

النوكليوتيدات والأحماض النووية

النوكليوتيدات والأحماض النووية

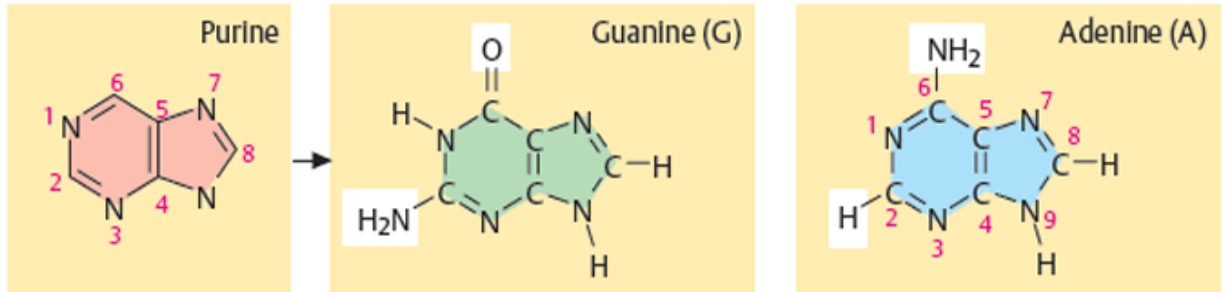
تعد النوكليوتيدات الوحدات البنائية للأحماض النووية، لذلك قبل إعطاء فكرة عن تركيب الأحماض النووية من الضروري شرح الوحدات البنائية التي تتكون منها الأحماض النووية. النوكليوتيدات هي مركبات عضوية تحتوي على قواعد نيتروجينية وسكر خماسي وجزئية واحدة أو أكثر من حامض الفوسفوريك.

1- القواعد النيتروجينية Nitrogen bases

هناك صنفان أساسيان من القواعد النيتروجينية المكونة للنوكليوتيدات وهما البريميدين Pyrimidine والبيورين Purine التي تعد من المركبات الحلقية غير المتجانسة وان القواعد النيتروجينية البيورينية مشتقة من قواعد البريميدين إذ تتكون من حلقة الإمدازول Imadazole ملتحمة مع حلقة البريميدين.

أ- قواعد البيورين Purine bases

توجد قاعدتان من قواعد البيورين الشائعة في الأحماض النووية وهما الأدينين (A) Adenine والكوانين (G) Guanine (تشير A و G إلى الاختصارات المستخدمة للقواعد النيتروجينية) (الشكل 1-8).

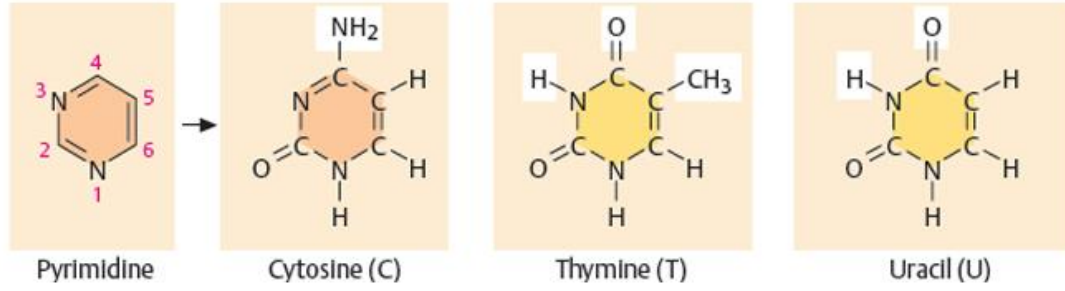


الشكل (1-8): قواعد البيورينات.

هناك قواعد نيتروجينية بيورينية تتكون نتيجة أيض الأدينين والكوانين والتي لا تدخل في تركيب الأحماض النووية وهي الهايبوزانثين والزانتين وحامض اليوريك والتي سيتم التطرق لها في الجزء الثاني (أيض النوكليوتيدات).

