

全国高等教育自学考试教材(护理专业)

生物化学

BIOCHEMISTRY

汪慧良 主编

光明日报出版社

A23658

全国高等教育自学考试教材

生 物 化 学

主编 汪慧良

审订 童坦君

编者 (以姓氏笔划为序)

汪慧良 潘 颖 李敏媛

王玉琴 钱家骏 赵慧芳

一九八五年六月十四日

光明日报出版社

(京)新登字 101 号

图书在版编目(CIP)数据

生物化学/汪慧良主编. —北京:光明日报出版社, 1994. 8

高等教育自学考试护理专业教材

ISBN 7—80091—497—6

I. 生… II. 汪… III. 生物化学—高等教育—教材 IV. Q5

中国版本图书馆 CIP 数据核字(94)第 10123 号



光明日报出版社出版发行

(北京永安路 106 号)

邮政编码:100050

电话:3017788—225

新华书店北京发行所经销

冶金印刷总厂印刷

*

787×1092 1/32 印张 15 字数 354 千字

1994 年 8 月第 1 版 1994 年 8 月第 1 次印刷

印数:1—5000 册

ISBN 7—80091—497—6/G · 250
定价:10.50 元

内 容 简 介

本书依据护理专业基础科自学考试大纲编写,由北京医科大学生化系童坦君教授审订,是我社全国高等教育护理专业自学考试教材的配套用书。

本书主要内容有:一、蛋白质化学;二、核酸化学;三、维生素;四、酶;五、生物氧化;六、糖代谢;七、脂类代谢;八、氨基酸代谢;九、核甙酸代谢;十、物质代谢的联系与调节;十一、复制—DNA 的生物合成;十二、转录 RNA 的生物合成;十三、蛋白质的生物合成;十四、肝胆生化;十五、血液生化;十六、钙磷代谢与骨;十七、营养生化基础等共十七个章节、文字简明,条理清晰、深入浅出,适合护理专业自学的考生学习使用,还可供医学院的专科、职业大学及医专学生使用。

编写说明

生物化学是研究生物体的化学组成及化学变化规律的科学,能从分子水平探讨生命的本质,医学生物化学主要研究人体的生物化学。随着科学的发展,生理学、免疫学、药理学及病理学等基础医学的研究已深入到分子水平,因而常需应用生物化学的理论和技术来探讨各学科的问题。生物化学与临床医学关系密切,其理论与实验方法广泛用于临床的诊断、治疗和预防等。生物化学是一门重要的医学基础课,是护理专业的必修课程。

本教材是根据全国高等教育自学考试指导委员会所颁发的“生物化学自学考试大纲”进行编写的。按全国高等医学院校教材编审会议决定,有关水盐代谢,酸碱平衡的内容归入病理生理学课程,血液凝固、纤溶、气体运输及肾脏的有关内容归入生理学课程,这些内容不属于生物化学课程自学考试范围。

本教材是为高等教育自学考试护理专业考生编写的,突出了大专教育及自学的特点、并力求紧密联系医学实践。本书也可供高等医学院校的专科,医学专科学校及卫生职工进修学院各专业作为生化教材或参考书。

由于水平所限又加时间仓促难免有缺点和错误,恳请使用本书的同行及各位读者予以批评指正。

汪慧良

一九九四年八月十二日

目 录

第一章 蛋白质化学

第一节 蛋白质的分子组成	1
一、蛋白质的元素组成	1
二、蛋白质的组成单位——氨基酸	1
第二节 肽的结构	4
一、肽键	4
二、肽链	4
第三节 蛋白质的分子结构	5
一、蛋白质的一级结构、构象与副键	5
二、蛋白质的二级结构	6
三、蛋白质的三级结构	7
四、蛋白质的四级结构	8
第四节 蛋白质结构与功能的关系	8
一、蛋白质一级结构与功能的关系	9
二、蛋白质高级结构与功能的关系	9
第五节 蛋白质的理化性质	10
一、蛋白质的两性游离和等电点	10
二、蛋白质的高分子性质	11
三、蛋白质的变性	11
四、蛋白质的沉淀	12
五、蛋白质的显色反应	13
第六节 蛋白质的分类	13

第二章 核酸化学

第一节 核酸的分子组成	16
一、戊糖	16
二、含氮碱基	16
三、核苷	17
四、核苷酸	18
第二节 DNA 的分子结构	19
一、DNA 分子的一级结构	20
二、DNA 分子的二级结构	20
三、DNA 分子的三级结构	21

第三节 RNA 分子的结构	23
一、RNA 的种类和特点	23
二、RNA 的结构	23
第四节 核酸的性质	25
一、核酸分子大小	25
二、粘度	25
三、紫外吸收	25
四、核酸的变性、复性和杂交	25

