生物大分子简介

《緒論》

- 1. 細胞為生物體的基本構造
- 2. 細胞內所含的物質主要為水與含碳的有機化合物
- 3. 細胞內主要的有機化合物為醣類、脂質、蛋白質與核酸等"生物大分子"

每類生物大分子各有其特殊的官能基,且其特性與 構形決定各類大分子的生物功能

《醣類》

- 1. 醣類為含多元醇(-OH)的醛類或酮類,或經水解後 產生此類化合物的衍生物
- 2. 大部分的醣類具有分子式 $C_n(H_2O)_m$, $n \ge 3$,俗稱 碳水化合物
- 3. 醣類在生物界的分布很廣,主要的生物功能如表一*
- 4. 醣類可分為單醣、寡醣與多醣三大類

表一 醣類的生物功能

生物功能

燃料分子

儲存功能

結構功能

辨識功能

其它

例子

葡萄糖

澱粉與肝糖

纖維素

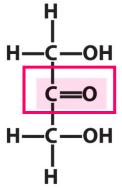
寡糖

代謝中間產物



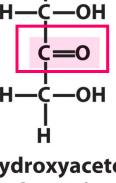


Glyceraldehyde, an aldotriose



Dihydroxyacetone, a ketotriose

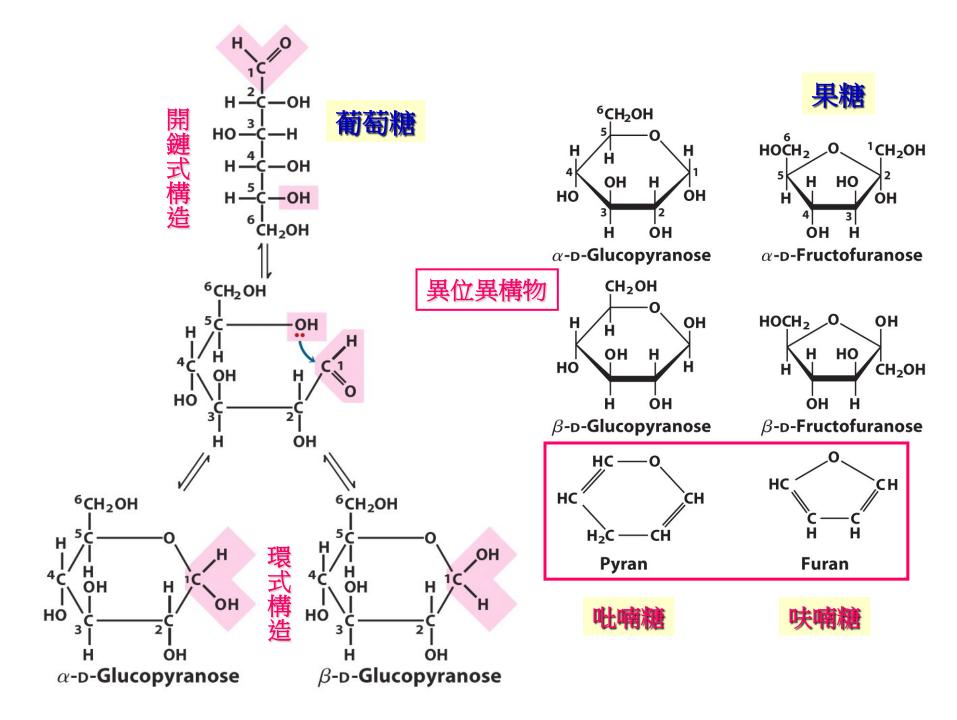
an aldopentose



an aldopentose

單醣

- 單醣的分類*
 依所含的官能基可分為醛醣與酮醣
 依所含碳原子的數目可分為三碳醣、四碳醣、五碳醣、 六碳醣與七碳醣等
- 2. 常見的單醣 如葡萄糖、半乳糖、果糖與甘露糖等六碳醣 如核糖與去氧核糖等五碳醣
- 3. 細胞內的單醣均以磷酸化(帶負電荷)的型式存在

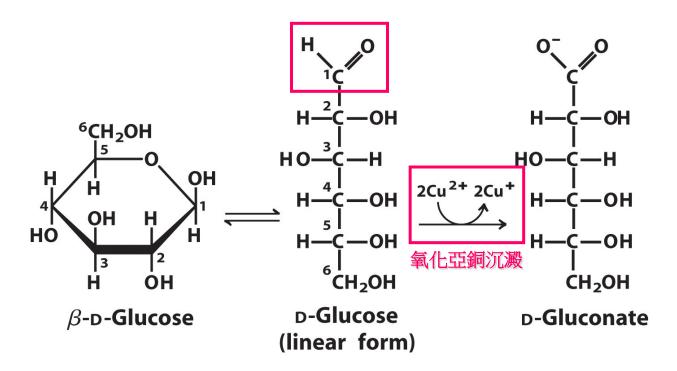


4. 單醣分子在水溶液中的構造 以葡萄糖為例,可在開鏈式與六元環的環式結構之間 快速互變*

以果糖為例,可在開鏈式與五元環的環式結構之間 快速互變*

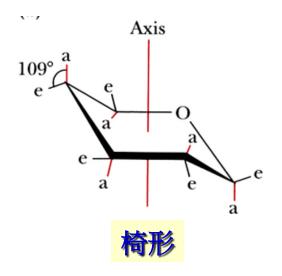
形成環式結構時,單醣的醛基或酮基仍具有反應性,因此在鹼性的CuSO₄溶液中可將Cu²⁺還原成Cu⁺,即單醣皆為還原糖*

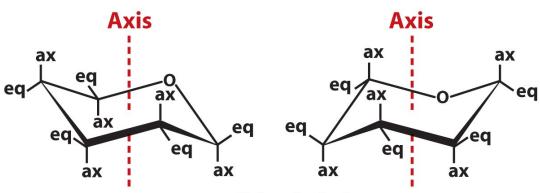
5. 葡萄糖在水溶液中的立體構形 葡萄糖的實際立體構形有船形或椅形兩種* 葡萄糖的椅形構形是所有六碳醣中最穩定的構形,因 此自然界中葡萄糖的含量最多



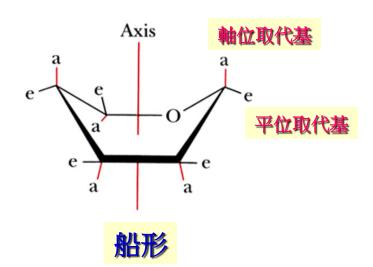
菲林反應 (Fehling's reaction)

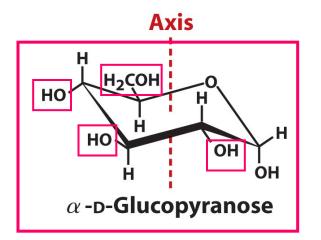
血糖或糖尿的測定





Two possible chair forms





葡萄糖的立體構造

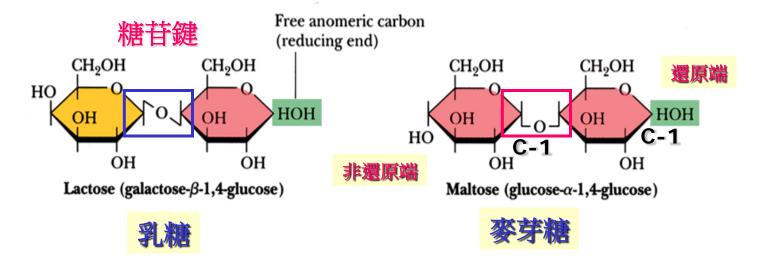
雙醣與寡醣

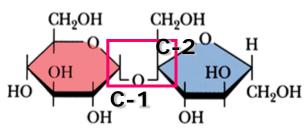
- 1. 雙醣是由兩個單醣分子以糖苷鍵連接而成
- 2. 常見的雙醣有麥芽糖、乳糖與蔗糖 麥芽糖*由兩個葡萄糖分子以Q(1→4)糖苷鍵接合, 是澱粉的組成單元,為還原糖

乳糖*由半乳糖與葡萄糖以β(1 → 4)糖苷鍵接合,是乳汁中主要的糖成分,為還原糖

蔗糖*由葡萄糖與果糖以α(1→2)糖苷鍵接合,以 甘蔗與甜菜中含量最多,是一般食用的糖,為 非還原糖

異位異構物

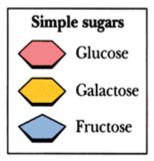




Sucrose (glucose- α -1,2-fructose)

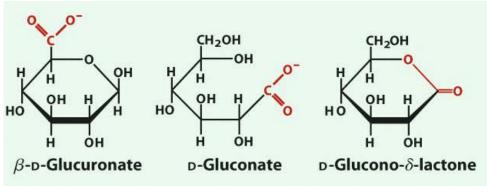


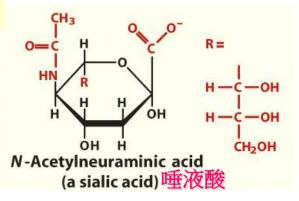
(非還原糖)

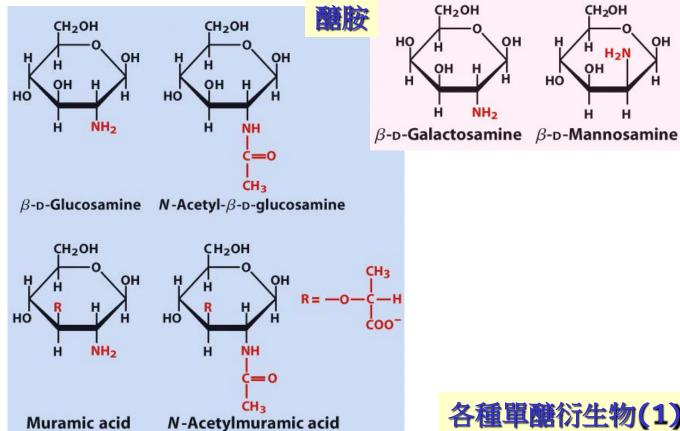


常見的雙醣

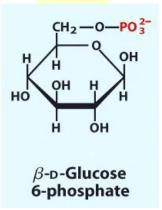








醣酯

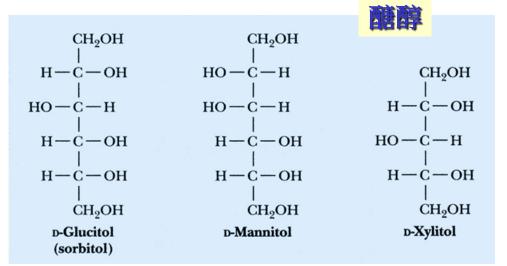


各種單醣衍生物(1)