ب- قواعد البيريميدين Pyrimidine bases

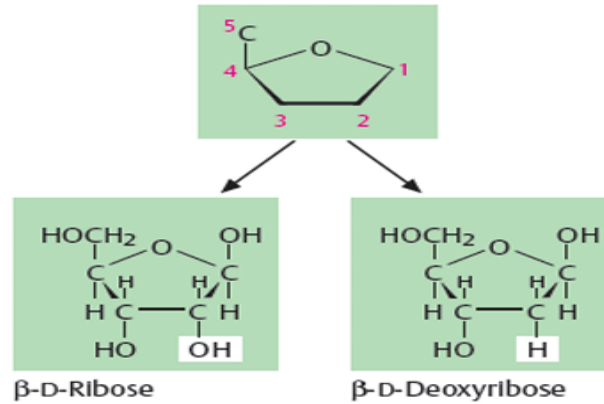
توجد ثلاث قواعد بيريميدين شائعة في الأحماض النووية، وهي يوراسيل (Uracil) وثايمين (Thymine) وسائتوسين (Cytosine) (الشكل 8-2) وتشير C, T, U إلى الاختصارات المستخدمة لهذه القواعد).



الشكل (8-2): قواعد البيريميدينات.

2- السكريات الخماسية Pentose sugars

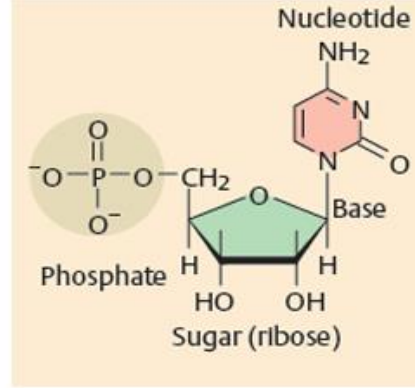
هناك نوعان من السكر الخماسي الموجود في النوكليوتيدات والأحماض النووية وهما سكر الرايبوز D-Ribose في صيغته الحلقية Furan وسكر الديوكسي رايبوزي 2-Deoxyribose الذي تكون فيه مجموعة الهيدروكسيل في ذرة الكربون رقم 2 مستبدلة بذرة هيدروجين (ويطلق عليه أيضاً منقوص الأوكسجين) وتحدث هذه العملية بالاختزال (الشكل 8-7). فالحامض النووي الرايبوزي RNA يحتوي على سكر الرايبوز أما الحامض النووي الديوكسي رايبوزي فيحتوي على سكر الديوكسي رايبوز. إن هذا الاختلاف في السكريات الخماسية ذو تأثير واسع على تركيب وكميائية الأحماض النووية إذ أن وجود مجاميع الهيدروكسيل في ذرة الكربون 2 للسكر لا تحدد فقط التراكيب الثانوية المحتملة لجزيئة RNA ولكن تسمح أيضاً أن يكون أكثر تعرضاً للتحليل الكيميائي أو الإنزيمي. لغرض التفريق بين ترقيم السكر (الرايبوزي أو الديوكسي رايبوزي) الموجود في الحامض النووي عن ترقيم القواعد فقد استخدم الرمز Prime على الأرقام ومثال على ذلك هو: 1'، 2'، 3' حين الإشارة على مواقع المجموعات على الجزء السكري للنوكليوتيدات والأحماض النووية.



الشكل (8-7): سكر الديوكسي رايبوز والرايبوز .

3- حامض الفوسفوريك Phosphoric acid

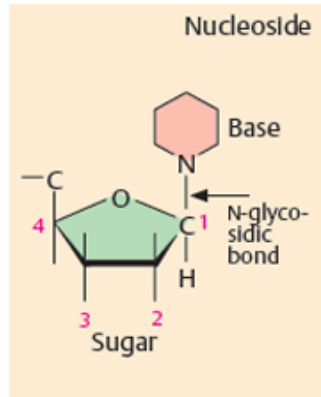
إن مجاميع الهيدروكسيل في المواقع 2' ، 3' ، 5' لسكر الرايبوز وفي المواقع 3' ، 5' لسكر الديوكسي رايبوز يمكن أن تتأستر مع حامض الفوسفوريك لتوليد نيوكليوتيدات (الشكل 8-8) التي تشارك في تكوين الأحماض النووية.



الشكل (8-8): مجموعة الفوسفات في موقع رقم 5' لسكر الرايبوز في النيوكليوتيد.