第三章 维生素

第一节 概论	28
一、维生素的定义	28
二、维生素的分类	28
三、维生素缺乏的原因	28
第二节 重要的维生素化学结构	29
一、脂溶性维生素	29
二、水溶性维生素	31
第三节 维生素的来源功用及缺乏病	35
一、某些维生素与酶的关系	35
二、维生素的来源、功用及缺乏病	35
三、维生素需要量	37

第四章 酶

第一节 酶的基本概念	39
一、酶在生命活动中的意义	39
二、酶促反应的特点	39
第二节 酶的结构与功能	40
一、酶的化学组成	40
二、酶的分子结构	41
三、酶原	42
四、同工酶	44
第三节 酶的作用机制	45
一、降低活化能	45
二、中间产物学说	45
第四节 酶反应动力学	46
一、酶浓度对酶促反应速度的影响	46
二、底物浓度对酶促反应速度的影响	46
三、温度对酶促反应速度的影响	47
四、pH 对酶促反应速度的影响	48

五、酶的激动剂与抑制剂.....	48
第五节 酶的命名、分类、活性测定及其在医学上的应用	51
一、酶的命名原则.....	51
二、酶的分类.....	51
三、酶在医学上的应用.....	51

第五章 生物氧化

第一节 概述	54
一、生物氧化的概念.....	54
二、生物氧化的特点.....	54
三、生物氧化的方式.....	54
四、催化生物氧化反应的酶类.....	55
第二节 生物氧化体系——呼吸链	56
一、呼吸链的组成及作用机理.....	56
二、体内重要的呼吸链.....	58
三、线粒体外 NADH 的氧化	60
第三节 生物氧化中能量的生成与转变	61
一、键能与高能化合物.....	61
二、三磷酸腺苷的生成及调节.....	61
三、能量的转移和利用.....	63

第六章 糖代谢

第一节 糖的消化和吸收	65
一、糖的消化.....	65
二、糖的吸收.....	65
第二节 糖的分解代谢	66
一、糖的无氧酵解.....	66
二、糖的有氧氧化.....	69
三、磷酸戊糖途径.....	75
第三节 糖原的合成与分解	76
一、糖原的合成.....	77
二、糖原的分解.....	78
三、糖原合成与分解的生理意义.....	79
四、糖原分解与合成的调节.....	79
第四节 糖异生作用	81
一、糖异生途径.....	81
二、糖异生作用的生理意义.....	82
三、糖异生作用的调节.....	82
第五节 血糖	83

一、血糖浓度.....	83
二、血糖的来源与去路.....	83
三、血糖浓度的调节.....	84
四、糖耐量.....	85
第六节 糖代谢紊乱	86
一、低血糖.....	86
二、高血糖.....	86
三、糖尿病.....	87
第七章 脂类代谢	
第一节 脂类的分布和生理功用	89
一、脂肪的分布和生理功用.....	89
二、类脂的分布和生理功用.....	89
第二节 脂类的消化和吸收	89
第三节 血脂	90
一、血脂的种类和含量.....	90
二、血浆脂蛋白.....	91
第四节 脂肪的中间代谢	95
一、脂肪的动员.....	95
二、甘油的代谢.....	95
三、脂肪酸的氧化.....	96
四、酮体的生成和利用.....	98
五、脂肪的合成代谢	100
第五节 磷脂代谢.....	103
一、卵磷脂和脑磷脂的合成	104
二、甘油磷脂的分解	104
第六节 胆固醇的代谢.....	104
一、胆固醇的来源	104
二、胆固醇的转变与排泄	106
第八章 氨基酸的代谢	
第一节 氨基酸的生理功用及代谢概况	109
一、氨基酸的生理功用	109
二、氨基酸的代谢概况	109
第二节 蛋白质的消化、吸收与腐败作用	110
一、蛋白质的消化	110
二、氨基酸的吸收作用	111
三、大肠中氨基酸的腐败	111
第三节 氨基酸的一般代谢.....	112

