

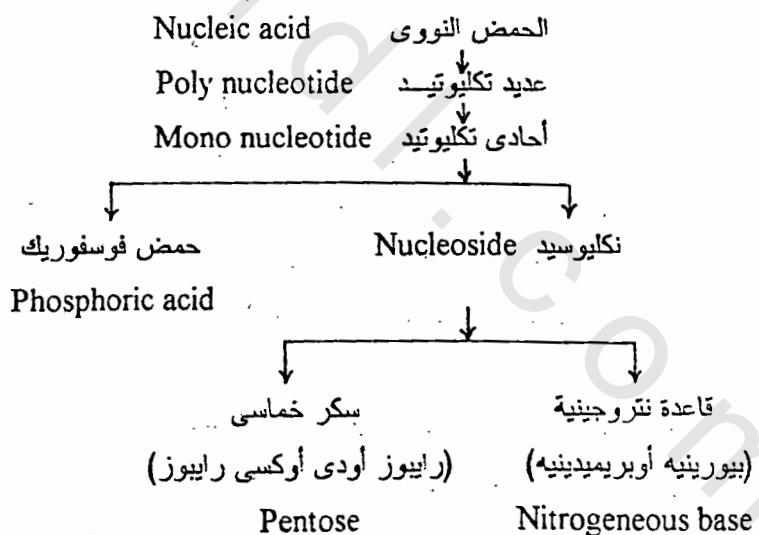
## ٥ - كيمياء الأحماض النوويية

### Chemistry of Nucleic Acids

الاستاذ الدكتور / محمد محمود يوسف

#### مقدمة :

الاحماض النوويية عبارة عن مركبات عالية الوزن الجزيئي توجد في جميع الخلايا الحية أما في صورة حرة أو مرتبطة على شكل بروتين نووي Nucleo protein. وتكون الأحماض النوويية من وحدات subunits أصغر يطلق عليها نوكليوتيدات nucleotides بمعنى أن الأحماض النوويية ماهي الا بوليمرات لعديدات النوكليوتيد poly nucleotides والنوكليوتيد عبارة عن أستر الفوسفات للنوكليوسيد nucleoside. ويكون النوكليوسيد من ارتباط قاعدة نتروجينية (بيورينية أو بريميدينية) مع سكر خماسي (رايبوز أودى اوكتسي رايبوز)، بمعنى أن التحلل المائي المتدرج للأحماض النوويية يعطى المركبات الموضحة بالشكل رقم ١-٥.



شكل ١-٥: نواتج التحلل المائي المتدرج للأحماض النووية.

وندرج تحت الأحماض النووية نوعان رئيسيان هما:

- حامض دى أوكتسي ريبونوكليك (DNA) و يوجد أساساً في كروموسومات أنوية الخلايا النباتية والحيوانية والـ DNA عبارة عن عديد deoxyribotide وذلك لاحتواه على السكر الخماسي دى أوكتسي رايبوز.

## ٤- حامض ريبونوكليك (RNA)

ويوجد بصفة أساسية في سيتوبلازم الخلايا النباتية والحيوانية (نحو ٩٠٪ منه) وكذلك في أنوية الخلايا (نحو ١٠٪ منه) ولا RNA عبارة عن عديد ribotide وذلك لاحتوائه على السكر الخماسي رابيوز. وإذا ما أجري التحليل المائي الكامل لكل من هذين الحامضين تتبع المركبات المبينة في جدول رقم (١-٥).

جدول ١-٥ نواتج تحليل كل من الـ RNA والـ DNA تحليلاً مائياً.

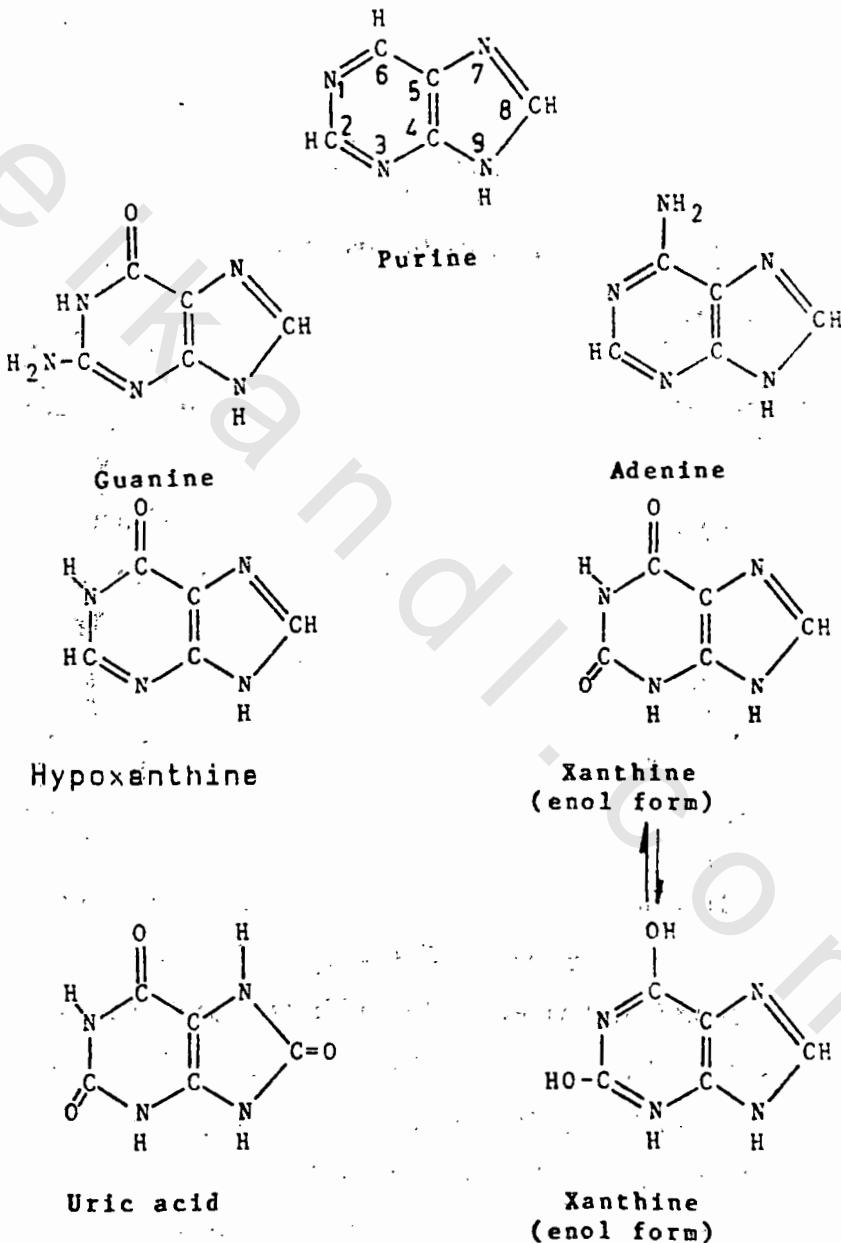
الكون	DNA	RNA
حامض	الفوسفوريك	الفوسفوريك
سكر خماسي	دي أوكسي رابيوز	رابيوز
<u>قواعد نتروجينية:</u>		
بيورينيه	أدنين	أدنين
بيريميدينيه	جوانيز	جوانيز
	سايتوسين	سايتوسين
	ثيمين	بوراسييل

وكمما يتضح من الجدول فإن كلا من الـ RNA، RNA يتميزان باحتوائهما على سكر خماسي ، إذ يحتوى الـ DNA على سكر DNA B-anomer D-2-deoxyribose فى حين يحتوى الـ RNA على  $\beta$ -anomer D-ribose وكذلك فهناك نوعان من القواعد يشتراكان في تركيب الأحماض النوويـ هما القواعد البيورينية purine bases والقواعد البريميدينية pyrimidine bases ويوجد من الأولى قاعدتا - الأدنين adenine والجوانيز guanine في كل من الـ DNA والـ RNA ، في حين يتميز الـ RNA بوجود القاعدة البريميدينية بوراسييل uracil بدلا من نظيرتها الموجودة في الـ DNA وهي الثيمين thymine أما القاعدة البريميدينية سايتوسين cytosine فتوجد في كل من الـ RNA والـ DNA.