النوكليوسيدات Nucleosides

تتكون النيوكليوسيدات بصورة عامة من قاعدة بيورينية أو بريميدينية مرتبطة مع السكر الخماسي (الرايبوز أو الديوكسي رايبوز) وذلك من خلال أصرة كلايكوسيدية Glycosidic linkage من نوع بيتا (β) (إذا كانت مجموعة الهيدروكسيل المتصلة بالكربون للسكر إلى الأعلى) وهو ارتباط بين ذرة كربون رقم واحد للسكر مع ذرة النيتروجين في الموقع رقم 9 للبيورين أو مع ذرة النيتروجين في الموقع رقم واحد للبريميدين (الشكل 9-8) وهناك نوعان من النيوكليوسيدات هما:



الشكل (9-8): تكوين الأصرة الكلايكوسيدية N-glycosidic bond.

النوكليوتيدات Nucleotides

النوكليوتيدات هي مركبات ناتجة من أسترة للنوكليوسيدات بحامض الفوسفوريك مع إحدى مجاميع الهيدروكسيل الحرة للسكر الخماسي أي أن:

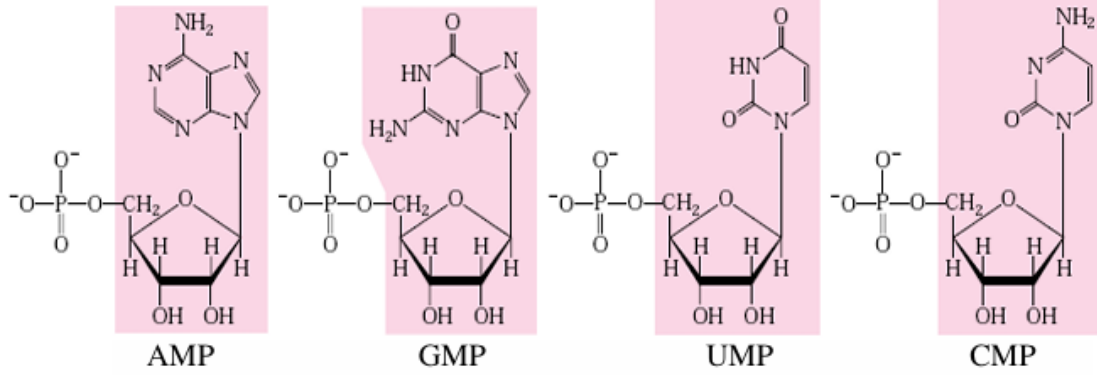
النوكليوتيد = نوكليوسيد (قاعدة نيتروجينية مع سكر خماسي) + حامض الفوسفوريك

وكما هو الحال مع النوكليوسيدات هناك نوعان من النوكليوتيدات (الجدول 8-1 و 8-2):

1- النوكليوتيدات الرايبوزية : التي تحتوي على سكر الرايبوز لاحظ (الجدول 8-1) الذي يشمل أنواع النوكليوتيدات الرايبوزية و (الشكل 8-11) يوضح تراكيبها الكيميائية.

الجدول (8-1) : تسمية القواعد عند تحولها الى الرايبونوكليوسيدات والرايبونوكليوتيدات.

القاعدة النيتروجينية والرمز	الرايبونوكليوسيدات	الرايبونوكليوتيدات والرمز
أدينين (A)	أدينوسين	أدينوسين أحادي الفوسفات (AMP)
كوانين (G)	كوانوسين	كوانوسين أحادي الفوسفات (GMP)
يوراسيل (U)	يوردين	يوردين أحادي الفوسفات (UMP)
سايتوسين (C)	سايتدين	سايتدين أحادي الفوسفات (CMP)

