

高中生生物学参考 教科书



北京师范大学生物系
《高中生物学参考资料》编写组 编

北京师范大学出版社

10. *Leucosia* *leucostoma* *leucostoma* *leucostoma* *leucostoma* *leucostoma*

高中生物学参考资料

北京师范大学生物系

《高中生物学参考资料》编写组

*

北京师范大学出版社出版

新华书店陕西省发行所发行

西安新华印刷厂印刷

*

开本：787×1092 1/32 印张：13 字数：278,000

1981年5月第1版 1981年4月第1次印刷

印数1—155,000

统一书号：13243·2 定价：1.15元

前　　言

为了帮助中学生物学教师和学生更好地理解现行全日制十年制学校高中生物学课本的内容，我们组织本系的有关教师编写了这本《高中生物学参考资料》。全书由22篇彼此独立而又相互关联的文章组成，它们密切结合课本的内容，适当地予以扩大和加深。对教材中过于浓缩的地方适当加以扩展；对艰深难懂之处着重加以解释说明；对近年来进展较快而平时接触较少的内容，则以较多的篇幅予以介绍。

全书以阐述基础知识为主，并注意适当联系实际和反映国内外生物科学的新成就。除文字阐述外，还配合一部分插图和图表。每篇之末，附有少量可供进一步阅读的参考书目。

本书文字力求明白易懂，除主要供中学生物学教师和学生参考外，还可作为大专院校生物系及有关系科大学生的补充读物。同时，也希望能对生物科学爱好者和社会上关心生物科学的人们，起到宣传普及生物学知识的作用。

尽管我们有上述愿望，并认真对待这件有意义的工作，但由于时间仓促，又限于水平，缺点错误在所难免，恳请读者批评指正。

参加本书编写工作的同志有（按姓氏笔划顺序）：王永潮、王秀琦、王慧、李兆华、李国珍、陈皓兮、赵孟莲*、

* 现在北京肿瘤研究所工作。

张述祖、张崇浩、周锡候、杨江城、周慧君、董愚得、孙儒泳
郭学聪、聂剑初、高天慧、彭奕欣、谢安琪、魏开元。本书
由彭奕欣同志主编，全书由董愚得、彭奕欣、陈皓兮三同志
统一校阅。

北京师范大学生物系

《高中生物学参考资料》编写组

1980.12.30

高中生物学参考资料

目 录

前 言

1. 生命的物质基础	(1)
2. 生命的结构基础	(25)
3. 生命的能源	(73)
4. 光合作用	(89)
5. 微生物的代谢作用	(102)
6. 有氧呼吸和无氧呼吸	(114)
7. 新陈代谢与酶	(128)
8. 生物的生殖	(138)
9. 动物的个体发育	(155)
10. 植物的胚胎发育	(166)
11. 植物激素	(179)
12. 高等动物的激素	(197)
13. 昆虫激素	(206)
14. 遗传的物质基础	(219)
15. 遗传的基本规律	(255)
16. 细胞质遗传	(301)
17. 生物的变异	(318)

18. 单倍体和单倍体育种	(341)
19. 分子生物学	(359)
20. 仿生学	(368)
21. 生态学	(372)
22. 关于生命起源的研究	(393)

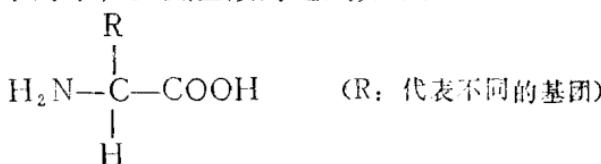
生命的物质基础

品的蛋白质含量时，一般都先测定样品的含氮量，再以常数6.25乘之。6.25即 $100/16$ ，为1克氮所代表的蛋白质重量（1克氮=6.25克蛋白质）。

（2）蛋白质的基本组成单位——氨基酸

蛋白质的结构复杂，分子量很大。一个蛋白质分子是由几千甚至几十万个原子组成的。分子量从几千一直到几百万。例如，胰岛素（单体）分子量为6,000，肌红蛋白（马）的分子量为16,000，卵清蛋白的分子量为44,000，麻仁球蛋白（亚麻）的分子量为310,000。

蛋白质分子是由氨基酸组成的，所以氨基酸就是组成蛋白质的最基本的单位。氨基酸的通式如下：



从这个通式可以看出，每一个氨基酸分子中都含有一个碱性的氨基($-\text{NH}_2$)和一个酸性的羧基($-\text{COOH}$)。因此，氨基酸是一种两性化合物。不同的氨基酸只是(R)基团不同。组成天然蛋白质的氨基酸，都是 α -氨基酸，所谓 α -氨基酸就是氨基酸的氨基和羧基都连接在 α -碳原子上，如甘氨酸、丙氨酸等等都是 α -氨基酸。