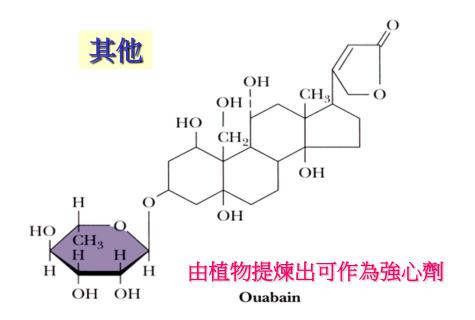
CH2OH

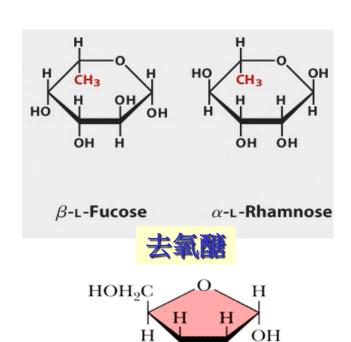
HO

OH



代糖成分





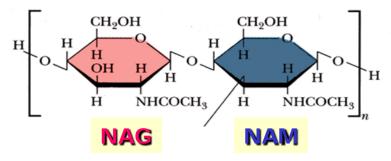
OH

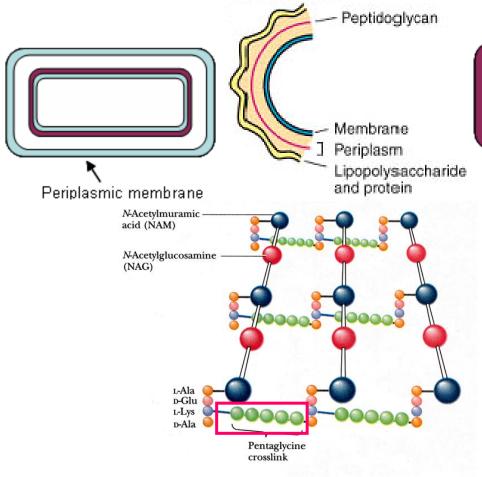
2-Deoxy-α-D-Ribose

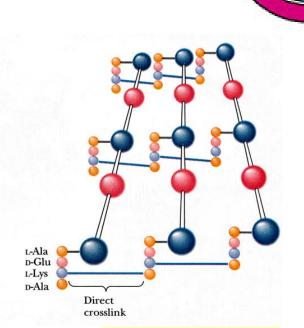
各種單醣衍生物(2)

- 3. 寡醣分子通常由不同的單醣或單醣衍生物連接而成常見的單醣衍生物有醣酸、醣胺、醣酯、去氧醣與醣醇等*
- 4. 寡醣通常與其他成分連接,如醣蛋白、醣脂或肽聚醣*
- 5. 寡醣有多元的生物功能*標記功能辨識功能如克流感的作用機制
- 6. 醣體學 (glycomics)

肽聚醣的構造





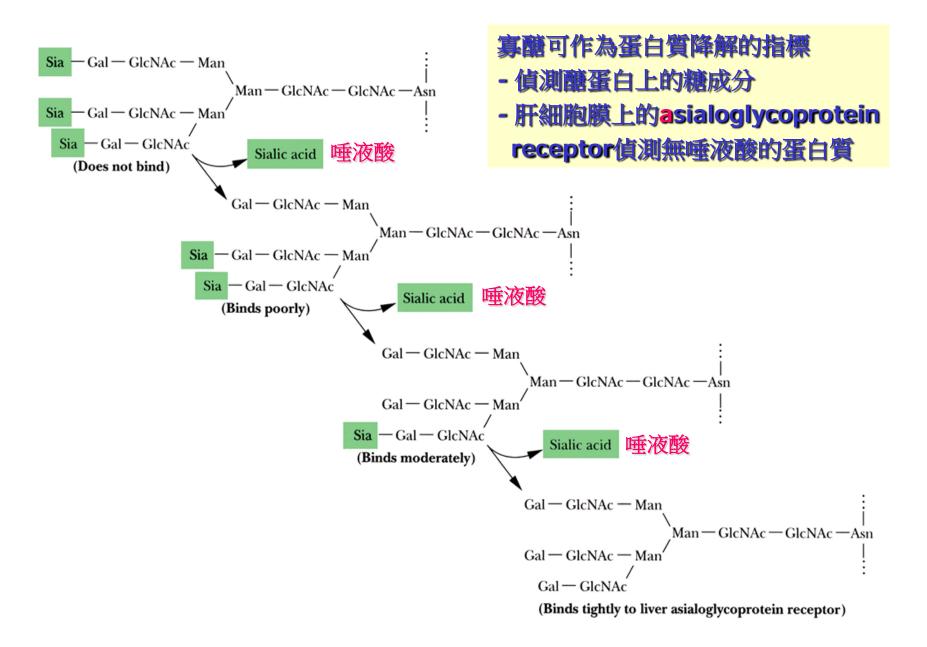


革蘭氏陰性菌

革蘭氏陽性菌

Peptidoglycan

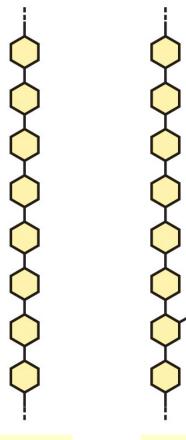
Membrane



Homopolysaccharides

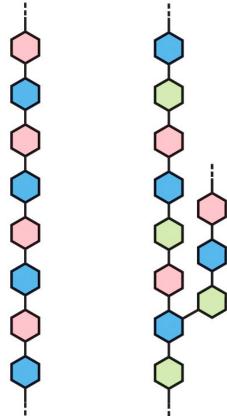
Unbranched Branched

同種類的單醣分子



Heteropolysaccharides

Two Multiple monomer types, types, unbranched branched

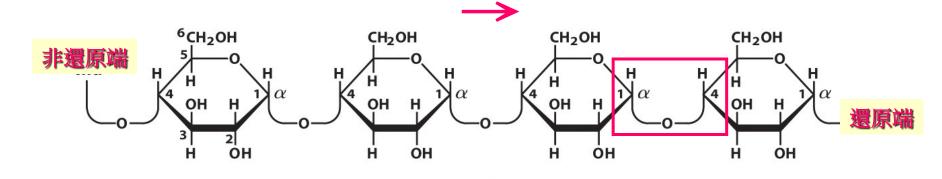


不同種類的單醣分子

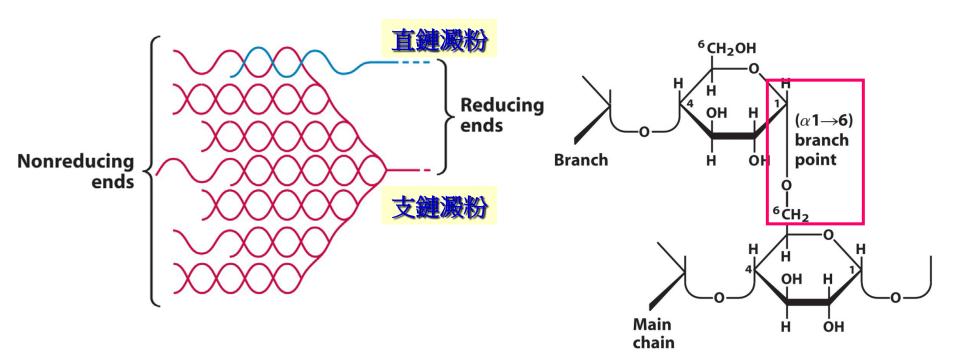
多醣

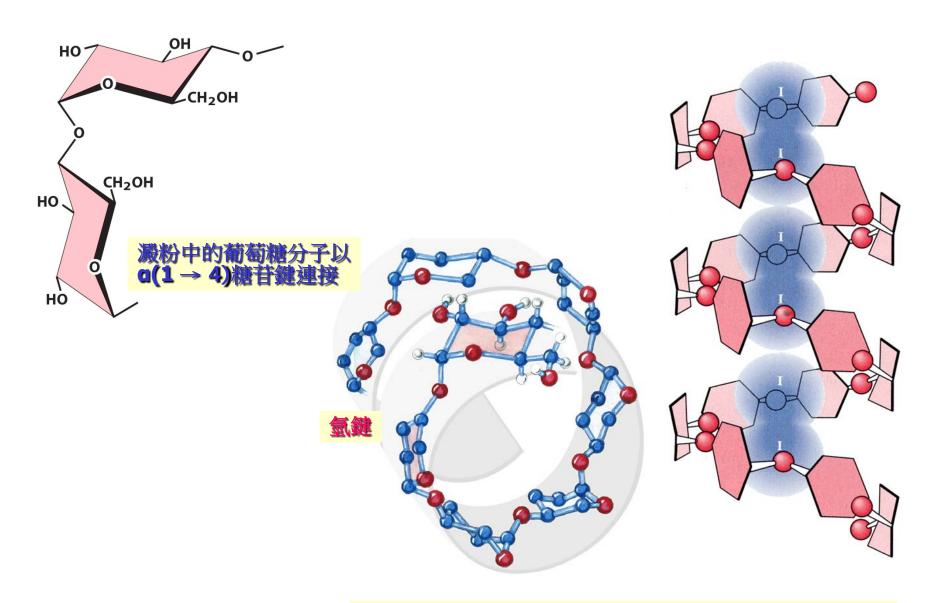
- 1. 自然界存在的高分子量多醣*,依其功能可分為儲存性 多醣與結構性多醣
- 2. 儲存性多醣以植物的澱粉與動物的肝醣為代表 澱粉與肝醣均由葡萄糖組成,又稱聚葡萄糖
- 3. 澱粉可分為直鏈澱粉與支鏈澱粉* 直鏈澱粉是由多個葡萄糖分子以α(1→4)糖苷鍵連接 而成的直鏈化合物,可形成螺旋狀的立體構造*,與 碘液反應時呈藍色 支鏈澱粉含有支鏈,主鏈中的葡萄糖分子以α(1→4)

文鍵澱粉含有文鍵,主鍵中的匍匐裙分于以U(I→4) 糖苷鍵連接,但支鏈處為U(1→6)鍵結,與碘液反應 時呈紫紅色



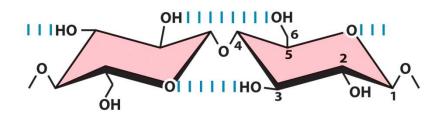
直鏈澱粉





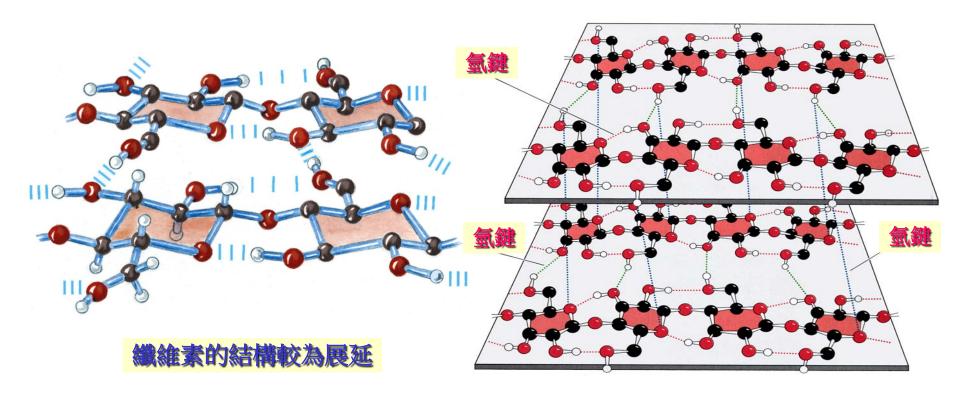
直鏈澱粉的螺旋狀立體構造,與碘液反應時呈藍色

- 4. 肝糖的結構與支鏈澱粉類似,但支鏈數目較多、長度 較短,與碘液反應時呈紫紅色
- 5. 植物、酵母與細菌等亦含有由不同單醣分子(如阿拉伯糖、甘露糖等)所組成的儲存性多醣
- 6. 結構性多醣以纖維素為代表 纖維素是植物細胞壁的主要成分,也是自然界含量 最多的化合物 纖維素也是聚葡萄糖,但組成的葡萄糖分子間以 β(1→4)糖苷鍵連接,人體無法消化利用 纖維素的構造較為展延*,適合擔任結構支撐與保護 的角色