### Purine bases

القواعد البيورينية التي تدخل في تركيب الأحماض النوويـ لا توجد على صورة القاعدة الأم بل توجد على صورة مشتقـات لهـذه القاعدة تعرف باسم القواعد البيورينية أو mother base

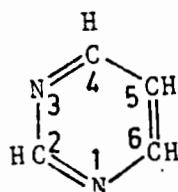
البيورينات purines والتى أهمها: الجوانين - الأدينين - حمض البيريوكسازانثين - هيبوزانتين ، والى جانب ذلك توجد قواعد بيورينية أخرى تعرف بالبيورينات المحورة modified purines وتتوارد القواعد البيورينية الأكسجينية oxy purines على حالة توازن بين صورتي الكيتون والإنول كما هو الحال بالنسبة للزانثين ويوضح ذلك فى الشكل رقم ٢-٥.



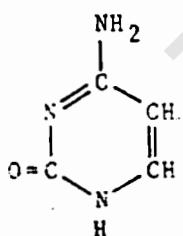
شكل ٢-٥: الصيغة البنائية للقواعد البيورينية

### القواعد البريميدينية Pyrimidine bases

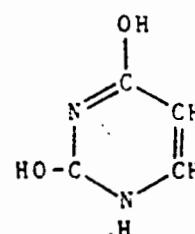
وهي تتوارد أيضاً بالاحماس النوية في صورة القاعدة الأم mother base وإنما مشتقات لهذه القاعدة وأهمها سيتوسين cytosine - يوراسييل uracil - ثيمين thymine (شكل ٣-٥) كذلك هناك قواعد بيريميدينية أخرى تعرف باسم البريميدينات المحورة modified pyrimidines



Pyrimidine (Mother base)

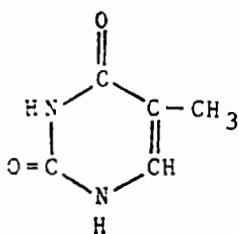


Cytosine

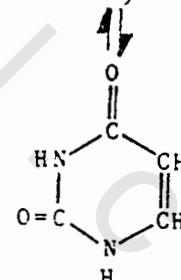


Uracil

(Enol form)



Thymine



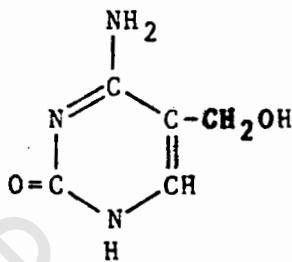
Uracil (Keto form)

شكل ٣-٥: الصيغ البنائية لقواعد البريميدينية

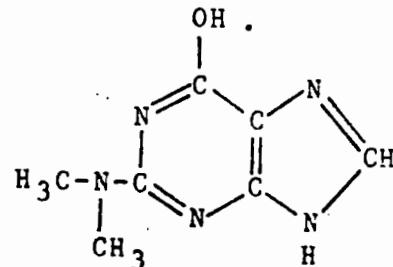
### البيورينات والبريميدات المحورة Modified Purines and Pyrimidines

على الرغم من أن الأدينين والجوانين والسيتوسين والثيمين واليوراسييل هي القواعد البيورينية والبريميدينية السائدة في تركيب كل من الـ DNA, RNA فان هناك عدداً من القواعد البيورينية والبريميدية الأخرى فقد تبين أن الـ DNA الخاص بالفيروسات البكتيرية (لأقمات البكتيريا) bacteriophage يحتوى على هيدروكسى ميثايل سايتوسين بدلاً من

السايتوسين ، كذلك فان RNA الناقل (t-RNA) يتميز باحتوائه على ببورينات وبريميدينات ميثيلية methylated purines and pyrimidines وكذا مشتقات أخرى.



5- Hydroxy methyl cytosine



2- N-Dimethyl guanine

شكل ٤-٥: الصبغ البنائية لببورين وبريميدين ميثيلي

### النوكليوسيدات Nucleosides

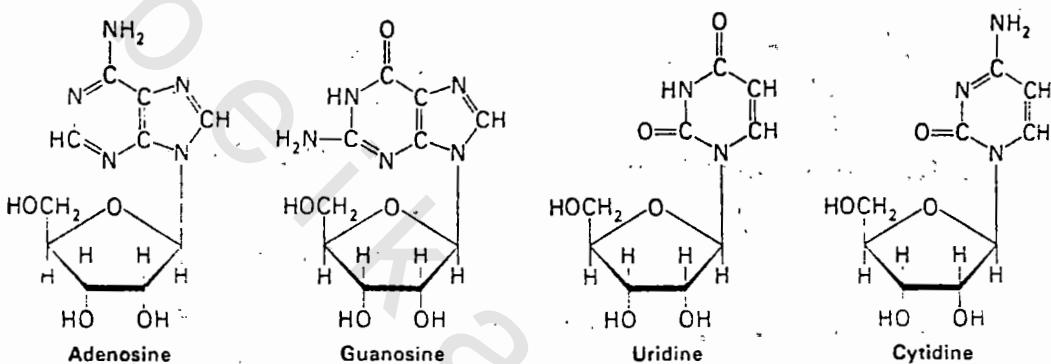
ترتب القواعد الببورينية أو البريميدينية بالسكر الخامسي المناسب (رايبوز في حالة الـ RNA ، دى أوكسى رايبوز في حالة الـ DNA) عن طريق رابطة جلوكوسيدية N-glycosidic bond حيث يتم الارتباط بين ذرة كربون رقم ١ في السكر وذرة نتروجين رقم ١ (فى حالة القواعد البريميدينية) أو رقم ٩ (فى حالة القواعد الببورينية) ويخرج جزء ماء. والمركب الناتج من هذا الارتباط (وهو جلوكوسيد) يسمى نوكليوسيد nucleoside. وقد اتضح أن السكر الخامسي المكون لجميع النوكليوسيدات يكون على الصورة  $\beta$  ولذا فإن الرابطة الجلوكوسيدية فى هذه الحالة تعتبر رابطة مميزة اذ أنها  $\beta$ -N-glycosidic bond

ولمفع ازدواج ترقيم ذرات كل من السكر والقاعدة النتروجينية المكونين للنوكليوسيد فإنه يتم ترقيم ذرات القاعدة بأرقام عادية cardinal numbers في حين ترقيم ذرات السكر بأرقام تعلوها شرط numbers وعادة تتم تسمية النوكليوسيدات على أساس القاعدة النتروجينية الموجودة كما يلى:

اسم النوكليوسيد	القاعدة الداخلة في تركيب النوكليوسيد
Adenosine	أدينوزين
Guanosine	جوانتوزين
Inosine	إينوزين
Uridine	بوراسييل
Thymidine	ثيميدين
Cytidine	سايتودين

ويصاحب كل من هذه الأسماء مقطع - ribo في حالة وجود سكر الرايبوز ومقطع deoxyribo في حالة وجود سكر دى أوكسي رايبوز فيقال مثلاً:

Deoxyribo adenosine, ribo adenose, deoxyribocytidine.etc



شكل ٥-٥: الصيغ البنائية لبعض النكليو سيدات

## النوكليوتيدات Nucleotides

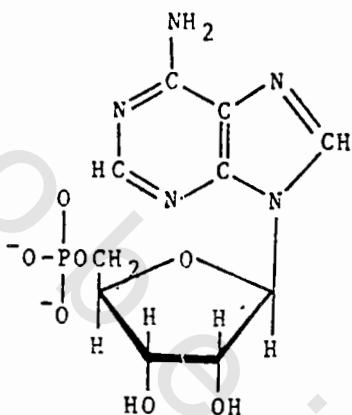
توجد النكليوسيدات في الطبيعة كاسترات فوسفات تسمى النكليوتيدات وهذه توجد أما في صورة حرة أو كوحدات مكونة للأحماض النوويية ، وعادة ما تتم الاسترسة عند موضع رقم 5 في السكر كذلك فمن الممكن حدوث الأسترة عند ذرة كربون رقم 3 في السكر الخماسي.

