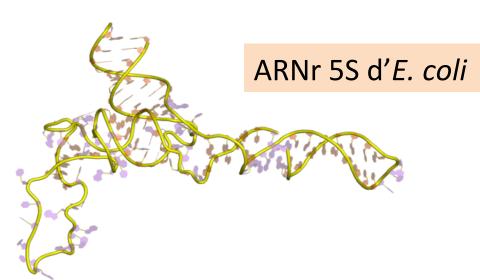
41

L'ARNt, un trèfle vrillé



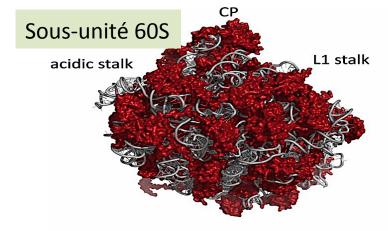


L'ARNr, une forme complexe dans un ribosome



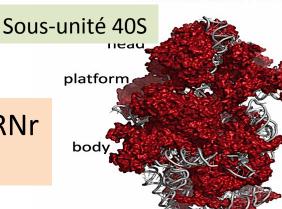
Source : Swaminathan tiré de Mueller, Journal of Molécular Biology, 2000

> Ribosome de Levure montrant l'ARNr en gris et les protéines en rouge



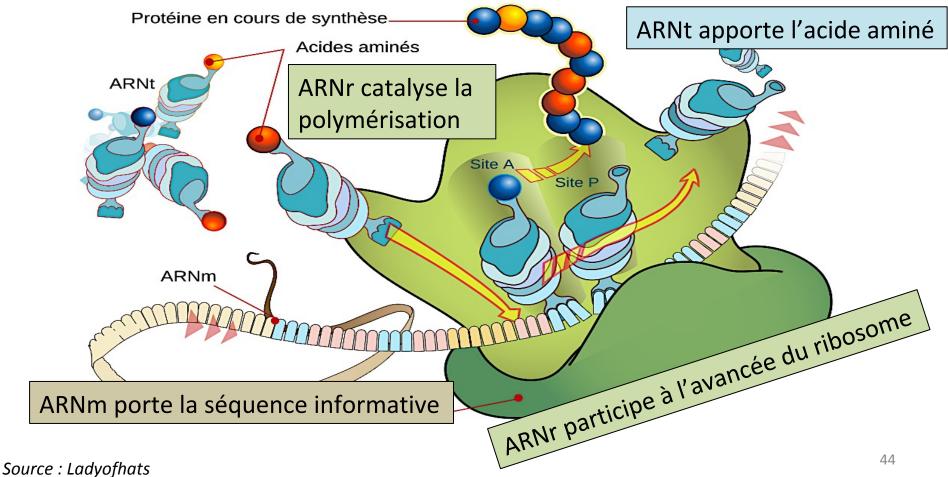
solvent interface

beak



John L. Woolford and Susan J. Baserga GENETICS November 1, 2013 vol. 195 no. 3 643-681

La coopération des ARN



CONCLUSION

Acides nucléiques : molécules essentielles à la vie en tant que porteur de l'information génétique

Origine de la vie et ARN, à la fois informationnel et ribozyme

Relation structure-fonction...