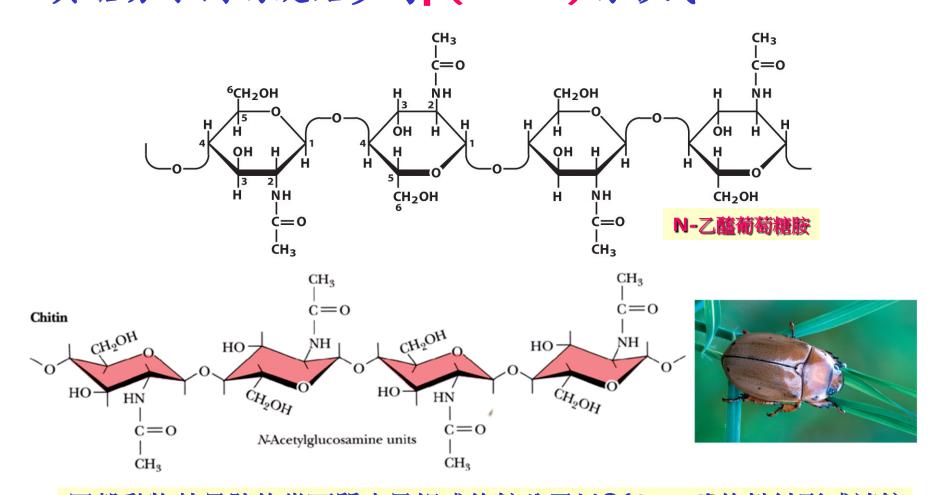


纖維素中的葡萄糖分子以 β(1→4)糖苷鍵連接





7. 甲殼動物外骨骼的幾丁質與動物細胞膜外或細胞間質的黏多醣也是由不同單醣衍生物構成的結構性多醣,其醣分子間的鍵結多為β(1→4)的形式

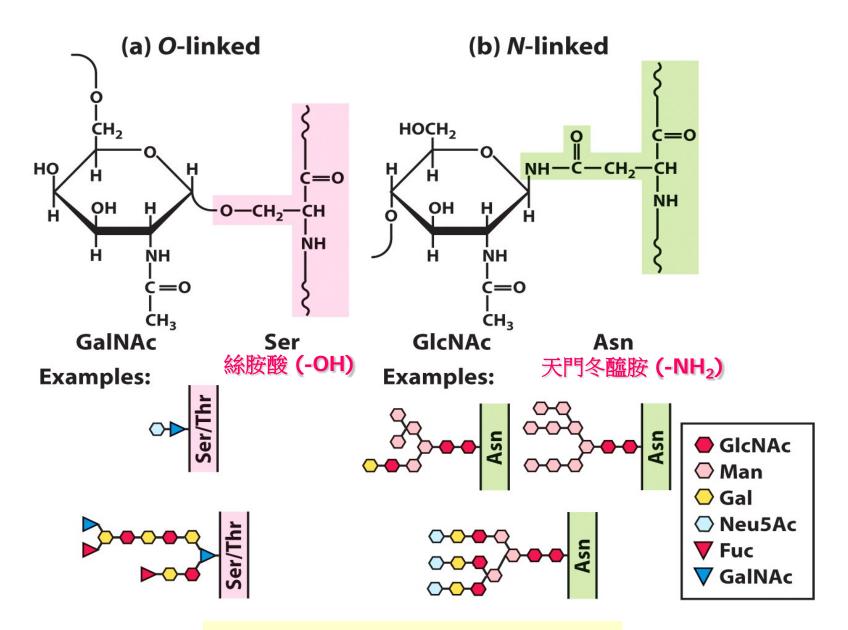


甲殼動物外骨骼的幾丁質也是組成的糖分子以β(1 → 4)的鍵結形式連接

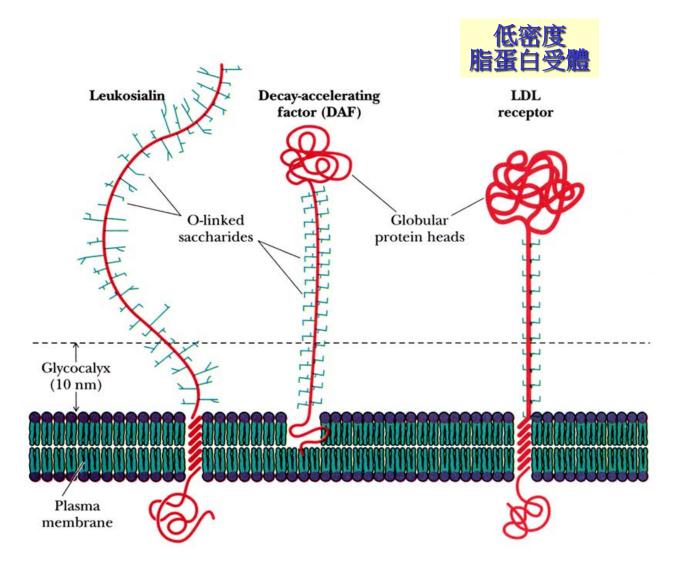
醣蛋白

- 1. 醣蛋白是一種以共價鍵和醣分子(通常為寡醣)結合的複合蛋白*

 醣蛋白及佐度、括點數名,目去名括香西奶上珊
 - 醣蛋白分佈廣、種類繁多,具有多種重要的生理功能,所含的寡醣成分包括各種單糖及單糖衍生物
- 2. 動物體內,醣蛋白多存於細胞表面或分泌至細胞外, 如受體蛋白,抗體,激素與水解酶等
- 3. 醣蛋白中醣成分的功能雖未確立,但一般認為可能會 影響蛋白質的構形、安定性與生物活性,與胚胎的 發育分化,或細胞的辨識等有關