وجميع الأمثلة التالية تمثل ribotides أي نوكليوتيدات تحتوى على سكر الرايبوز ، أما اذا كان السكر الخامس هو دى او كسى رايبوز (deoxyribotides) فانه يجب اضافة مقطع deoxy الى الأسماء السابقة كأن يقال مثلا:

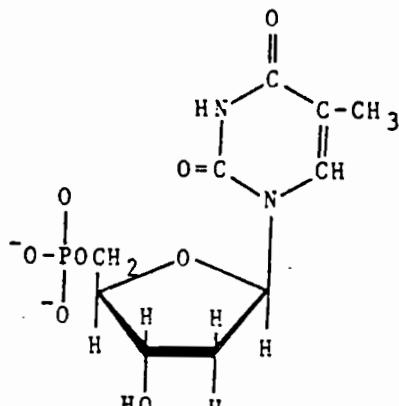
Deoxy Adenosine Mono Phosphate (d AMP), Deoxy Guanosine Mono-  
Phosphate (d GMP) وهكذا. وعادة ماتسمى النكليوتيدات على النحو التالي:

النوكليوتيد	الاسم	
١- نوكليوتيد أدينين	حمض أدينيليك	Adenylic acid
	أو أدينوزين أحادى الفوسفات	
٢- نوكليوتيد جوانين	حمض جوانيليك	Adenosine Mono Phosphate (AMP)
	أو جوانوزين أحادى الفوسفات	
٣- توكليوتيد هيبورانثين	حمض اينوزينيك	Guanosine Mono Phosphate (GMP)
	أو اينوزين أحادى الفوسفات	
٤- نوكليوتيد يوراسيل	حمض يوريديليك	Inosine Mono Phosphate (IMP)
	أو يوريدين أحادى الفوسفات	
٥- نوكليوتيد سايتوكسين حمض سيتيديليك	سيتيديليك acid	Uridine Mono Phosphate (UMP)
	أو سايتدين أحادى الفوسفات	
٦- نوكليوتيد ثيمين	حمض ثيميديليك	Cytidine Mono Phosphate (CMP)
	أو ثيميدين أحادى الفوسفات	
	Thymidine Mono Phosphate (TMP)	

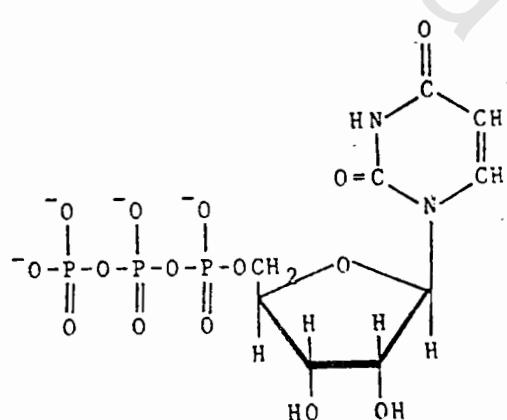
وتوجد نوكليوتيدات ثنائية الفوسفات وكذا ثلاثة الفوسفات حيث يتم ارتباط مجموعة أو مجموعتين فوسفات بالنوكليوتيد أحادى الفوسفات.



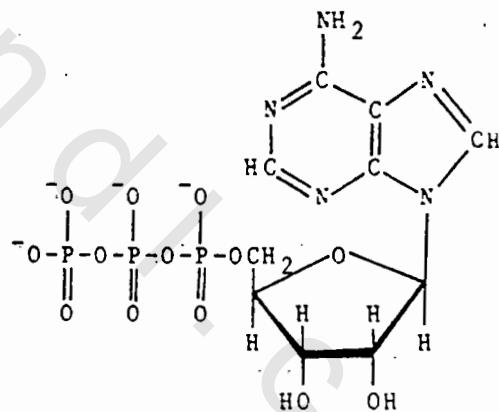
Adenosine 5'-phosphate (AMP)



Thymidine 5'-phosphate (TMP)



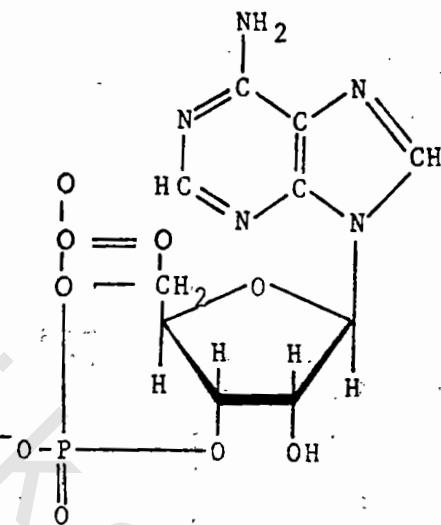
Uridine tri phosphate (UTP)



Adenosine tri phosphate (ATP)

### شكل ٦-٥ الصيغ البنائية لبعض النكليوتيدات

وكلما سبق القول فإنه يمكن تكون رابطة أستر فوسفات على الموضع ٣ في السكر بالإضافة إلى الموضع ٥ (كما هو مبين في الامثلة الثلاثة السابقة) إذ أنه من المعروف وجود نكليوتيدات حلقية بالخلية الحية ، وهذه النكليوتيدات عبارة عن تكليوتيدات ثنائية الفوسفات حيث تكون رابطتا الأستر عند الموضعين ٣، ٥ كما هو الحال في الـ AMP الحلقي (شكل ٦-٥).



شكل ٧-٥: الصيغة البنائية لمركب ٣،٥ حمض الأدينيليك الحلقى (AMP الحلقى)  
ويلاحظ أن جميع الأمثلة السالفة ذكرها بالنسبة للنوكليوتيدات هي لـ ribotides أى أن  
النوكليوتيدات تحتوى على سكر الرايبوز، ومن ثم فانه بالنسبة للنوكليوتيدات المكونة للـ  
DNA والتى تحتوى على سكر دى أوكسى رايبوز فينبغى أن يصبح الاسم مقطع  
فيقال مثلًا d ATP أو d CTP أو d GTP.  
ومن البديهى أنه ليس ضروريًا استخدام هذا المختصر بالنسبة للنوكليوتيد المحتوى على  
الثيمين إذ أنه معروف أن هذا النوكليوتيد يدخل في تركيب الـ DNA فقط، بيد أنه يجب الا  
يغيب عن الذهن وجود الثيمين (ribotides) في بعض أنواع الـ RNA.

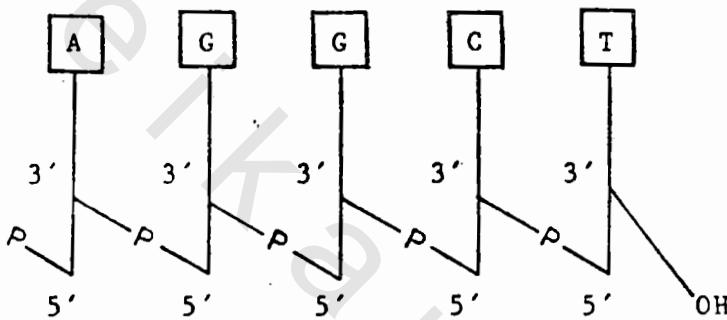
#### عديدات النوكليوتيدات أو الأحماض النوويه:

##### Poly nucleotides or nucleic acids:

كما أسلفنا فان الأحماض النوويه عبارة عن عديد نوكليوتيدات أى بولимерات لاحادي  
النوكليوتيد والأحماض النوويه يندرج تحتها توغان أساسيان هما الـ DNA أو RNA.  
RNA (Ribo Nucleic Acid)= (Base-Ribose-Phosphate)<sub>n</sub>  
DNA (Deoxyribo Nucleic Acid)= (Base - Deoxyribose-Phosphate)<sub>n</sub>

### البناء الأولي للأحماض النووية :Primary structure of nucleic acids

مما هو جدير بالذكر أن صفات ووظائف الأحماض النووية عامة تعتمد على ترتيب القواعد التنروجينية (بيورينيه أو بريفيدينية) في الجزيء ويعرف هذا الترتيب بالبناء الأولي Primary structure للأحماض النووية، وفي هذا البناء يتم ارتباط نوكليوتيد على النحو التالي (شكل ٨-٥).