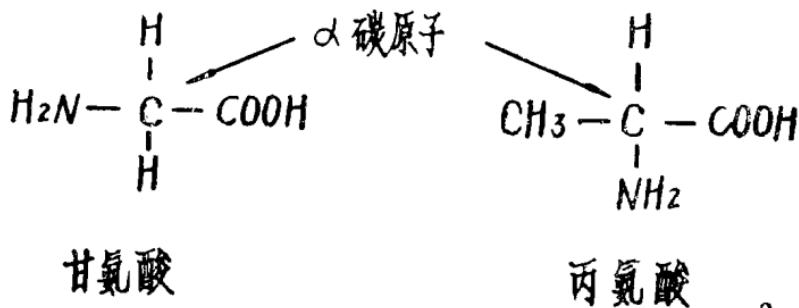


表1-1 天然氨基酸的分类、名称、代号和结构式

类 别	普通名称	化学名称	代 号	序 号	结 构 式
			— 西	— 中	
脂 肪 氨 基 酸	甘氨酸	α -氨基乙酸	Gly	甘	CH_2-COOH NH_2
(一氨基， —羧基)	丙氨酸	α -氨基丙酸	Ala	丙	$\text{CH}_3-\overset{\text{CH}}{\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}}-\text{COOH}$
酰 氨 酸	α -氨基异戊酸	Val	缬	$\text{CH}_3-\overset{\text{CH}}{\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}}-\text{CH}-\text{COOH}$	
	亮氨酸	Ieu	亮	$\text{CH}_3-\overset{\text{CH}}{\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COOH}$ NH_2	
	α -氨基异己酸	Ile	异亮	$\text{CH}_3-\overset{\text{CH}}{\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COOH}$ NH_2	
异亮氨酸	基戊酸				

续表一

类 别	普通名称	化 学 名 称	代 号	结 构 构 式
酸性氨基酸 (一氨基, 二羧基)	天门冬氨酸	α -氨基丁二酸	Asp 天 西	$\text{HOOC}-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$
碱性氨基酸 (二氨基, 一羧基)	谷氨酰胺	α -氨基戊二酸	Glu 谷	$\text{HOOC}-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$
中性氨基酸	精氨酸	δ -胍基- α -氨基戊酸	Arg 精	$\text{H}_2\text{N}-\text{C}(\text{NH}_2)-\text{CH}_2-\text{NH}-\text{(CH}_2)_3-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$
基 酸	赖氨酸	α , ϵ -二氨基己酸	Lys 赖	$\text{NH}_2-(\text{CH}_2)_4-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$
基 酸	丝氨酸	β -羟基- α -氨基丙酸	Ser 丝	$\text{HO}-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$
基 酸	苏氨酸	β -羟基- α -氨基丁酸	Thr 苏	$\text{CH}_3-\text{CH}(\text{OH})-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$

续表二

类 别	普通名称	化学名称	代 号		结 构 式
			西	中	
脂 肪 族 氨 基 酸	胱氨酸	双 β -硫- α -氨基丙酸	Cys	胱	$\begin{array}{c} S-\text{CH}_2-\overset{\text{NH}_2}{\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}}-\text{COOH} \\ \\ S-\text{CH}_2-\overset{\text{NH}_2}{\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}}-\text{COOH} \end{array}$
	半胱氨酸	β -硫氨基丙酸	CySH	半胱	$\begin{array}{c} HS-\text{CH}_2-\overset{\text{NH}_2}{\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}}-\text{COOH} \\ \\ HS-\text{CH}_2-\overset{\text{NH}_2}{\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}}-\text{COOH} \end{array}$
	蛋氨酸	γ -甲硫基- α -氨基丁酸	Met	蛋	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{S}-(\text{CH}_2)_2-\overset{\text{NH}_2}{\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_3-\text{S}-(\text{CH}_2)_2-\overset{\text{NH}_2}{\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}}-\text{COOH} \end{array}$
	苯丙氨酸	β -苯基- α -氨基丙酸	Phe	苯	$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_2-\overset{\text{NH}_2}{\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}}-\text{COOH} \\ \\ \text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_2-\overset{\text{NH}_2}{\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}}-\text{COOH} \end{array}$
	酪氨酸	β -对羟苯基- α -氨基丙酸	Tyr	酪	$\begin{array}{c} \text{HO-C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2-\overset{\text{NH}_2}{\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}}-\text{COOH} \\ \\ \text{HO-C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2-\overset{\text{NH}_2}{\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}}-\text{COOH} \end{array}$

续表三

类 别	普通名称	化学名称	代 号	结 构 式	
				组 色	
杂环氨基酸	组氨酸	β -咪唑- α -氨基丙酸	His		
	色氨酸	β -吲哚- α -氨基丙酸	Trp		
脯氨酸	脯氨酸	β -吡咯烷- α -羧酸	Pro		
	羟脯氨酸	γ -羟基- β -吡咯烷- α -羧酸	Hyp		