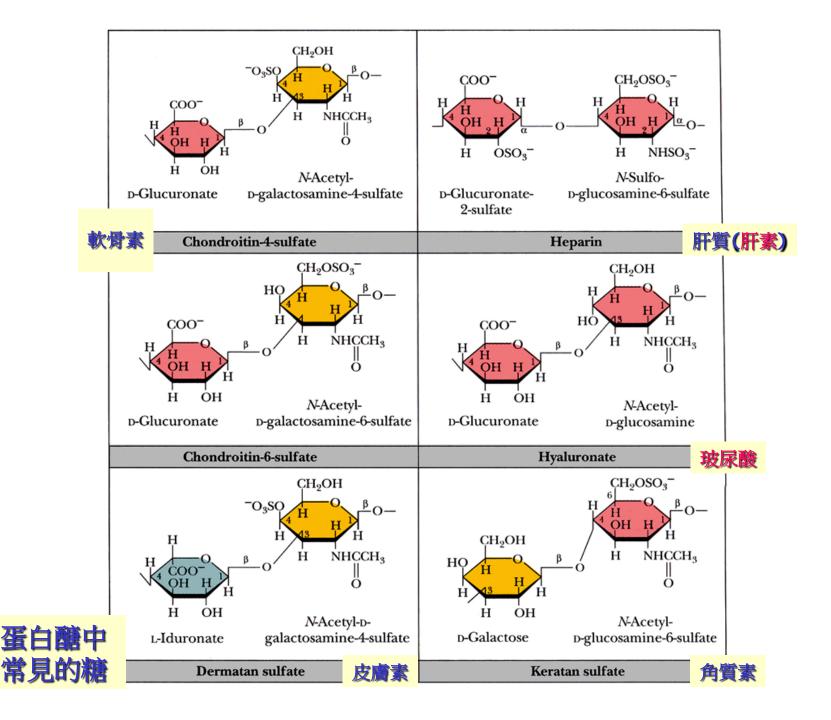


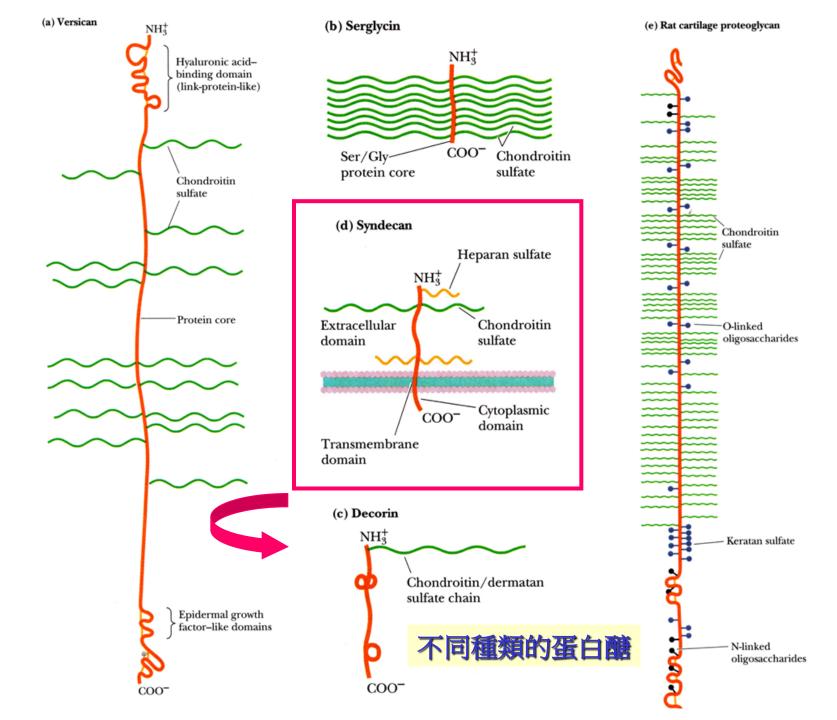
醣蛋白中寡醣與蛋白質連接的方式

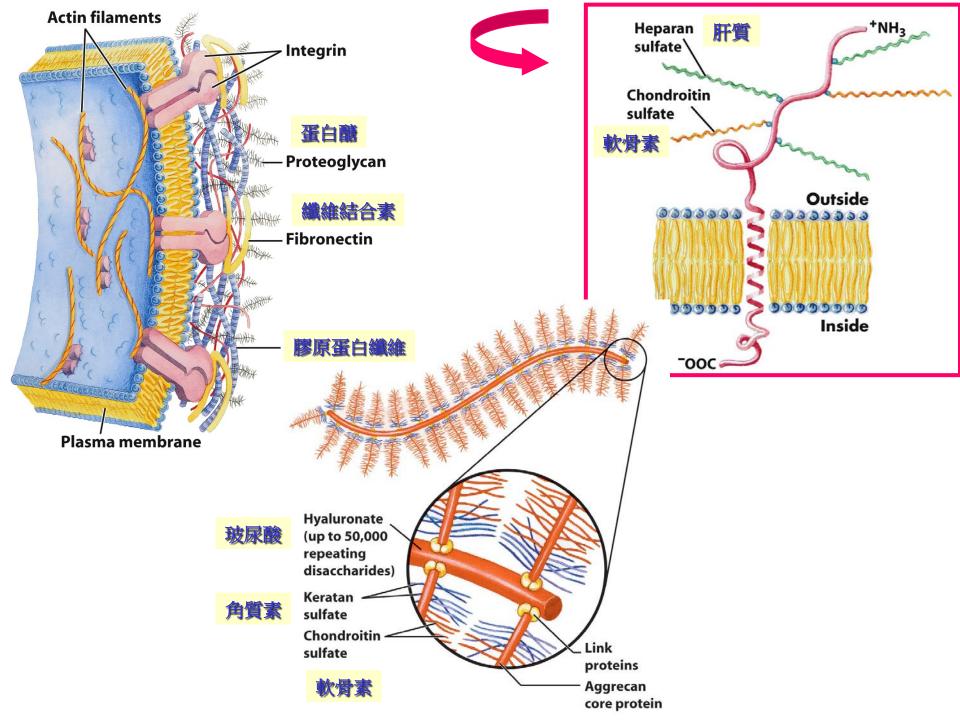


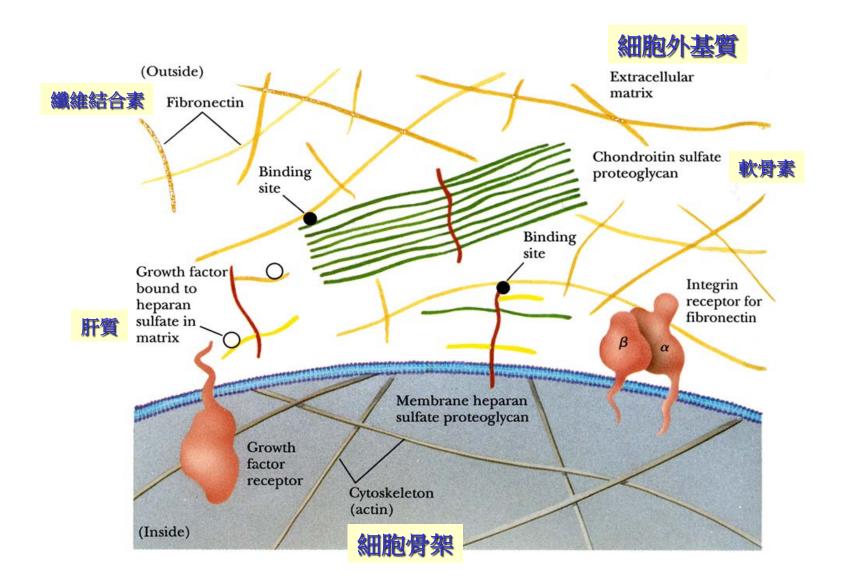
蛋白醣

- 1. 結締組織中的主要聚合物如軟骨醣與肝質醣等均屬於蛋白醣
- 2. 蛋白醣成份在各組織的細胞間質(細胞外基質)基液中分佈極廣,如軟骨組織中軟骨醣的含量即可達乾重的40%之多
- 3. 有些蛋白醣參與細胞內外的"溝通"









《脂質》

- 1. 脂質的化學組成極為不同,但皆具有不溶於水而溶於 有機溶劑的特性
- 2. 脂質可依其化學結構分為含脂肪酸成分的複脂(可皂化的脂質)與不含脂肪酸的單脂
- 3. 脂質可與醣類或蛋白質結合形成醣脂或脂蛋白,其生物功能如表二*

脂體學 (lipidomics)

表二脂質的生物功能

例子

無應膜的磷脂類 血液中的脂蛋白 組織器官周圍的三酸甘油脂 脂肪組織中的三酸甘油脂 脂肪組織中的激素 修與代謝反應的脂溶性維生素

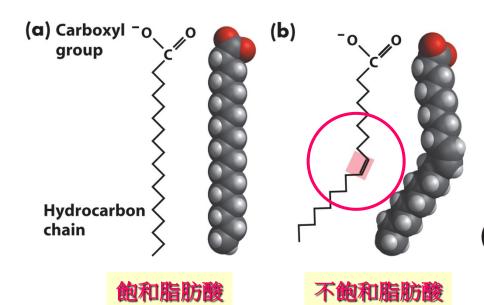
脂肪酸

- 1. 生物體僅含有微量的游離脂肪酸(未酯化),大部分的脂肪酸均為複脂的成分
- 2. 脂肪酸的區別在於所含碳鏈的長短與雙鍵的數目及位置,自然界常見的脂肪酸如表三* 生物體含量最多的是含偶數碳的直鏈脂肪酸
 - 如棕櫚酸與硬脂酸是最常見的飽和脂肪酸(不含雙鍵) 而油酸則是最常見的不飽和脂肪酸(含雙鍵)
- 3. 不飽和脂肪酸的熔點低於含相同碳數的飽和脂肪酸脂肪酸所含的雙鍵數愈多,其熔點愈低

表三 常見的脂肪酸

常用名稱	結構式	符號
飽和脂肪酸		
棕櫚酸	CH ₃ (CH ₂) ₁₄ COOH	16:0
硬脂酸	CH ₃ (CH ₂) ₁₆ COOH	18:0
不飽和脂肪酸		
油酸	$CH_3(CH_2)_7CH=CH(CH_2)_7COOH$	18:1,∆ ⁹
亞麻油酸	$CH_3(CH_2)_4(CH=CHCH_2)_2(CH_2)_6COOH$	18:2 ,△ ^{9,12}
次亞麻油酸	$CH_3CH_2(CH=CHCH_2)_3(CH_2)_6COOH$	18:3 ,△ ^{9,12,15}
花生四烯酸	CH ₃ (CH ₂) ₄ (CH=CHCH ₂) ₄ CH ₂ CH ₂ COOH	20:4 , \triangle ^{5,8,11,14}

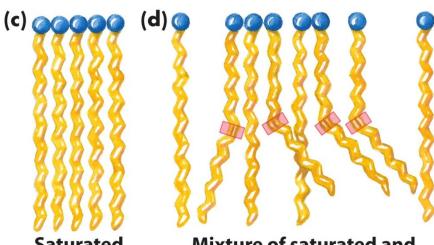
脂肪酸的構造



(油酸)

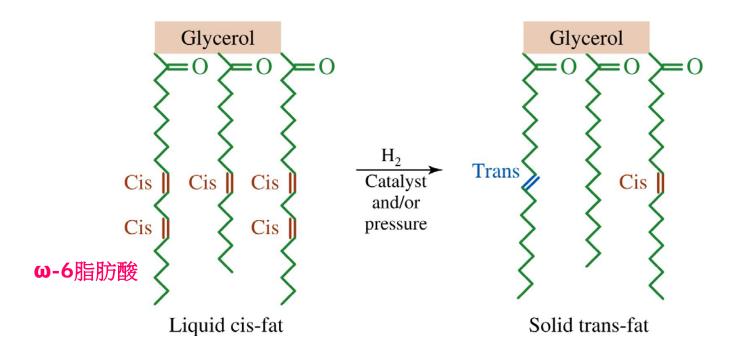
(硬脂酸)

不飽和脂肪酸雙鍵組態的影響



Saturated fatty acids

Mixture of saturated and unsaturated fatty acids



商業上植物油經氫化作用會產生反式脂肪酸

- 4. 自然界存在的不飽和脂肪酸,其所含雙鍵的組態為順式(cis) 反式脂*
- 5. 脂肪酸的命名通常以含-COOH的碳為第1個碳原子, 之後的碳原子依序為α(第2個碳原子)、β(第3個碳 原子)及γ碳原子(第4個碳原子)等 最後一個含甲基的碳原子則稱為ω碳原子
 - 如亞麻油酸(18:2, △ 9,12)與花生四烯酸(20:4, △ 5,8,11,14)為 ω -6脂肪酸
 - 如次亞麻油酸(18:3, △ 9,12,15),EPA (20:5, △ 5,8,11,14,17)與DHA (22:6, △ 4,7,10,13,16,19)等 為ω-3脂肪酸

TABLE 10–2

Trans Fatty Acids in Some Typical Fast Foods and Snacks

	Trans fatty acid content	
	In a typical serving (g)	As % of total fatty acids
French fries	4.7-6.1	28-36
Breaded fish burger	5.6	28
Breaded chicken nuggets	5.0	25
Pizza	1.1	9
Corn tortilla chips	1.6	22
Doughnut	2.7	25
Muffin	0.7	14
Chocolate bar	0.2	2

Source: Adapted from Table 1 in Mozaffarian, D., Katan, M.B., Ascherio, P.H., Stampfer, M.J., & Willet, W.C. (2006) Trans fatty acids and cardiovascular disease. *N. Engl. J. Med.* 354, 1604–1605.

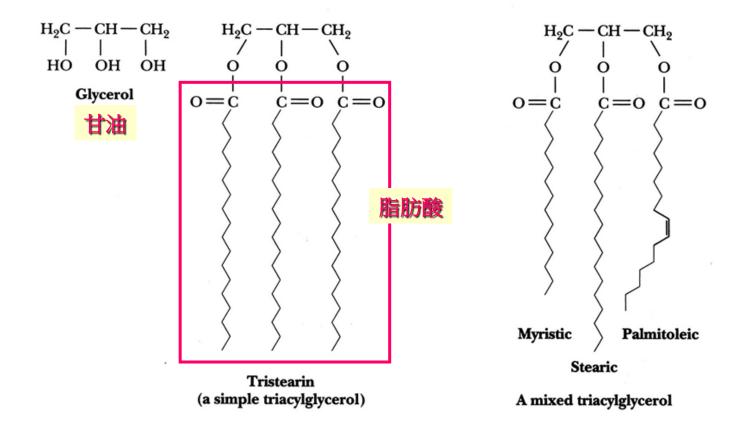
Note: All data for foods prepared with partially hydrogenated vegetable oil in the United States in 2002.