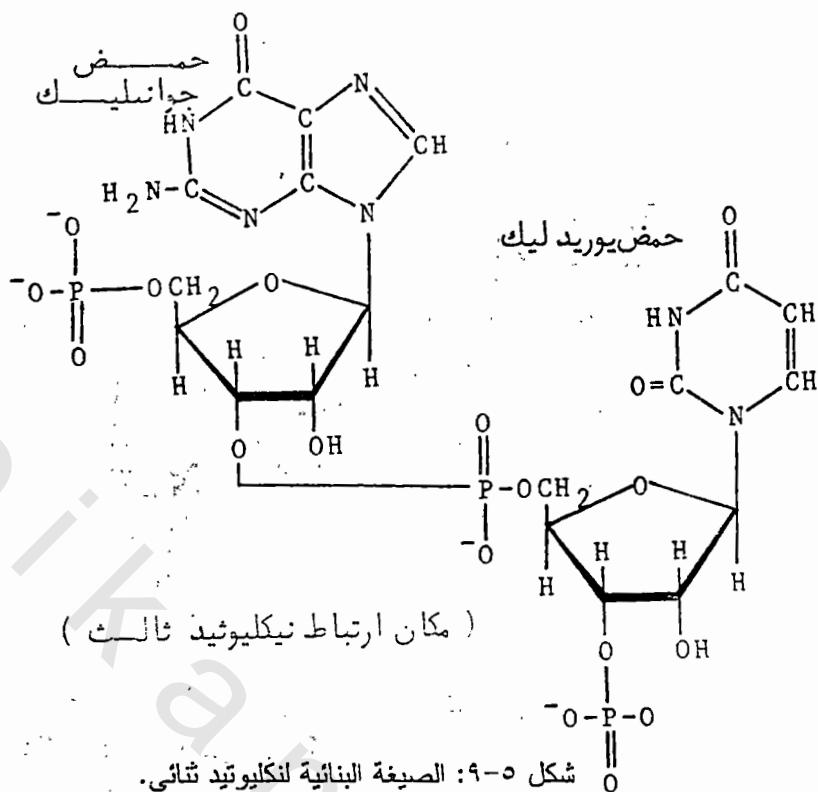
A: Adenine    G: Guanine    C: Cytosine    T: Thymine

شكل ٨-٥: شكل تخطيطي يوضح البناء الأولي للأحماض النووية.

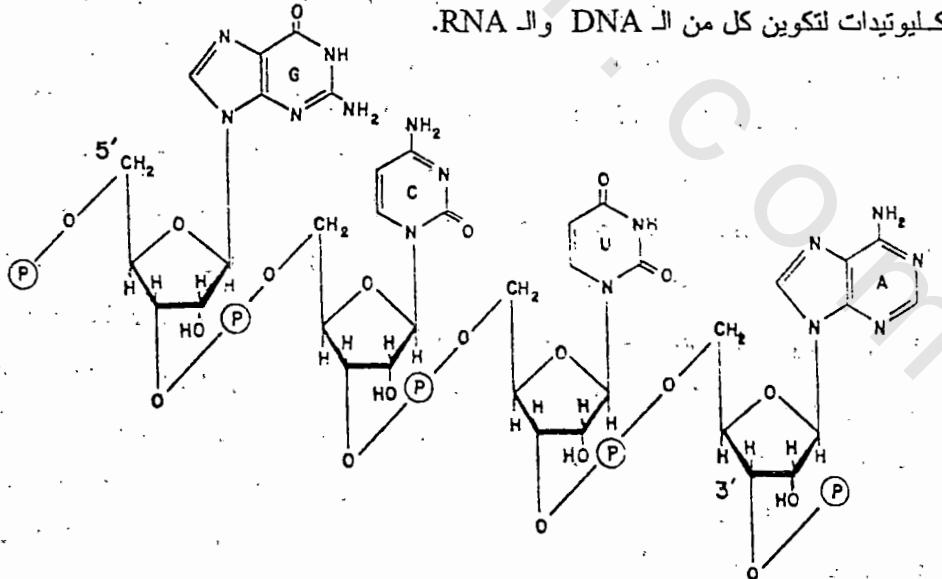
يعنى أن الارتباط يتم بحيث يكون أحد الطرفين (ذرة رقم ٥ في السكر) مرتبطا بمجموعة فوسفات بينما يكون الطرف الثاني (الموضع ٣ في السكر) مرتبطا بمجموعة هيدروكسيل. وعادة فإن مثل هذا البناء الموضح بالشكل يمكن بطريقة من ثلاثة طرق هي:

- 1- pA    pG    pG    pC    pT
- 2- A → G → G → C → T.
- 3- A — G — G — C — T.

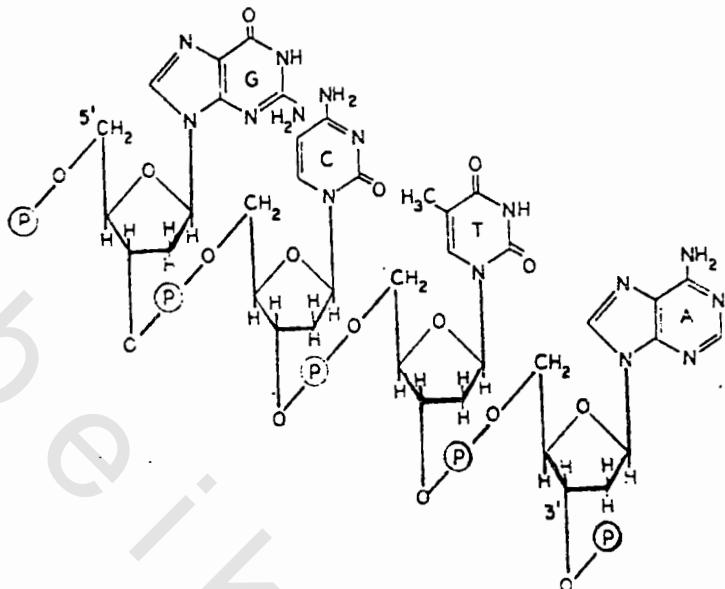
ويوضح الشكل التالي كيفية ارتباط نوكليوتيدين لتكوين ثالث نوكليوتيد dinucleotide وعلى ذات المنوال السابق شرحه يمكن ربط نوكليوتيد ثالث لتكوين ثالث نوكليوتيد ورابع لتكوين رباعي نوكليوتيد ... حتى يتكون عديد النوكليوتيد.



شكل ٩-٥: الصيغة البنائية لـ **نوكليوتيد ثالث**.  
ويولى كثير من الباحثين اهتماما ملحوظا لمعرفة تتابع sequence النوكليوتيدات في الأحماض النوويية لما لذلك من أهمية كبيرة في فهم الكثير من العمليات الحيوية وما يستتبع ذلك من محاولة التحكم فيها أو تطوريها . ويوضح الشكلان ١٠-٥، ١١-٥ طريقة تتابع النوكليوتيدات لتكوين كل من الـ **DNA** و **RNA**.