组成蛋白质的氨基酸有二十多种，氨基酸的类别、名称、代号和结构，见表 1—1。

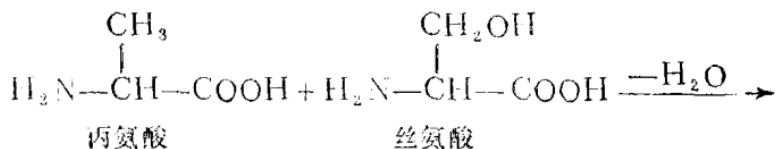
天然氨基酸分类：可以根据 (R) 基团的不同分成脂肪族氨基酸，芳香族氨基酸和杂环氨基酸。也可以根据氨基酸含有氨基和羧基的数目分成中性氨基酸、酸性氨基酸和碱性氨基酸。如果从动物的营养需要来分，则可将二十多种氨基酸分为“必需氨基酸”和“非必需氨基酸”两大类。所谓

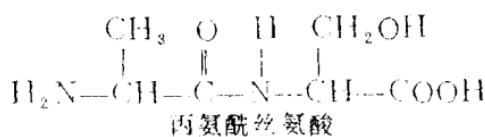
“必需氨基酸”是指生物体需要，但自己又不能合成的氨基酸，这类氨基酸必须由食物蛋白质供给。所谓“非必需氨基酸”指的也是生物体需要，但能自己合成的氨基酸，这类氨基酸可以不必由食物供给。动物的种类不同，其所需要的“必需氨基酸”也不同。人体的“必需氨基酸”只有八种，即赖氨酸、色氨酸、苯丙氨酸、蛋氨酸、苏氨酸、亮氨酸、异亮氨酸和缬氨酸。其余的氨基酸均属于“非必需氨基酸”。

(3) 蛋白质分子中氨基酸的连接方式

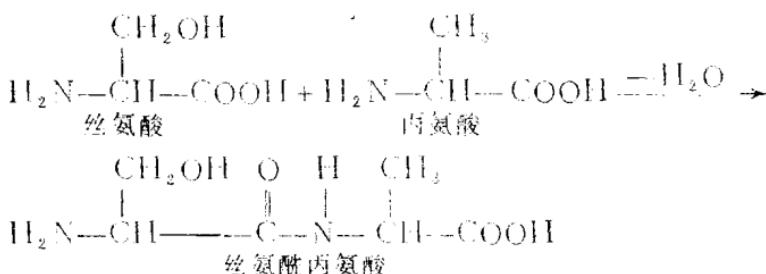
在蛋白质分子中，氨基酸之间是以肽键相连的。肽键就是由氨基酸的 α -羧基与相邻的另一个氨基酸的 α -氨基脱水缩合形成的键。例如丙氨酸的羧基与丝氨酸的氨基脱去一分

子的水而形成一个肽键 ($-\text{C}(=\text{O})-\text{NH}-$)。



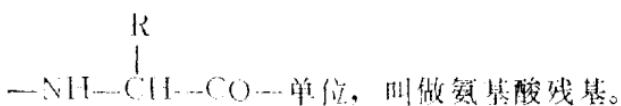


同时丝氨酸的羧基与丙氨酸的氨基也可形成肽键，形成丝氨酸酰丙氨酸。



丝氨酸与丙氨酸形成的化合物有两个异构体，即丙氨酸酰丝氨酸和丝氨酸酰丙氨酸。

氨基酸通过肽键连接起来的化合物，称为肽。两个氨基酸形成的肽，叫做二肽。三个氨基酸形成的肽，叫做三肽，……许多氨基酸形成的肽，叫做多肽。组成肽链的氨基酸单位已经不是完整的氨基酸分子了。因此，每个



氨基酸缩合成肽链以后，只有两端有自由的 α -氨基或 α -羧基。它们分别称为末端氨基或末端羧基。因此，肽链的这两端分别称为氨基末端（简称 N-端）和羧基末端（简称 C-端）。如牛胰核糖核酸酶的 N-端为赖氨酸，C-端为缬氨酸。

一个蛋白质分子可以是一条肽链，也可以是几条肽链。每一条肽链都有很多个氨基酸。例如，牛胰核糖核酸酶，含

有 124 个氨基酸，是一条肽链。胰岛素含有 51 个氨基酸，由两条肽链组成。谷氨酸脱氢酶是由 6 条相同的各含 503 个氨基酸的肽链所组成。

(4) 蛋白质的结构：

通常将蛋白质的结构分为一级结构、二级结构、三级结构和四级结构。

① 蛋白质的一级结构：

蛋白质的一级结构，又称为初级结构或化学结构。是指蛋白质（多肽链）中，由肽键联接起来的各种氨基酸的排列顺序。

一级结构中最先研究清楚的是胰岛素。它是胰岛 β -细胞分泌的一种激素，是一个分子量很小的蛋白质。它含 51 个氨基酸残基，由二条肽链构成：一条叫做 A 链，有 21 个氨基酸；另一条叫做 B 链，有 30 个氨基酸。A 链与 B 链通过 A_7 和 B_7 ， A_{10} 和 B_{10} 之间的两个二硫键相联。二硫键就是胱氨酸分子中的二硫桥，也就是两个半胱氨酸分子的 $-SH$ 氧化相连而成的键 ($-S-S-$)。还有一个二硫键存在于 A_6 和 A_{11} 之间，使 A 链部分成环。牛胰岛素的一级结构如图 1—1。