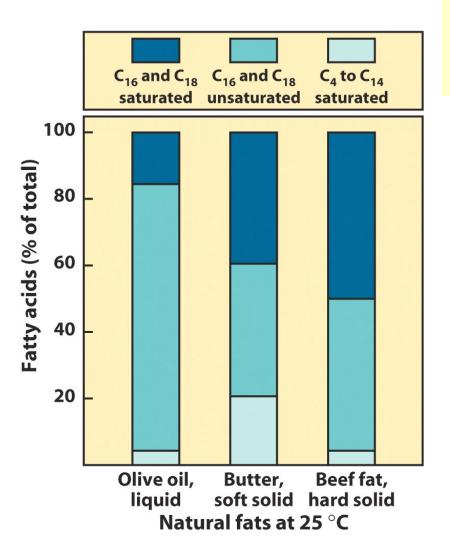


三酸甘油脂

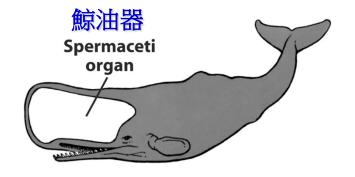
- 1. 三酸甘油脂(酯)* 三酸甘油脂又稱中性脂,是動植物體儲存脂質的主要 形式,也是自然界含量最多的脂質
- 2. 三酸甘油脂在室溫下為固態者俗稱脂肪,為液態者俗稱油
- 3. 三酸甘油脂中,所含的脂肪酸種類與位置的分布可有不同的組合,因此三酸甘油脂的種類極多 鯨腦油

三酸甘油脂的構造





抹香鯨鯨油器的重量約佔其頭部重量的90%,內含spermaceti oil (鯨腦油)為三酸甘油脂與蠟的混合物,有大量不飽和脂肪酸,在37°C時呈液態,在31°C時開始結晶



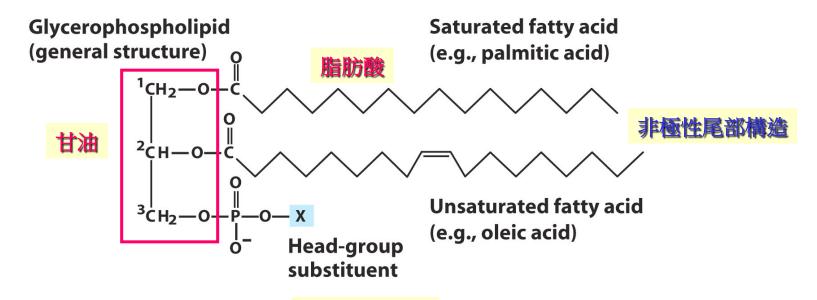
三種食物之脂質的脂肪酸組成

甘油磷脂質

- 1. 甘油磷脂為含有磷酸基的甘油脂(以甘油為基本 結構),是細胞膜的主要成分*
- 2. 甘油磷脂為兩性脂質或雙性脂質 甘油磷脂分子具有由脂肪酸長鏈(碳氫鏈)組成的非極性 尾部構造及連接於磷酸基的極性頭部構造,此雙性 特性是甘油磷脂形成脂雙層結構的分子基礎
- 3. 甘油磷脂的分類可依連接於磷酸基的分子之構造、 大小與帶電荷特性等加以區分*

磷脂質的共同結構

L-Glycerol 3-phosphate (sn-glycerol 3-phosphate)



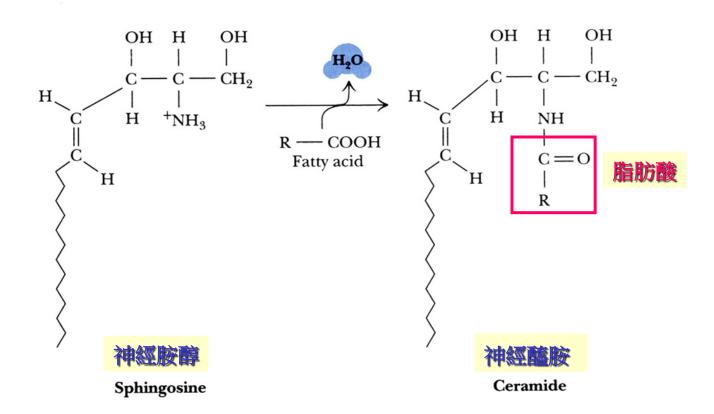
極性頭部構造

Name of			Net charge
glycerophospholipid	Name of X	Formula of X	(at pH 7)
Phosphatidic acid	i—	— н	- 1
Phosphatidylethanolamine	Ethanolamine	$-CH_2-CH_2-NH_3$	0
Phosphatidylcholine	Choline	— CH ₂ —CH ₂ —N(CH ₃) ₃ 即磷脂	0
Phosphatidylserine	Serine	-CH ₂ -CH-NH ₃	- 1
Phosphatidylglycerol	Glycerol	— CH ₂ —CH —CH ₂ —OH ОН	- 1
Phosphatidylinositol 4,5-bisphosphate	<i>myo-</i> Inositol 4,5 bisphosphate	H O—P OH H OH HO O—P 1 OH HO O—P	- 4
Cardiolipin	Phosphatidyl- glycerol	— СН ₂ СНОН О 	- 2
各類磷脂質		CH ₂ —O—P—O—CH ₂ O- O- CH—O—C—R ¹ O CH ₂ —O—C—R ²	

神經脂質與固醇類

- 1. 神經脂質是由神經胺醇為基本結構所衍生的神經胺醇脂,可分為神經磷脂質與神經醣脂質*
- 2. 固醇類是不含有脂肪酸的脂類 膽固醇*是主要的動物固醇
 - 植物則有豆固醇等植物固醇 未酯化的膽固醇是人與動物細胞細胞膜的重要成分, 可調節細胞膜的流動性
 - 人血中的膽固醇濃度與動脈硬化等心血管疾病有關

神經胺醇脂由神經胺醇衍生

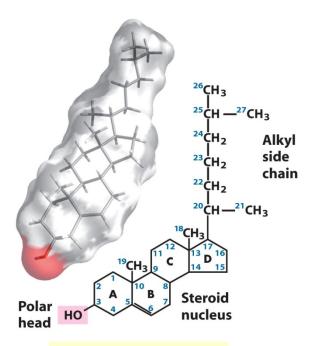


Name of sphingoli	pid Name of X	Formula of X
Ceramide 神經醇	ibis —	— н
Sphingomyelin	Phosphocholine	O
Neutral glycolipids Glucosylcerebrosi		CH ₂ OH H OH H
Lactosylceramide (a globoside)	Di-, tri-, or tetrasaccharide	- Glc Gal
Ganglioside GM2	Complex oligosaccharide	Glc GalNAc

3. 膽固醇的代謝產物或衍生物*具有重要的生理功能如7-去氫膽固醇是維生素D的先驅物

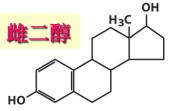
如膽汁中的膽鹽即是由膽固醇代謝而來,具有促進脂肪乳化與吸收等功能

如多種固醇類激素是由膽固醇經酵素作用合成的,可影響能量代謝,礦物質吸收與第二性徵表現及生殖功能等

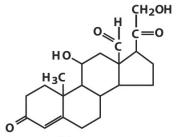


膽固醇的結構

膽固醇的衍生物



Estradiol

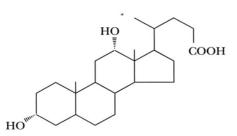


Aldosterone

礦物質類固醇



Progesterone



Deoxycholic acid

去氧膽酸

膽酸

Testosterone CH2OH C=O HO H3C OH

量国 酮

H₃C

ОН

H₃C

可體松

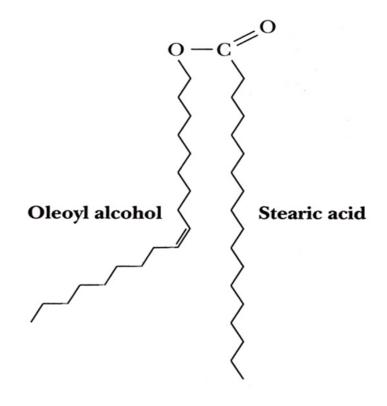
Cortisol

CH₂OH C=O H₃C OH H₃C OH H₃C OH Prednisolone Prednisone

蠟與異戊二烯類化合物

- 1. 蠟是由長鏈脂肪酸(14至36個碳)與長鏈一元醇(16至30個碳)或固醇形成的固態酯質,為皮膚、羽毛、樹葉、果實與昆蟲外殼等覆被保護的成分蠟的熔點為60~100°C,可廣泛應用於製藥、化妝品與其他工業
 - 如棕櫚蠟、羊毛脂、蜂蠟等
- 2. 異戊二烯類化合物是由數個異戊二烯單體構成,又稱 萜類

植物含有多種萜類,是各種芳香性揮發油的主要成分

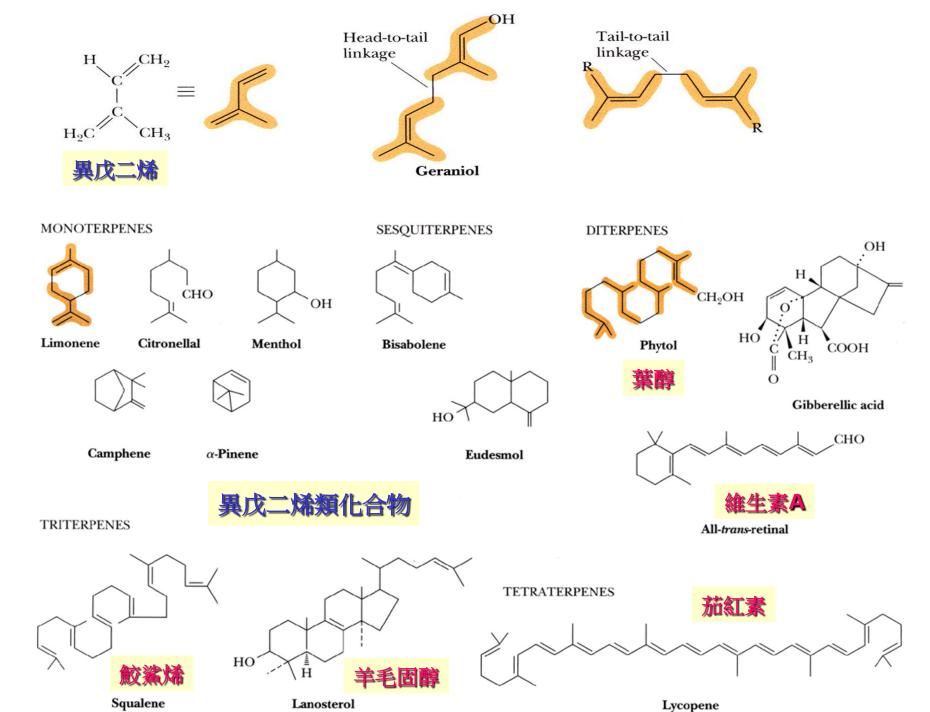


蠟的組成



蜂蠟的主要成分

-triacontanoylpalmitate



3. 脂溶性維生素A、E與K等亦為異戊二烯類化合物,與 生物的視覺反應、骨骼結構的維持與血液凝固等有關

4. 輔酵素Q (泛醌)也是異戊二烯類化合物 Q₁₀

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{O} \\ \text{CH}_3\text{O} \\ \text{CH}_2\text{CH} = \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{CCH}_2 \\ \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \\ \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \text{CH}_4 \\ \text{CH}_5 \\ \text{CH}_5 \\ \text{CH}_5 \\ \text{CH}_6 \\ \text{CH}_7 \\$$

Coenzyme Q (Ubiquinone, UQ)

010

Vitamin K₁ (phylloquinone)

Vitamin K₂ (menaquinone)

All-trans-retinal

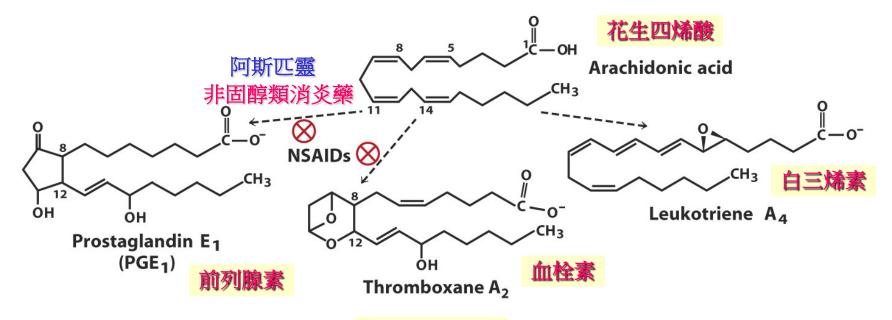
$$H_3C$$
 CH_3
 CH_3
 H_3C
 H_3C
 H_3
 CH_3
 H_3C
 H_3