شكل ١٠-٥: طريقة تتابع النوكليوتيدات لتكوين RNA

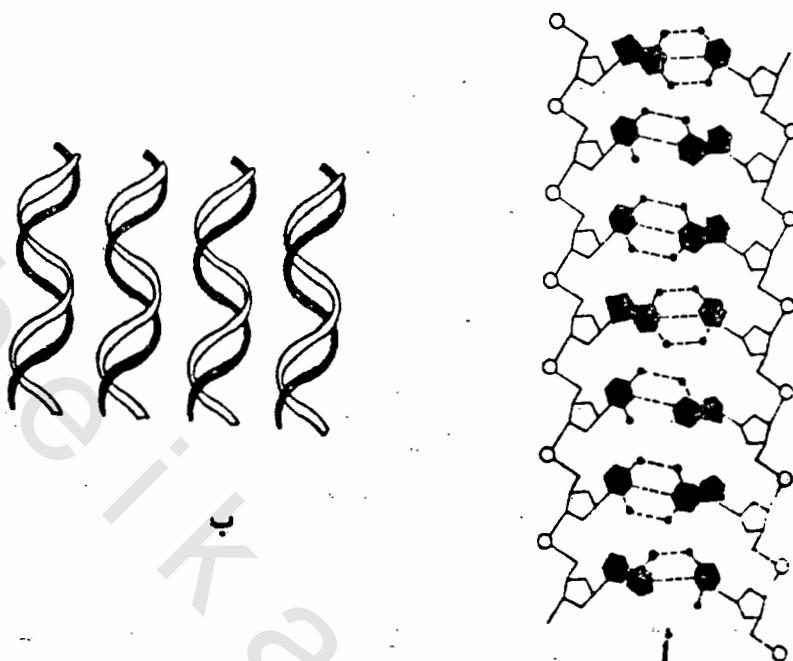


شكل ١١-٥: طريقة تتبع النكليوتيديات لتكوين جزء الـ DNA  
البناء الثانوى والثانى للاحماض النووي:

### Secondary and tertiary structure of nucleic acids

أكدت دراسات Wilkins وزملائه على جزء الـ DNA باستخدام تكتيك X-ray crystallography وجود سلسل طويله جدا من من عديدات النكليوتيد تلتـف حول بعضها لتكون حلزونا مزدوجا double helix وقد قام Watson and Crick عام ١٩٥٣ بوضع نموذج سمي باسميهما يحقق المعلومات التي توصل اليها Wilkins . وطبقا للنموذج المذكور فان تكوين الحلزون المزدوج يمكن أن يتحقق اذا ما لتف خيطان لعديدي نكليوتيد حول بعضهما في اتجاهات عكسية حيث يلتـف الخيط الأول في الاتجاه من ٥ الى ٣ في حين يلتـف الخيط الثانى في الاتجاه من ٣ الى ٥ ويرتبطان ببعضهما بواسطة الروابط الهيدروجينية فقط عن طريق تكامل آزواج من القواعد البريميدية والبيورينية كما هو مبين بالشكل رقم (١٢-٥).

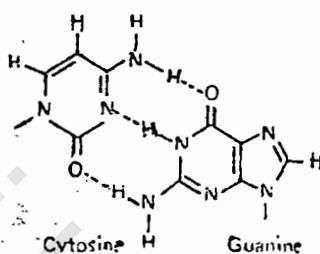
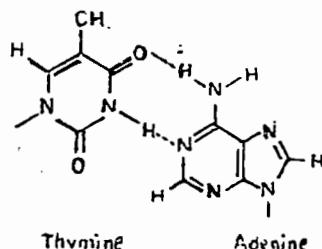
وتعتبر سلسلة الـ deoxyribose - phosphate بمثابة العامود الفقري لجزء الـ DNA أما قواعد النكليوتيد فتوجد بالداخل . وكما سبق القول فان الـ DNA يحتوى على أربع قواعد منها قاعدتا بيورين (أدينين وجوانين) وقاعدتا بريميدين (ثيمين وسايتوكسین) وقد أوضح Watson and Crick أنه لكي تتحقق القياسات المتحصل عليها بواسطة قياسات شنت أشعة X فإنه لامناس من اشتراك أحد الخيطين بقاعدة بيورين في حين يشتراك الخيط الآخر بقاعدة بريميدين (شكل ١٢-٥).



شكل ١٢-٥ أ: تكامل أزواج القواعد الببورينية والبريميدينية

ب: التفاف خيطي الـ DNA لتكوين الحزون المزدوج.

اذ لا يمكن قط ارتباط الخيطين عن طريق قاعدي ببورين ولا عن طريق قاعدي بريميدين وذلك لأن المسافة او الفراغ بين الخيطين الملتفين لتكوين الحزوني تكون اصغر من ارتباط قاعدي ببورين في حين تكون هذه المسافة اكبر من أن تشغل عن طريق ارتباط قاعدي بريميدين وقد ثبت أن هذا الارتباط يكون ارتباطا متخصصاً اذ يتم بين الجوانين والسايتوسين عن طريق ثلاث روابط هيدروجينية وكذا يتم الارتباط بين الأدينين والثيمين بواسطة رابطين هيدروجينيين وهذا الارتباط المتخصص يعرف باسم تكامل أزواج القواعد complementary base pairs ، وما يؤكد وجود مثل هذا التكامل هو مالوحظ من احتواء الـ DNA على عدد متساو من كل من الأدينين والثيمين وكذلك فان عدد قواعد الجوانين يكون دائماً مساوياً لعدد قواعد السايتوسين . وقد وجد أن المسافة التي تفصل الخيطين الملتفين لتكوين حزون الـ DNA هي ٤٣ انجستروم وعلى ذلك فان اللغة الكاملة من الحزون والتي طولها ٣٤ انجستروم تتكون من عشرة أزواج من القواعد . ويوضح الشكل رقم ١٢-٥ طريقة تزاج القواعد النيتروجينية بواسطة الروابط الهيدروجينية في جزء الـ DNA .



شكل ١٣-٥: طريقة تزوج القواعد النيتروجينية في الـ DNA

وعلى الرغم من أن الروابط الهيدروجينية تعتبر بمثابة القوى الأساسية المؤدية لارتباط خيطي الـ DNA لتكوين الحلزون المزدوج لأن هناك قوى أخرى - تمثل في الروابط الكارهة للماء hydrophobic والتي تنتج من تجاوز القواعد لها تأثيرها على ثبات الحلزون المزدوج ونتيجة لوجود مجموعات الفوسفات فإن الحلزون يتحمل بشحنة سالبة عالية (شحنة/مجموعة فوسفات)، وتحت الظروف الفسيولوجية فإن الحلزون يتتحمل بشحنة سالبة عالية (شحنة/مجموع المحملة بالشحنة الموجبة) وعادة فإن مصدر هذه المجاميع الموجبة يكون الكاتيونات في حالة الـ يكتيريا أما في حالة كروموسومات الكائنات الحية الراقية فإن مصدر الشحنة الموجبة يتمثل في البروتينات القاعدية المرتبطة بالـ DNA والتي تعرف باسم الـ هستونات وهي تتكون من أحماض أمينية قاعدية محملة بالشحنة الموجبة، وهذه تتدخل الكتروستاكاتيكيا مع مجاميع الفوسفات السالبة والموجودة بالحلزون المزدوج. وبالنسبة للـ RNA فعلى الرغم من كونه شريطاً مفرداً مسلسلة عديد نوكليوتيد فإن للقواعد المكونة للـ RNA نفس خاصية الارتباط بواسطة الروابط الهيدروجينية المميزة للـ DNA حيث توجد مناطق بسلسلة الـ RNA يحدث بها ازدواج أما بين الـ RNA والـ DNA أو داخل جزء الـ RNA نفسه، وبعد هذا الازدواج (أو تكامل ازواج القواعد) ذات أهمية كبيرة بالنسبة لبناء الـ RNA الفيروسي وكذلك أنواع الـ RNA مثل t-RNA، r-RNA، والـ m-RNA وسيتبين أهمية هذه العملية عند الحديث عن التخليق الجنوي للبروتين.

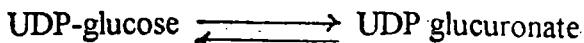
## الأهمية الحيوية والوراثية للأحماض النووية:

### Biological and genetic importance of nucleic acids

للأحماض النووية والنوكليوتيدات أهمية حيوية قصوى إذ أن الـ DNA يعد بمثابة الجزء master molecule الذي يهيمن على كثير من الوظائف الحيوية للخلية علاوة على الدور المباشر والهام للأحماض النووية في تخليل مركب ذي قيمة حيوية قصوى وهو البروتين ، فلكلى يتم تخليل بروتين الخلية ما ، فإن هذا التخليل يبدأ بالـ DNA الذي يتحول إلى RNA معين يحمل الشفرة الوراثية للأحماض الأمينية من خلال عملية يطلق عليها عملية الطباعة transcription يتبع ذلك حدوث عملية ترجمة لـ RNA يتكون بمقتضاهما جزء البروتين بمتتابعة المميز من الأحماض الأمينية ، وسيأتي شرح هاتين العمليتين تفصيلا عند الحديث عن التخليل الحيوي للبروتين أما بالنسبة للنوكليوتيدات فلها هي الأخرى دورها الحيوي في التفاعلات الأنزيمية التي تحدث داخل الخلية ، وسنوضح هذا عند تناولنا للتفاعلات الأيضية (الميتabolizm) للمكونات المختلفة من بروتين وكربوهيدرات وليبيدات . والنوكليوتيدات أيضاً أهمية حيوية بالغة إذ أنها تعد بمثابة المخازن الحيوية الرئيسية للطاقة في الكائن الحي.