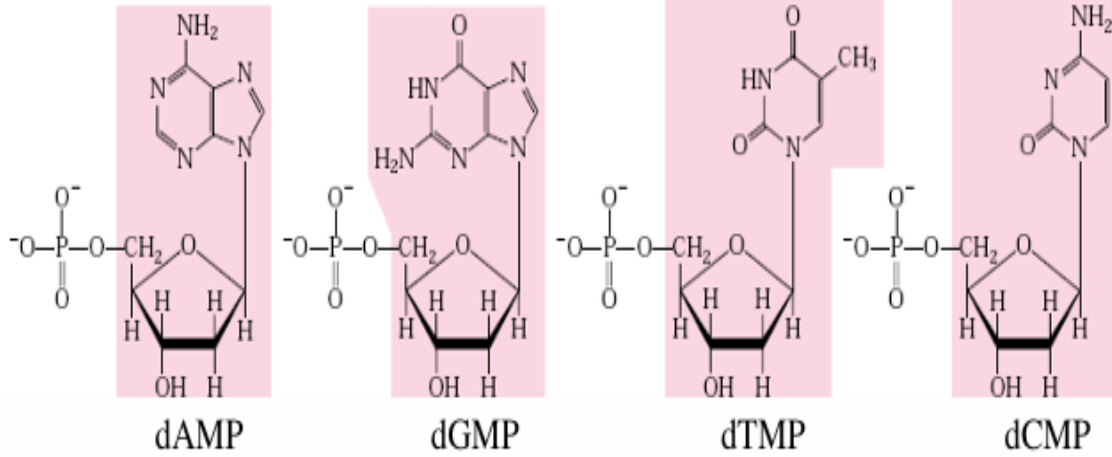


الشكل (8-11): التراكيب الكيميائية للنوكليوتيدات الرايبوزية.

2- النوكليوتيدات الديوكسي رايبوزية: إن النوكليوتيدات التي تحتوي على سكر ديوكسي رايبوز لاحظ (الجدول 8-2) والذي يشمل أنواع النوكليوتيدات الديوكسي رايبوزية و (الشكل 8-12) يوضح تراكيبها الكيميائية.

جدول (8-2): تسمية القواعد عند تحولها الى الديوكسي رايبونوكليوسيدات والديوكسي رايبونوكليوتيدات.

الديوكسي رايبونوكليوسيدات	الديوكسي رايبونوكليوتيدات والرمز	القاعدة النيتروجينية والرمز
ديوكسي أدنوسين أحادي الفوسفات (dAMP)	ديوكسي أدنوسين	أدينين (A)
ديوكسي كوانوسين أحادي الفوسفات (dGMP)	ديوكسي كوانوسين	كوانين (G)
ديوكسي ثايميدين أحادي الفوسفات (dTMP)	ديوكسي ثايميدين	ثايمين (T)
ديوكسي سايتيدين أحادي الفوسفات (dCMP)	ديوكسي سايتيدين	سايتوسين (C)

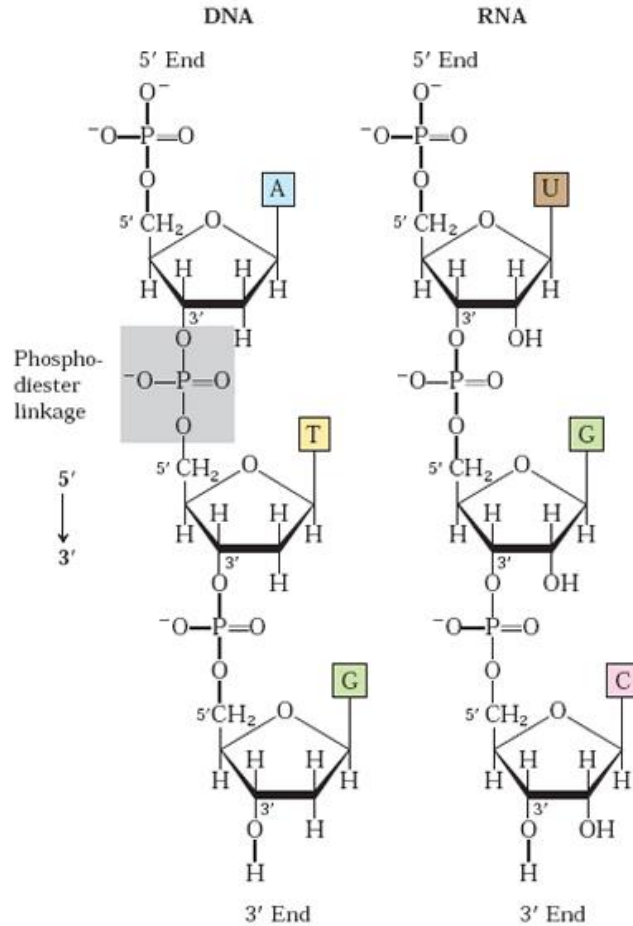


الشكل (8-12): تراكيب النوكليوتيدات الديوكسي رايبوزية.