Vitamin E (α-tocopherol)

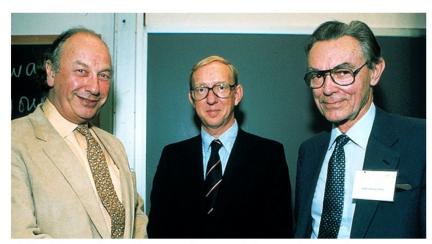
其他異戊二烯類化合物

花生四烯酸衍生物

- 1. 前列腺素、血栓素與白三烯素統稱為二十酸物質 二十酸物質均是由脂肪酸花生四烯酸(20:4)經多種 酵素作用而衍生的重要活性物質*
- 2. 前列腺素種類多,具有不同的生理活性,大致均有 降低血壓與促進平滑肌收縮的功能
- 3. 血栓素具有促進凝血的活性
- 4. 白三烯素則能促進白血球的活動與聚集



二十酸物質



John Vane, Sune Bergström, and Bengt Samuelsson

《蛋白質》

- 1. 蛋白質是細胞的主要成份,約佔細胞總乾重的一半 以上
- 2. 蛋白質的重要性來自於其所擔任的多種功能,其功能如表四*
- 3. 蛋白質由20種胺基酸構成,每種胺基酸的側鏈構造不同*,有的帶電荷、有的為非極性(疏水的)、有的不帶電但具有極性

表四蛋白質的生物功能

生物功能

催化功能

結構功能

運動功能

運輸功能

防禦保護功能

儲存功能

調節管制功能

其它

例子

酵素

角蛋白, 膠原蛋白

肌凝蛋白, 肌動蛋白

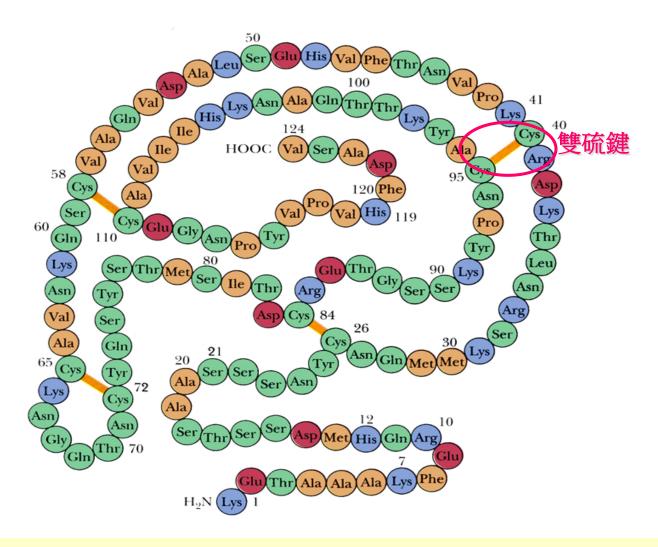
血紅素, 肌紅蛋白

抗體,補體,凝血因子

牛奶中的酪蛋白

胰島素,生長激素

細菌毒素,蛇毒蛋白



牛胰臟分泌的RNase由124個胺基酸組成,含有4個雙硫鍵

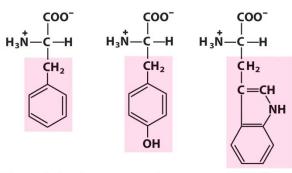
側鏈為疏水, 非極性

COO
$$COO - COO -$$

Isoleucine

Glutamine

Methionine



Phenylalanine Tyrosine

Tryptophan

側鏈為芳香族,疏水

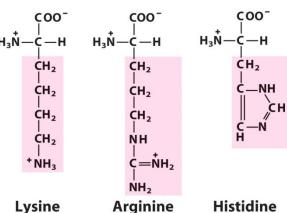
帶電但具準

Leucine

COO⁻ COO⁻ COO⁻ COO⁻ H₃N̄-C-H H₃N̄-C-H CH₂ SH

Serine Threonine Cysteine
$$\begin{array}{cccc}
COO^- & COO^-$$

Asparagine



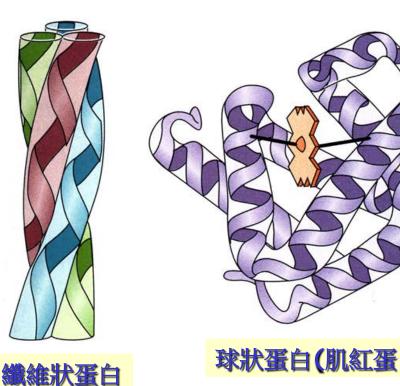
Aspartate

Glutamate

組成蛋白質的20種胺基酸構

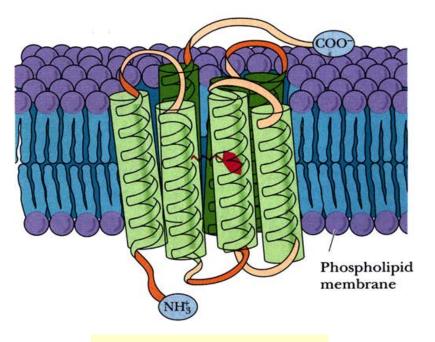
3. 蛋白質的分類 依其外觀形狀與溶解度可分為球狀蛋白、纖維狀蛋白 與膜蛋白

- 大部分功能性的蛋白質為球狀蛋白 依其組成可分為簡單蛋白與複合蛋白



(膠原蛋白)





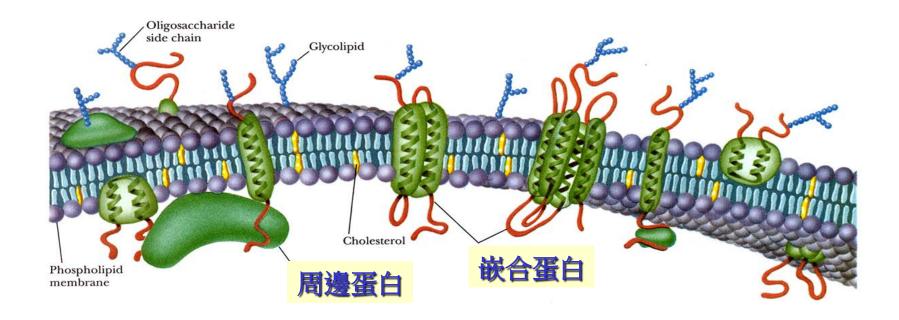
膜蛋白(細菌視紫素)

纖維狀蛋白與球狀蛋白

- 1. 纖維狀蛋白的外觀為纖維狀或長條狀,擔任結構、 支撐或保護性的角色 如皮膚、韌帶、軟骨、頭髮與蠶絲等所含的蛋白質
- 2. 球狀蛋白的外觀為球形,擔任功能性角色,立體結構緊密,水分子不易進入,但外部有極性或親水性 胺基酸的側鏈可與水接觸或與其他分子產生交互作用

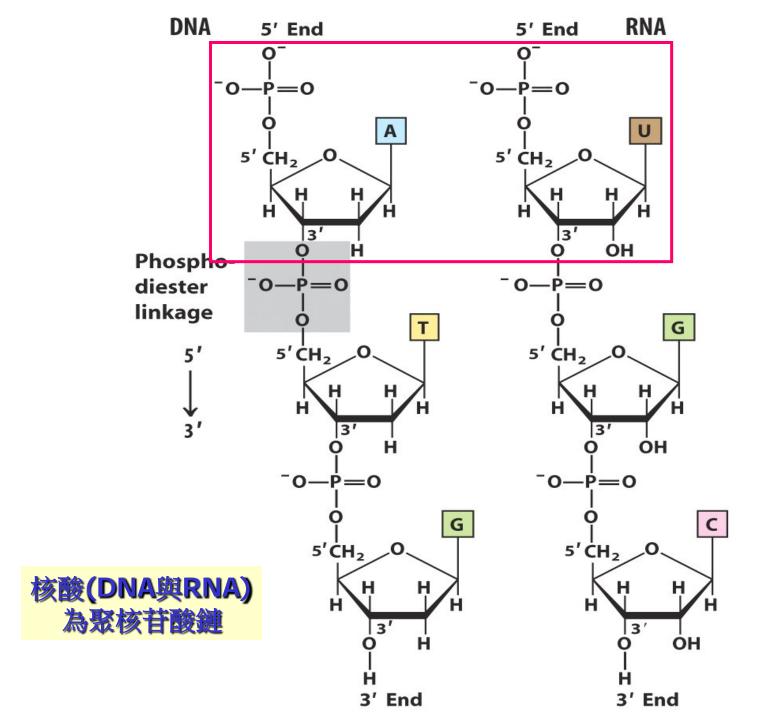
膜蛋白

- 1. 膜蛋白在水溶液中的溶解度極低,有些鑲嵌於細胞的各種膜構造中(嵌合蛋白),有些附著於膜上(周邊蛋白),有些則懸掛於膜上
- 2. 大多數膜蛋白為球狀構造,可在膜構造中形成通道以 管控物質的進出
- 3. 有些膜蛋白參與外界訊號的傳遞與能量的轉換生成
- 4. 膜蛋白位於膜構造的環境,因此其分子外部多為非極性的胺基酸側鏈



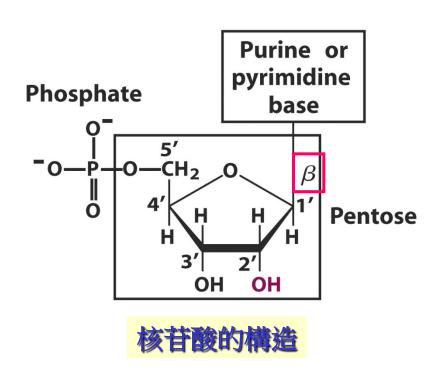
酵素

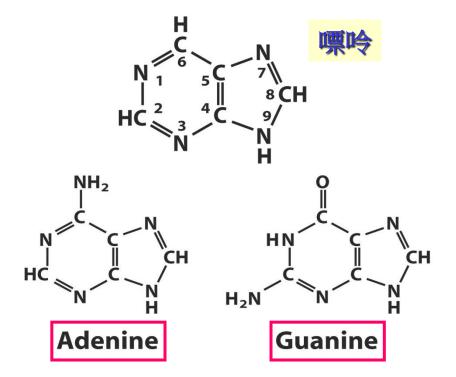
- 1. 酵素是已知蛋白質中最重要的一類
- 2. 生物體內,幾乎所有的化學反應(新陳代謝)皆由酵素催化,因此唯有酵素(生物催化劑)的存在,生命才得以發生與延續