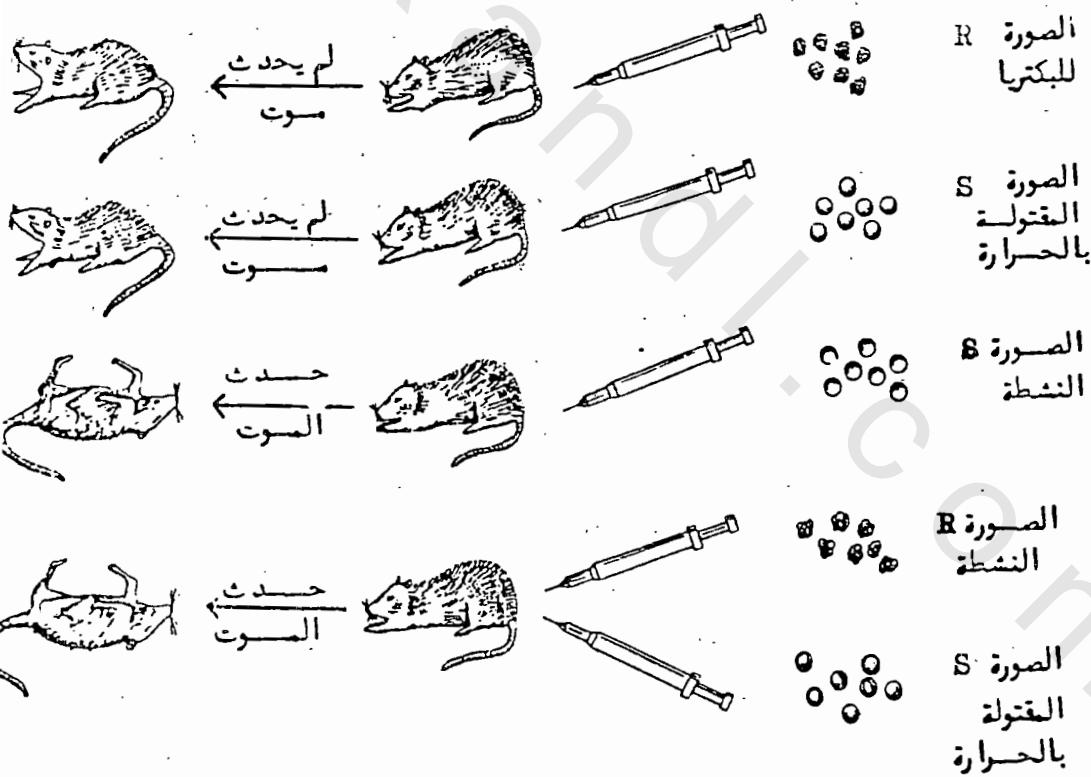
#### أولاً: حمض دى أوكسى ريبونوكليك DNA:

تبين أن القواعد الببورينية والبريميدينية الموجودة بجزء الـ DNA تحمل المعلومات الوراثية genetic informations في حين أن السكر ومجاميع الفوسفات يكون لها دور بنائي . ولقد لعبت بكتيريا *Pneumococcus bacterium* دورا هاما في اكتشاف دور الوراثة DNA فقد وجد أن هذه البكتيريا تختلف بكبسولة خارجية لزجة، ووجد أن هذه الكبسولة هي المسئولة عن الصفة المرضية pathogenicity لهذه البكتيريا بالنسبة للإنسان وبعض الثدييات الأخرى (تسبب مرض الالتهاب الرئوي pneumonia) فقد لوحظ أن الطفرات mutants الخالية من هذه الكبسولة تكون غير مرضية non-pathogenic وقد وجد أن البكتيريا المرضية والمحتوية على كبسولات تكون مستعمرات ناعمة soft وقد أطلق عليها S-form في حين أن الطفرات التي لا تحتوى على كبسولات تكون مستعمرات خشنة rough ولذا أطلق عليها R-form وقد وجد أن طفرة R-form لا تحتوى على أنزيم UDP-glucose dehydrogenase والذي يقوم بتحفيز التفاعل التالي:



ولقد وجد أن هذا الأنزيم يلزم لتخليق وحدات جلوكويورونات glucuronate والتي تتحد مع وحدات من الجلوكوز لتكون السكر العديد الذي تتركب منه الكبسولة.

وفي عام ١٩٢٨ أكتشف Griffith طفرة من الـ R-form (وهي غير معرضة) تتحول الى S-form معرضة ، وذلك بعد أن قام بحقن فئران تجاري بمخلوط من R-form النشطة مع مستخلص من الـ S-form المقتول بالحرارة ، ولقد فوجيء بأن هذا الخليط قد أدى الى موت الفئران في حين لم يؤد أي من الـ S-form أو R-form المقتول بالحرارة كل على انفراد الى مثل هذا التأثير ، وعند تحليل دم الفئران التي ماتت بتأثير المخلوط تبين احتواوه على حية ، بمعنى أن الصورة S المقتولة قد حولت بطريقة ما الصورة R الحية الى صورة S حية ، ولقد أمكن تحويل R الى S معمليا *in vitro* وكانت هذه بداية اكتشافات كيديناء وأسس التحول الوراثي genetic transformation (شكل ١٤-٥ ، ١٥-٥).



شكل ١٤-٥: تجربة توضح مدلول عملية الانتقال الوراثي Genetic transformation

وفي عام ١٩٤٤ قام Avery وزملاؤه بنشر اكتشافهم ومؤداته أن المسئول عن عملية التحول سائفة الذكر بالنسبة للـ Pneumococci هو الـ DNA وقد دللوا على نظريتهم بعدة أدلة قاطعة أهمها أن معاملة الـ DNA بواسطة إنزيم دى أوكسى ريبونيكلياز (يحفز عملية تحلل جزء الـ DNA) قد أوقفت عملية التحول الوراثي في التجربة الموضحة بشكل رقم (٤-٥)، كذلك فقد تأكّد أم كمية وتتابع القواعد في الـ DNA تتماثل لأفراد النوع الواحد. وعلى الرغم من ذلك فإن جزء الـ DNA يكرر موسومته يعتبر بمثابة بصمة وراثية لكل إنسان حتى وأنه في الحقبة الأخيرة بدأ البونيس لإنجليزى (اسكتلنديارد) في استحداث أول قاعدة بيانات من نوعها للحامض النووي DNA تُعرف على المجرمين خاصة في الحالات التي لا يترك فيها المتهم بصمات الأصابع ولكنه يترك خصلة من شعره أو قطرة من نعابه على سبيل المثال.

وبعد أن تبيّن بجلاء الدور الوراثي للـ DNA فقد تزايد اهتمام العلماء بما يحدث عند تكوين الطفرات mutants والتي يواكبها تغيرات في الـ DNA نفسه على أمل أن معرفة ميكانزم التغيير قد يؤدي إلى امكانية التحكم فيه إن لم يكن محاكاته من خلال علم الهندسة الوراثية genetic engineering ولذى يعتقد على امكانية التحكم في الصفات الوراثية من خلال التحكم في الـ DNA نفسه.