الأحماض النووية Nucleic Acids

تتكون الأحماض النووية من سلاسل Chains طويلة من النوكليوتيدات (أي متعددة النوكليوتيدات Polynucleotides) ترتبط مع بعضها بواسطة أوامر ثنائي إستر الفوسفات Posphate diester linkage والتي تزيد عدد وحداتها عن عشرة وكذلك يمكن أن يطلق الأحماض النووية على السلسلة النوكليوتيدية التي يتراوح عدد وحداتها بين 2-10 وتسمى أيضاً بالنوكليوتيدات قليلة الوحدات Oligonucleotides. إذ أن القواعد النيتروجينية سواء كانت بيوريناً أو بريميديناً مرتبطة بذرة الكربون رقم واحد للسكر وان ارتباط أي نوكليوتيد بالنوكليوتيد الآخر يكون بين ذرة الكربون 3' لجزيئة السكر وذرة الكربون رقم 5' لجزيئة السكر التالية.

إن السلسلة الطويلة من النوكليوتيدات والتي يكون فيها السكر الخماسي من نوع ديوكسي رايبوزي تسمى بالحمض النووي الديوكسي رايبوزي Deoxyribonucleic acid (DNA) أما إذا كان السكر الخماسي من نوع رايبوز فيسمى الحامض النووي الرايبوزي Ribonucleic acid (RNA) (الشكل 20-8).



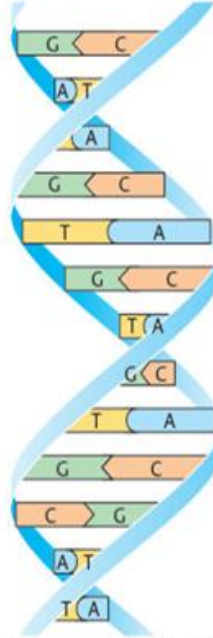
الشكل (20-8): الأحماض النووية.

الحامض النووي الديوكسي رايبوزي Deoxyribonucleic acid (DNA)

الخواص العامة:

1- تتألف جزيئة الـ DNA من سلسلتين طويلتين من متعدد النوكليوتيد ملفوفتين على بعضهما مكونتين الحلزون المزدوج Double Helix (الشكل 22-8) . وتشغل القواعد النيتروجينية المنطقة الداخلية من الحلزون اما الفوسفات وسكر الديوكسي فيشغل المنطقة الخارجية (المحبة للماء) والذي اقترح من قبل العالمين واتسون وكرك (Watson and Crick) عام 1953.

2- وجد العالم جاركاف Chargaff والعاملون معه ان مجموع نوكليوتيدات البيورين (G + A) في الـ DNA مساوية لمجموع نوكليوتيدات البيريميدين (T + C) أي أن كمية الأدينين A في السلسلة الأولى مساوية لكمية الثايمين في السلسلة الثانية وكذلك الحال بالنسبة لكمية الكوانين G تكون مساوية لكمية السايتوسين C، ونسبة A على T تساوي واحد، وكذلك نسبة G على C تساوي واحد وتسمى هذه الحالة بتكافؤ القواعد Base equivalences في الـ DNA.



الشكل (22-8): الحلزون المزدوج.

يحتوي الـ DNA على النوكليوتيدات الأربعة الأساسية بوصفها وحدات بنائية وهي (dAMP, dGMP, dTMP, dCMP) مرتبطة مع بعضها ويتعاقب مختلف باختلاف الكائنات الحية أجناسها وأنواعها.

الحامض النووي الرايبوزي الرايبوزومي (rRNA)

الخواص العامة:

4- تكون نسبة rRNA أعلى من بقية أنواع الـ RNA في الخلية بـ 80% من RNA الكلي ويكون 65% من وزن الرايبوزومات. والرايبوزومات عبارة عن حامض نووي مرتبط مع بروتين يسمى رايبونيوكلوبروتين Ribonucleoprotein. قد تتجمع عدد كبير من الرايبوزومات على جزيئة واحدة من mRNA بالتالي تسمى Polyribosomes او قد تسمى اختصاراً Polysomes وتوجد في الخلايا حقيقية النواة.

2- يوجد عدة أنواع من rRNA اعتماداً على الوزن الجزيئي وهي 5S و 16S و 23S و 30S... الخ ويرمز الحرف S إلى وحدة سفيد بيرك Svedberg وهي عبارة عن الوحدة الأساسية لقياس معامل الترسيب Sedimentation coefficient في مجال الطرد المركزي الفائق السرعة Ultracentrifuge.

3- يحوي rRNA على عدد قليل من القواعد النيتروجينية غير الشائعة والتي تختلف عن القواعد النيتروجينية (A,U,C,G) باحتوائها على مجموعة المثل.

4- يحوي rRNA في الغالب على القواعد النيتروجينية C و G بنسبة 50 – 60% من التركيب الكلي.