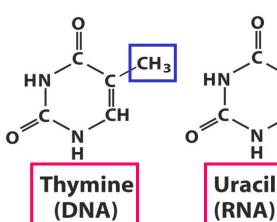


《核酸》

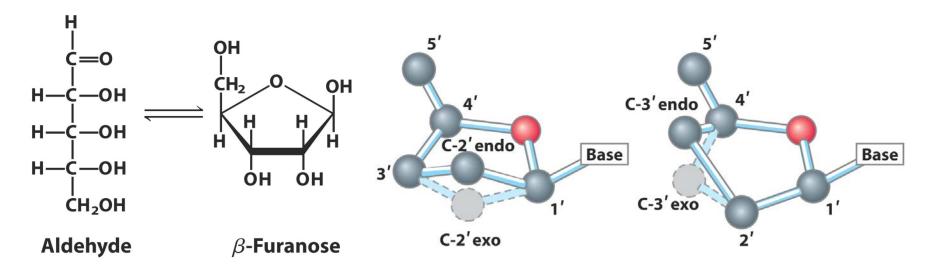
- 1. 核酸是由4種核苷酸組成的巨大分子聚合物(如蛋白質是由20種胺基酸組成的巨大分子般)*
- 2. 核苷酸的結構與種類* 核苷酸由含氮鹼基,五碳醣與磷酸基所構成
 - 核糖核苷酸有A、U、G與C
 - 去氧核糖核苷酸有A、T、G與C
- 3. 核酸除了是遺傳物質的儲存形式與參與遺傳訊息的傳遞外,其組成分尚參與其他重要的代謝反應如表五*
- 4. DNA與RNA間化學組成的不同與其重要性







CH



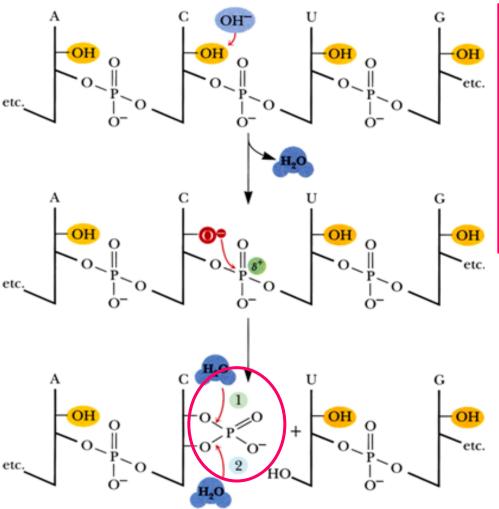
為何是五碳醣?

$$\begin{array}{c|c} H & O & G & OH \\ \hline H_{2N} & N & N & H_{2N} & N & H \\ \hline Keto form & Enol form & \\ \end{array}$$

互變異構作用是自發突變的基礎?

DNA與RNA間化學組成不同的重要性 (1)

A nucleophile such as OH $^-$ can abstract the H of the 2'–OH, generating 2'–O $^-$ which attacks the δ^+ P of the phosphodiester bridge:



Sugar-PO₄ backbone cleaved

DNA與RNA間化學組成不同的重要性 (2)

表五核苷酸與核酸的生物功能

生物功能 遺傳物質

參與代謝

例子

DNA與RNA的組成分

GTP參與蛋白質合成

CTP參與脂類含成

UTP參與醣類合成

ATP參與各需能的合成反應

ATP為細胞的能量貨幣

ATP為NADH與FADH2的先驅物

cAMP, cGMP*

能量傳遞 輔酵素的成分 訊號分子



cAMP與cGMP的構造

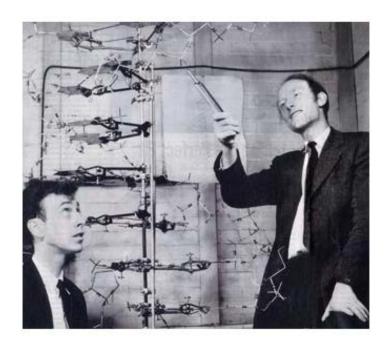
去氧核糖核酸 (DNA)

- 1. 1868年Miescher開始研究DNA*,但直至1950年代初期DNA的結構才被解出
- 2. DNA分子非常巨大,不易分離出完整的分子
- 3. 原核細胞通常僅含一條染色體,真核細胞則含有多條染色體且染色體多半與組織蛋白結合如蚊子(6條),果蠅(8條),玉米(20條),麵包酵母(32條),實驗大鼠(42條),實驗小鼠(40條),人類(46條),黑猩猩(48條),狗(78條),暴龍(113條),蝦子(254條)

- 4. DNA含有dAMP、dCMP、dCMP與dTMP等4種去氧核糖核苷酸(dNTP),各核苷酸間以3',5'-磷酸雙酯鍵相連,核苷酸的含氮鹼基攜帶遺傳訊息,五碳糖和磷酸基則是DNA結構的骨架
- 5. DNA是由兩股方向相反的聚核苷酸鏈相互纏繞成的右旋雙股螺旋*,此構造由Watson與Crick依據X光 繞射的研究結果於1953年提出,兩人因此貢獻同獲 1962年諾貝爾生理及醫學獎*

DNA的雙股螺旋中,去氧核糖與磷酸基暴露在外,攜帶遺傳訊息的鹼基則包埋在內,兩股以互補鹼基間的氫鍵相連(A與T配對, G與C配對)

Watson與Crick發現的雙螺旋DNA目前稱為B-DNA



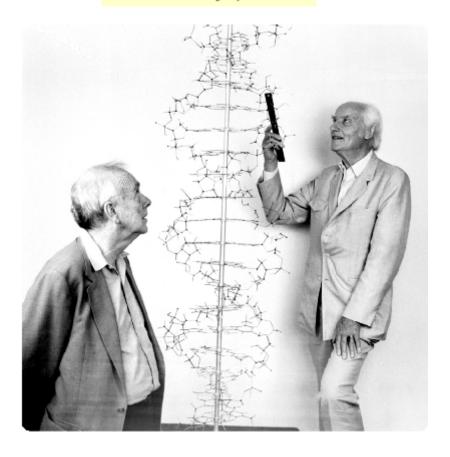
A CONTRACTOR OF THE PARTY OF TH





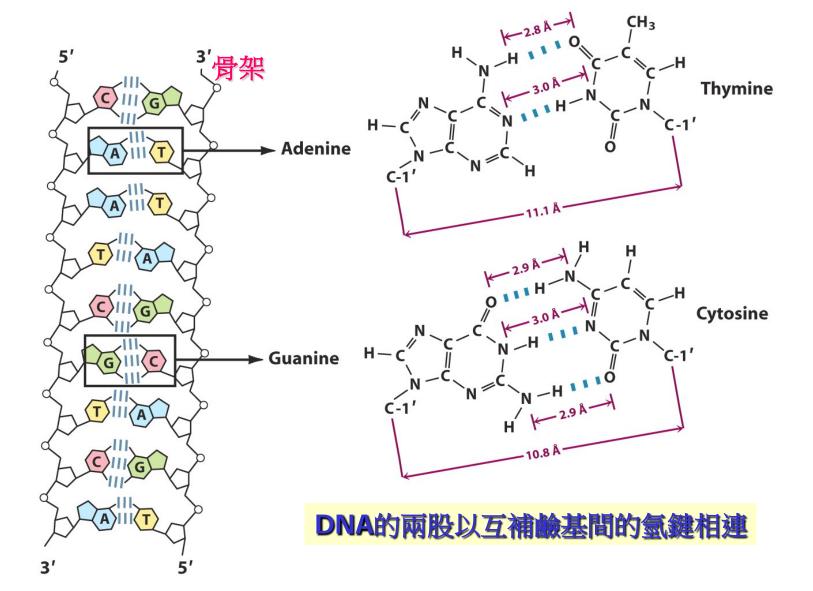
Francis Crick

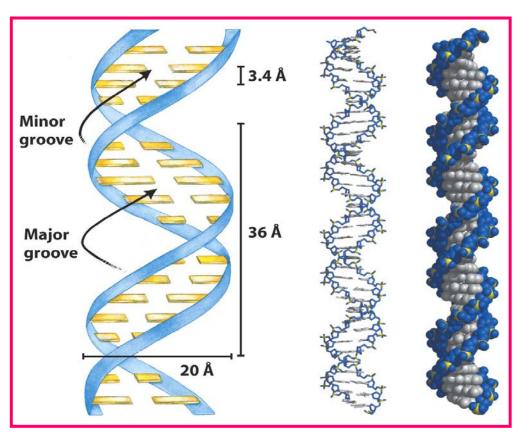
Watson與Crick



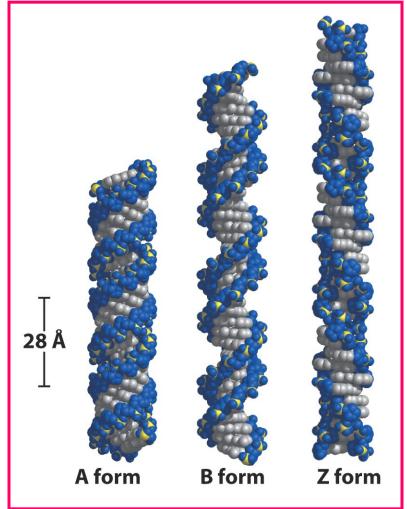
Molar Ratios Leading to the Formulation of Chargaff's Rules						
Source	Adenine to Guanine	Thymine to Cytosine	Adenine to Thymine	Guanine to Cytosine	Purines to Pyrimidines	
Ox	1.29	1.43	1.04	1.00	1.1	
Human	1.56	1.75	1.00	1.00	1.0	
Hen	1.45	1.29	1.06	0.91	0.99	
Salmon	1.43	1.43	1.02	1.02	1.02	
Wheat	1.22	1.18	1.00	0.97	0.99	
Yeast	1.67	1.92	1.03	1.20	1.0	
Haemophilus influenzae	1.74	1.54	1.07	0.91	1.0	
E. coli K-12	1.05	0.95	1.09	0.99	1.0	
Avian tubercle bacillus	0.4	0.4	1.09	1.08	1.1	
Serratia marcescens	0.7	0.7	0.95	0.86	0.9	
Bacillus schatz	0.7	0.6	1.12	0.89	1.0	

Source: After Chargaff, E., 1951. Structure and function of nucleic acids as cell constituents. *Federation Proceedings* **10**:654–659.