### تهجين الـ DNA على المستوى الجزيئي :Recombinant DNA

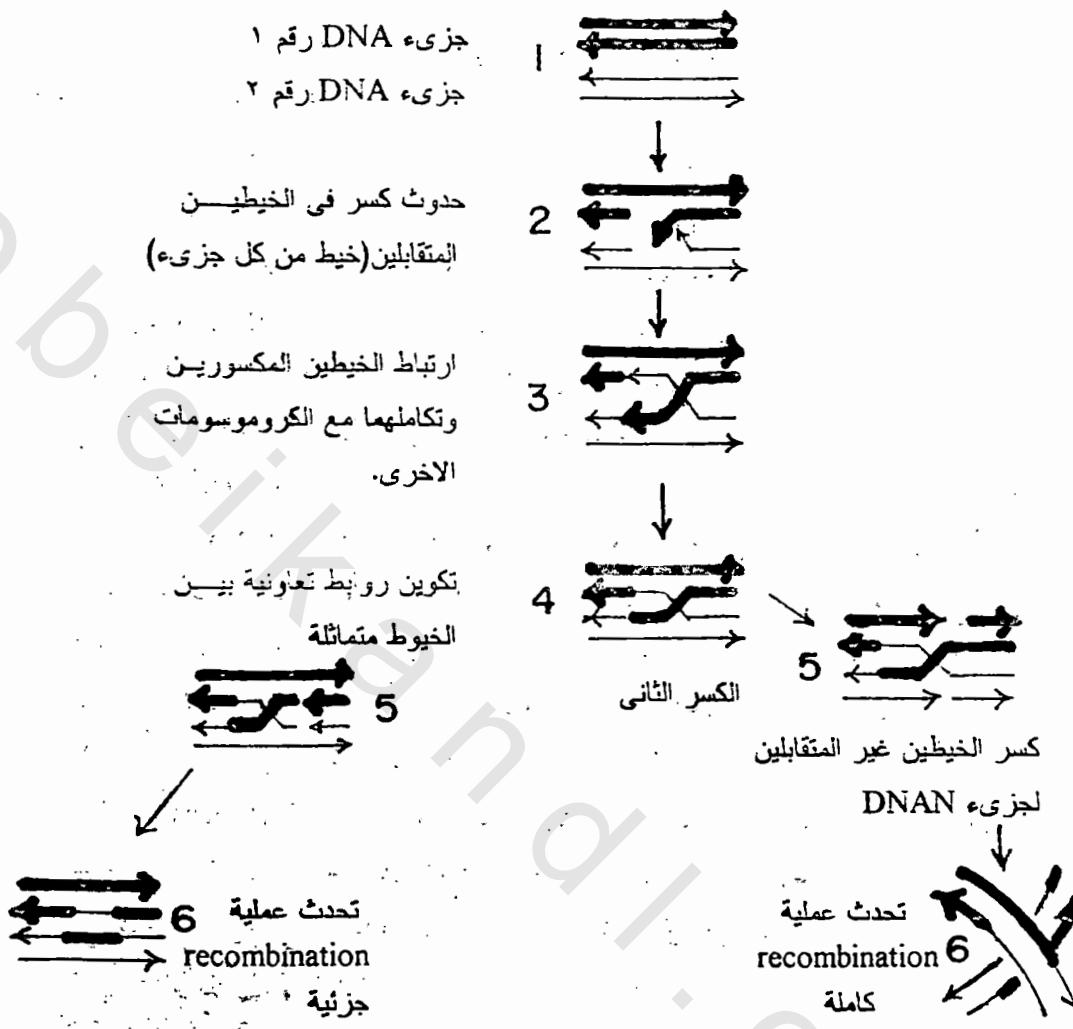
لقد كان لمعرفة التركيب الجزيئي والبناء الثنوى والثالثى للـ DNA (دراسات Watson & Crick عام ١٩٥٣ والتي حصلتا بها على جائزة نوبل) أكبر الأثر في تطور علم البيولوجيا الجزيئية molecular biology وكذا تكنولوجيا تهجين الـ DNA على المستوى الجزيئي أو ما يطلق عليه recombinant DNA .

ويوضح الشكل ١٣-٥ كيفية حدوث هذه العملية وفقاً لتفسير Holiday عام ١٩٦٤ وقد واكب وأستتبع هذه الاكتشافات عمل دؤوب أدى إلى استحداث علم جديد في الحقبة الأخيرة أطلق عليه الهندسة الوراثية genetic engineering .

وتجير بالذكر أن اصطلاح الهندسة الوراثية قد وجد مفهوماً متبيناً بالنسبة للمشتغلين في علوم الوراثة ، فبعض هؤلاء يفسرون الهندسة الوراثية على أنها السالب التكنولوجية الحديثة التي تؤدي إلى احداث تحورات للكائنات الدقيقة في حين أن البعض الآخر ينظر إلى الهندسة الوراثية نظرة أكثر شمولًا تتضمن جميع التحورات الوراثية على أي مستوى من المستويات حتى تلك التي تنشأ من التهجين بين أفراد النوع الواحد.

ولقد حدا هذا التباين بالمهارات العلمية بالدول المتقدمة إلى الاتفاق على مفهوم محدد للهندسة الوراثية. ولعل أكثر التعريفات دلالة على مفهوم الهندسة الوراثية هو التعريف التالي: (الهندسة الوراثية هي التكنولوجيا التي تستخدم على نطاق معملي لحداث تحوير وراثي في الخلية الحية يمكنها من زيادة معدل انتاج مركب كيماوى معين أو انتاج مركبات كيماوية جديدة لم يكن فى مقدور هذه الخلية انتاجها قبل عملية التحوير ثم استخدام الخلايا المحورة بعد ذلك على نطاق صناعي لانتاج المركبات الكيماوية الجديدة).

ولقد حقق علم الهندسة الوراثية نجاحاً ملحوظاً في مجال الكائنات الحية الدقيقة إذ يمكن الان تقطيع cutting اجزاء من خيط DNA ثم نقلها إلى خيط آخر DNA فتتحم به فعلى سبيل المثال فقد أمكن نقل الجينات المسئولة عن تخليق هرمون الانسولين من الخنازير إلى بكتيريا *Escherichia coli* والتي لاتقوم أصلاً بانتاج هذا الهرمون ثم استخدمت خلايا البكتيريا المحورة في انتاج الانسولين على النطاق الصناعي ، وقد شجع هذا النجاح العلماء على محاولة اجراء هذه التحويرات على النباتات الراقية بغية التحكم في صفاتها غذائياً وتكنولوجياً وقد ذهب البعض إلى القول بامكانية استبطاط محصولات زراعية جديدة غير معروفة الان عن طريق تكنولوجيا الهندسة الوراثية بيد أن ما تحقق حتى الآن في هذا الصدد محدود جدا فالنباتات الراقيةنظم معقدة وراثياً وحيوياً اذا ما قورنت بالبكتيريا ومن ثم فان عملية التحوير تتطلب التحكم وتطويع العديد من المتغيرات الوراثية والحيوية فهل ينجح العلماء مستقبلاً في تحقيق ذلك؟ سؤال نترك للمستقبل وجهود العلماء الأجابة عليه.



شكل (١٥-٥) خطوات عملية تهجين او اعادة ارتباط الـ DNA

غير أنه من الأهمية بمكان أن ننوه إلى أن تكثيف الـ DNA (recombinant DNA) معد الاتحاد ليس بهذه البساطة إذ أن العملية تتضمن استخدام مركبات تعرف بالبلازميدات plasmids وهذه تعمل كذيلات vectors or cloning vehicles لنقل الـ DNA إلى الكائن الحي. والبلازميد عبارة عن جزء سينتوبلازمي في شكل حلقي مختلف وصغير الوزن ويتم التفافه عن طريق الروابط التعاونية ولذا فإنه يوصف بدائرة الـ DNA المغلقة بروابط تعاونية covalently closed circle of DNA ويرمز له بالختصر ccc-DNA. ويمكن القول بأن البلازميدات هي وحدات حرة من الـ DNA توجد طليقة في السينتوبلازم ولها القدرة

على التضاعف بذاتها مستقلة عن الكروموسومات (يلاحظ أنه ليس كل الـ DNA الموجود بالسيتوبلازم بلازميدا).