Watson與Crick的雙螺旋DNA (B-DNA)



- 6. 1979年利用人工合成的方式合成嘌呤與嘧啶鹼基交替出現的聚核苷酸鏈(如GCGCGC),此聚核苷酸鏈以左旋的雙股螺旋存在,稱為Z-DNA*,一般認為Z-DNA的存在與基因表現的調控有關
- 7. DNA的結構可分為一級、二級、三級與四級構造*
 - 一級構造為DNA的鹼基序列
 - 二級構造為DNA的雙股螺旋
 - 三級構造為超螺旋的構造

四級構造為染色體的構造



染色體構造



DNA超螺旋構造

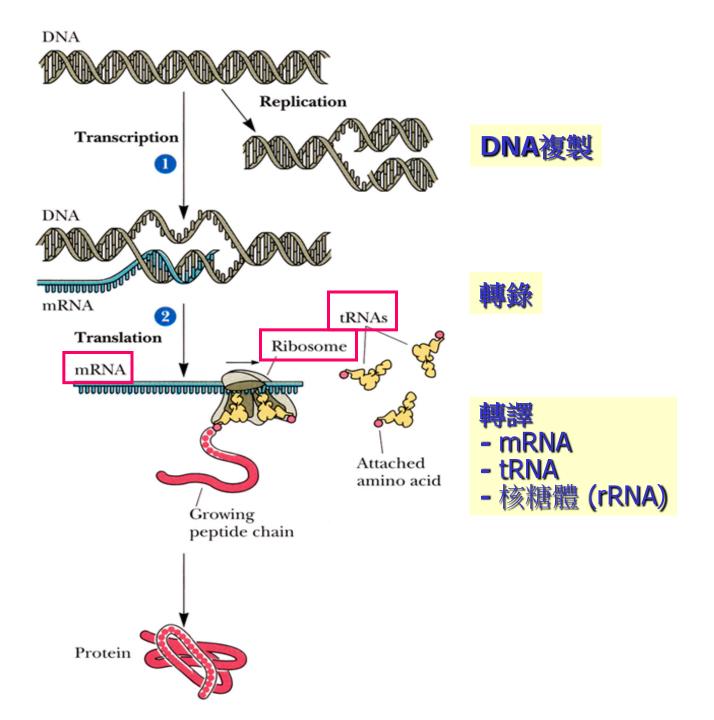
- 負的超螺旋

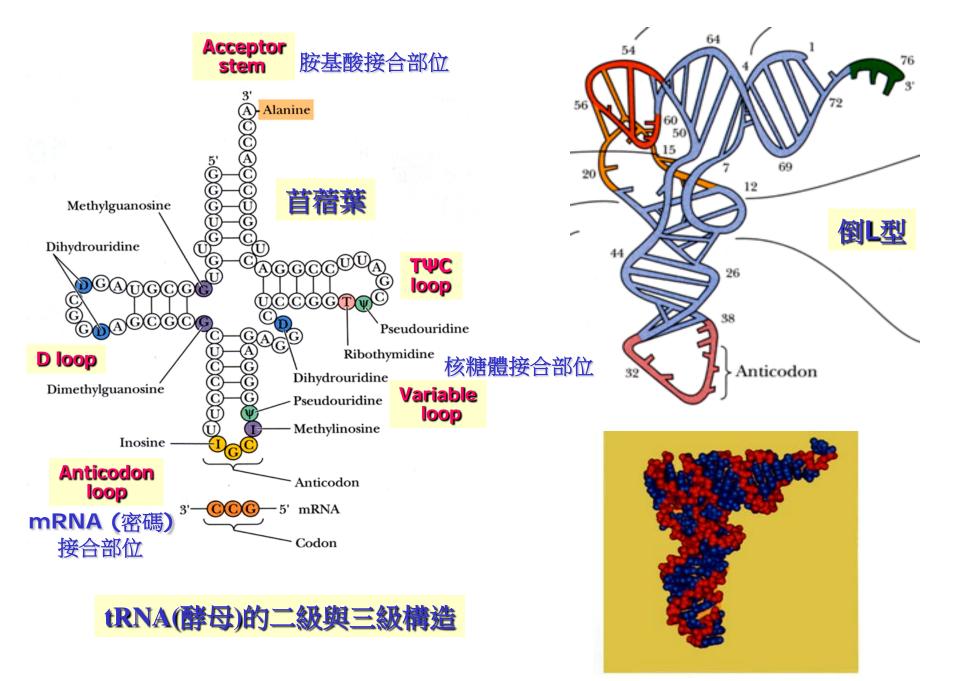
核糖核酸 (RNA)

- 1. RNA分子為單股的聚核苷酸鏈,與DNA分子不同
- 2. RNA主要有mRNA, rRNA與tRNA三大類*
 mRNA分子為單股構造, rRNA與tRNA分子則有不同程度的分子內鹼基配對(雙股構造)*
- 3. 組成mRNA的核糖核苷酸含A、U、G、C四種鹼基, 擔任傳遞DNA遺傳訊息至蛋白質的角色* 每一mRNA分子攜帶一種或數種蛋白質的遺傳密碼, 因此細胞內mRNA分子的種類最多,要分離特定的 mRNA分子極為困難

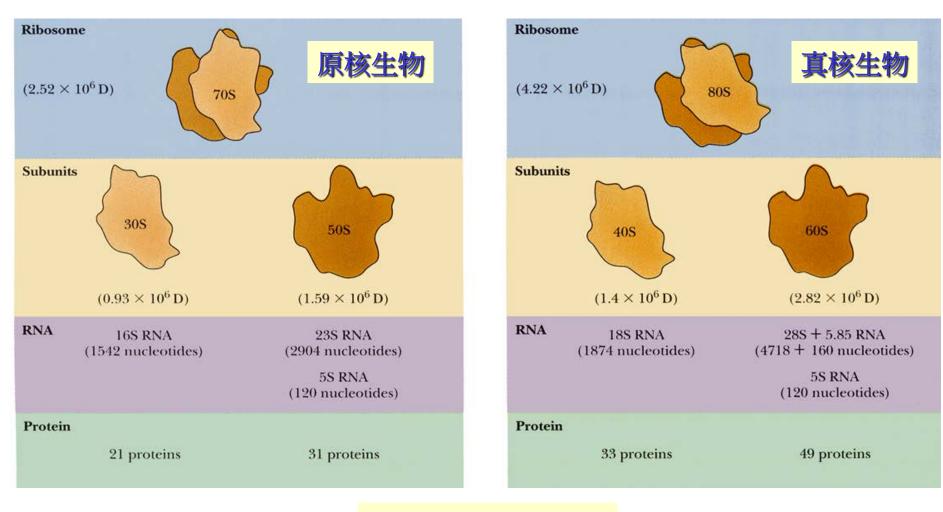
Principle Kinds of RNA Found in an <i>E. coli</i> Cell								
Туре	Sedimentation Coefficient	Molecular Weight	Number of Nucleotide Residues	Percentage of Total Cell RNA				
mRNA	6–25	25,000-1,000,000	75–3,000	~2				
tRNA	~4	23,000-30,000	73-94	16				
rRNA	5	35,000	120)					
	16	550,000	1,542	82				
	23	1,100,000	2,904					

大腸桿菌細胞內的主要RNA種類



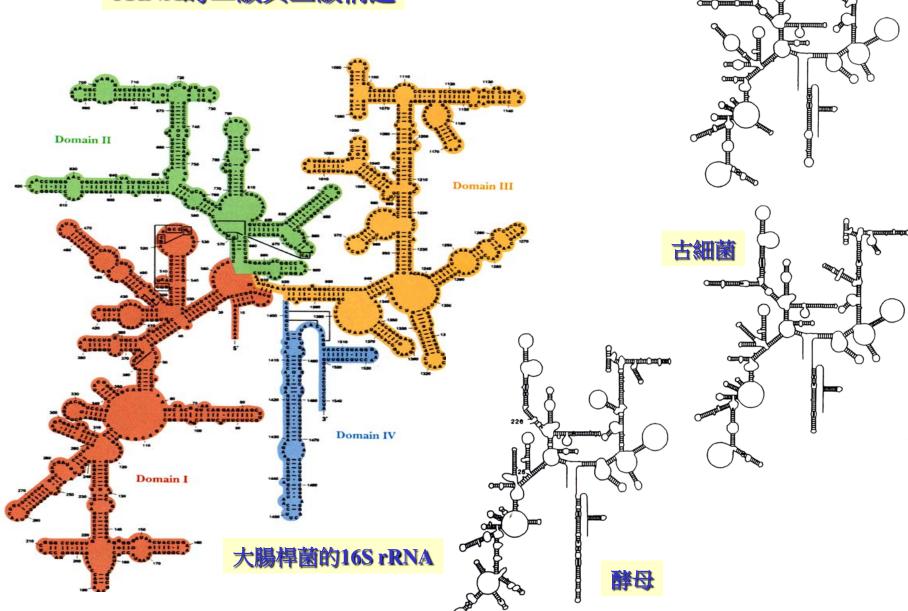


- 4. tRNA在蛋白質合成過程中負責攜帶胺基酸,每種 胺基酸有特定的tRNA與之對應(每種胺基酸可有一種 或數種密碼子與之對應)
 - tRNA分子的形狀類似苜蓿葉(二級構造),其立體結構 (三級構造)則為倒L型,整個立體結構具有四個特殊的 功能部位*
 - 如胺基酸的接合部位, mRNA (密碼子)的接合 部位, 核糖體的接合部位及與相關酵素的接合部位等
- 5. rRNA佔細胞RNA總量的65%,是核糖體的主要組成分之一
- 6. 近年研究發現幾種具有催化功能的RNA,此打破過去認為生物催化劑的本質都是蛋白質的觀念



核糖體的構造與組成

rRNA的二級與三級構造



真細菌

7. 新近發現的其他小RNA分子具有多種生物功能如snRNAs (small nuclear RNAs)參與真核細胞的RNA剪接

如siRNAs (small interfering RNAs)可與特定mRNA配對形成雙股結構,造成基因靜默(gene silencing)

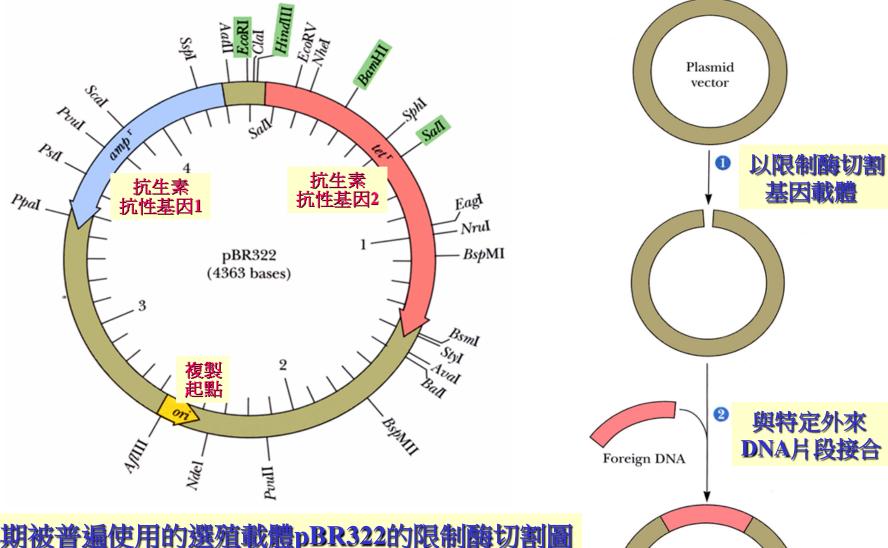
- 2006年諾貝爾生理醫學獎

如miRNAs (micro RNAs)可干擾特定mRNA的輸送 以調控分化

如snoRNAs (small nucleolar RNAs)可參與tRNA 與rRNA的化學修飾作用

質體

- 1. 大部分的原核細胞與少部分的真核細胞內除了染色體 外尚含有小的環狀DNA分子,稱為質體
- 2. 質體經常帶有對抗生素或重金屬產生抗性的基因*, 是臨床醫學的一大問題
- 3. 質體經改造後可以人工的方式嵌入外來的基因,再將外來基因隨同質體一併送入細胞內被表現,此類質體稱為基因載體*,對遺傳工程的研究貢獻良多



Chimeric plasmid

早期被普遍使用的選殖載體pBR322的限制酶切割圖