ولقد لوحظ أن وجود نوع معين من البلازميدات في خلية ما يمنع دخول نوع آخر من البلازميدات، وتسمى هذه الظاهرة بعدم تواؤم البلازميد plasmide incompatibility.

وتحتضم عملية إعادة اتحاد الـ DNA باختصار الخطوات التالية:

أ - ربط الـ DNA (المراد نقله إلى الكائن الحي) بواسطة البلازميدات.

ب - إدخال الـ DNA المرتبطة بالبلازميدات إلى الكائن الحي.

ج - تقطيع الـ DNA بواسطة أنزيمات متخصصة تعرف باسم أنزيمات القصر restriction enzymes.

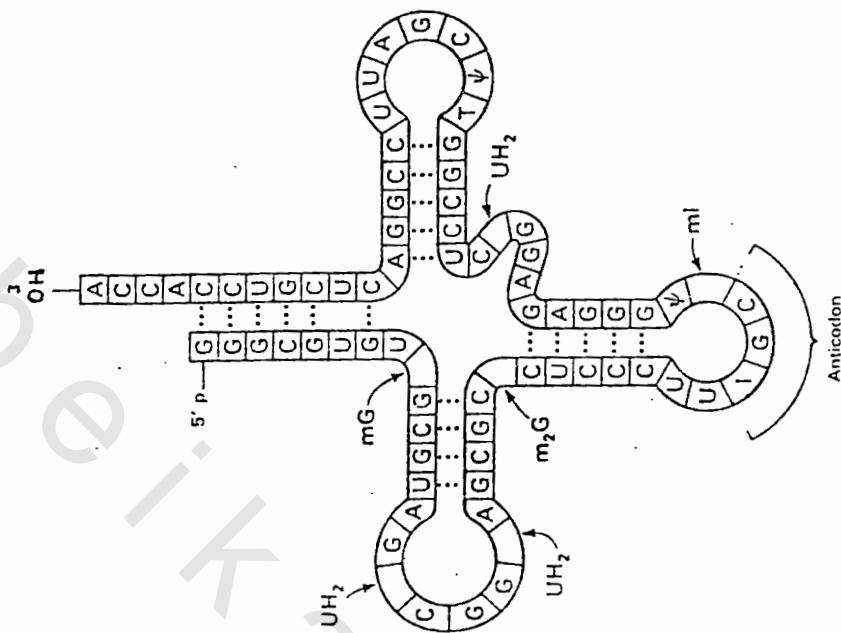
د - التحام الـ DNA المنقول بالـ DNA الخاص بالكائن الحي وذلك بتحفيز أنزيمات تخليق متخصصة تعرف باسم DNA ligases. وتتجدر الاشارة إلى أن أنزيمات تتصدر لقطع الـ DNA الموجود أصلاً بالكائن الحي ويعزى ذلك إلى حدوث عملية ميثلة methylation لكتابع معين من النوكليوتيدات ، ومن ثم لا يمكن لأنزيمات القصر التعرف عليها. وقد تبين أنه من الأفضل استخدام أنزيم الفوسفاتيز القلوى alkaline phosphatase قبيل استعمال أنزيمات التخليق DNA ligases لاتمام عملية اللتحام حيث أن مثل هذه المعاملة تمنع ارتباط البلازميد مع نفسه دون أن يرتبط مع الـ DNA المراد نقله إلى الكائن الحي. ولقد شطح خيال بعض الباحثين بعد النجاحات التي تحققت في مجال الهندسة الوراثية فأصبحنا نقرأ مصطلحات جديدة مثل (نسخ الأجنة) و (البرمجة الوراثية) وكلها عمليات قد تحمل في طياتها مخاطر لا يعلم حدودها إلا الله سبحانه وتعالى.

### ثانياً: حمض ريبونوكليك RNA:

للـ RNA أهمية حيوية كبيرة تتضح من تعدد الصور التي يوجد عليها بالخلية، إذ أن هناك أربعة أنواع رئيسية من الـ RNA لكل منها وظائف حيوية.

#### ١- حمض الريبيونوكليك الناقل (t-RNA):

وهو يمثل نحو ١٥-٢٠٪ من الكمية الكلية للـ RNA الموجودة بالخلية ووظيفته نقل الأحماض الأمينية إلى أماكن تثليق البروتينات وهي الريبوسومات بالخلية الحية، ولذا فهناك t-RNA واحد على الأقل لكل حمض أميني وتركيب الـ t-RNA يشبه ورقة البرسيم كما هو مبين بالشكل رقم ١٦-٥.



شكل ١٦-٥: جزء حمض الريبيونوكليك الناقل (t-RNA)

٢- حمض الريبيونوكليك الرسول (m-RNA)

وهو المسئول عن نقل الشفرة الوراثية genetic code للأحماض الأمينية أثناء عملية تلقيح البروتين ، ويتفاوت الحجم والوزن الجزيئي للـ m-RNA تفاوتاً كبيراً وذلك تبعاً لعدم وجود جزيئات البروتين التي يحمل شفرتها.

٣- حمض الريبيونوكليك الريبوسومي (r-RNA)

ويمثل نحو ٧٥٪ من الكمية الكلية للـ RNA بالخلية ويوجد بالريبوسومات وعادة يحتوى الريبوسوم على جزئين من الـ r-RNA يختلفان في وزنِهما الجزيئي ، الاول وزنه الجزيئي نحو نصف مليون ويوجد بالجزء الصغير من الريبوسوم بينما يصل الوزن الجزيئي للآخر إلى نحو مليون ويحصل بالجزء الكبير من الريبوسوم ، والريبوسومات هي الاماكن التي يتم علىها تلقيح البروتين حيوياً.

٤- حمض الريبيونوكليك الفيروسي :Virus-RNA

الفيروس هو طفيل يغزو الخلية الحية ويدفعها دفعاً إلى تحويل نشاطها الحيوي تجاه تلقيح البروتينات والأحماض النووية الخاصة بهذا الفيروس . والفيروسات التي تغزو الخلايا النباتية

والحيوانية تحتوى على RNA أما تلك التى تغزو الخلايا البكتيرية (وتعرف بالبكتيروفاج DNA) فتحتوى على bacteriophage

وتحتوى جميع الفيروسات على حامض نوى (نحو ٥٠٪ من التركيب)، والحامض النووي يكون ذا شريط مفرد وله تركيب ثالثى tertiary محدد يحاط ببطاء واقى من البروتين. ويعتبر هذا البروتين مسؤولاً عن التخصص المناعى للفيروس immunological specificity فى حين يعتبر الحامض النووي بمثابة الجزء المعدى infective part فى الجزيء. ويربط الفيروس نفسه بخلية العائل host ويقوم بحقنها بالـ DNA الفيروسي ومن ثم فإنه يوجه خلية العائل إلى تخليق البروتينات والحامض النووي الخاص بالفيروس لكي يتكرر.

وفي حالة الفيروسات النباتية والتي تحتوى على الـ RNA ولا تحتوى على الـ DNA فان الـ RNA يعمل كمادة وراثية للخلية ، كما أنه يقوم بوظيفة الـ DNA فى تخليق البروتين. زيمكن فصل الأنواع الثلاثة الأولى عن بعضها من الخلية التي تحتويها عن طريق استخدام القوة الطاردة المركزية العالية ultracentrifugation فى وسط متدرج الكثافة غالباً ما يكون السكروز (sucrose density gradient) حيث تفصل الأنواع المختلفة للـ RNA وهى متباينة فى أوزانها الجزيئية تبعاً لمعاملات ترسبيها sedimentation coefficient(S).

## المراجع

- 1- Lehninger, A.L. (1976). Biochemistry. 2nd edition. Wroth Publishers Inc., New York, 10016.
- 2- Martin, D.W. (1985). Nucleotides. In: Martin, D.W. Mayes, P.A. ; D.K. Harpper's Review of Biochemistry-Twentieth Edition. Lang Medical Publications. Los Altos, California, USA, pp. 718.
- 3- Stryer, L. (1981). Biochemistry, W.H. Freeman and Company, San Francisco.