一、氨基酸的脱氨基作用	112
二、氨的代谢	115
三、 α -酮酸的代谢	117
四、氨基酸的脱羧基作用	117
第四节 个别氨基酸的代谢	119
一、一碳单位的代谢	119
二、含硫氨基酸的代谢	121
三、苯丙氨酸与酪氨酸代谢	123
第九章 核苷酸代谢	
第一节 核苷酸的生理功能和核酸的消化与吸收	126
一、核苷酸的生理功能	126
二、核酸的消化与吸收	126
第二节 嘧啶核苷酸的代谢	127
一、嘌呤核苷酸的合成代谢	127
二、嘌呤核苷酸的分解代谢	130
第三节 嘧啶核苷酸的代谢	131
一、嘧啶核苷酸的合成代谢	131
二、嘧啶核苷酸的分解代谢	134
第四节 核苷酸的抗代谢物	134
第十章 物质代谢的联系与调节	
第一节 物质代谢的相互联系	138
一、蛋白质与糖代谢及核酸的相互联系	138
二、蛋白质与脂类代谢的相互联系	138
三、糖与脂类代谢的相互联系	139
第二节 物质代谢的调节	140
一、细胞内酶的调节	140
二、激素对代谢调节作用的机理	145
三、物质代谢的整体调节	148
第十一章 复制——DNA 的生物合成	
第一节 DNA 的复制	151
一、复制方式——半保留复制	151
二、参与 DNA 复制的酶类	152
三、DNA 的复制过程	153
第二节 DNA 的损伤与修复	154
一、DNA 的损伤	154
二、DNA 损伤的修复	155
第三节 逆转录	155

第四节 基因工程.....	156
一、基因工程的概念	156
二、基因工程的基本过程	156
第十二章 转录——RNA 的生物合成	
第一节 转录体系.....	160
一、RNA 聚合酶.....	160
二、转录的原料与模板	160
第二节 转录过程.....	161
一、转录的起始	161
二、转录的延长	162
三、转录的终止	162
第三节 转录后的加工修饰.....	163
一、mRNA 的加工	163
二、tRNA 的加工	163
三、rRNA 的加工	164
第十三章 蛋白质的生物合成	
第一节 蛋白质生物合成体系.....	165
一、mRNA——遗传密码的携带者	165
二、tRNA——氨基酸的搬运工具	167
三、核蛋白体——肽链合成的“装配机”	167
四、其他组份	167
第二节 蛋白质生物合成过程.....	168
一、氨基酸的活化与转运	168
二、核蛋白体循环	169
三、翻译后的加工	171
第三节 蛋白质合成的调节.....	173
一、转录水平的调节	173
二、翻译水平的调节	174
三、细胞水平的调节	175
第四节 蛋白质生物合成与医学的关系.....	175
一、分子病	175
二、抗生素对蛋白质合成的影响	176
第十四章 肝胆生化	
第一节 肝脏在物质代谢中的作用.....	177
一、肝脏在维生素代谢中的作用	177
二、肝脏在激素代谢中的作用	177
三、肝脏在糖代谢中的作用	178

四、肝脏在脂类代谢中的作用	178
五、肝脏在蛋白质代谢中的作用	178
第二节 胆汁酸的代谢	179
一、胆汁酸的理化性质及生理功用	179
二、初级胆汁酸的生物合成	180
三、次级胆汁酸的生物合成及胆汁酸的肠肝循环	180
第三节 肝脏的生物转化作用	181
一、生物转化概念及生物学意义	181
二、生物转化作用的二相反应	182
三、生物转化反应的特点	185
四、影响生物转化的因素	186
第四节 胆色素代谢	186
一、胆红素的来源及生成过程	186
二、胆红素的运输	186
三、胆红素在肝内的转化	186
四、胆红素在肠道中的转变及胆素原的肠肝循环	188
五、肾脏对胆红素的排泄	189
六、血清胆红素与黄疸	189
第五节 肝功能检查	190
一、蛋白质代谢功能试验	190
二、血清中某些酶活性的检查	191
三、脂类代谢的功能检查	191
四、生物转化和排泄功能试验	191
五、胆色素代谢试验	191
六、肝脏病的免疫学检查试验	191
第十五章 血液生化	
第一节 血液的化学成分	193
一、血浆蛋白质	195
二、非蛋白含氮物质	198
第二节 红细胞代谢	199
一、成熟红细胞的代谢特点	200
二、血红蛋白的生物合成	202
第三节 铁的代谢	204
一、铁的来源	204
二、铁的吸收	205
三、铁的运输和贮存	205
四、铁的排泄	205
第十六章 钙磷代谢与骨	

第一节 钙磷代谢.....	207
一、钙磷的生理功用	207
二、钙磷的吸收与排泄	207
三、血钙与血磷	208
第二节 骨代谢.....	209
一、骨的化学组成	209
二、成骨作用	209
三、溶骨作用	210
第三节 钙磷代谢的调节.....	210
一、甲状旁腺素(PTH)的调节	210
二、 $1,25-(OH)_2D_3$ (活性维生素 D)	211
三、降钙素(CT)	213
第四节 钙磷代谢紊乱.....	214
第十七章 营养生化基础	
第一节 营养和营养需要.....	217
一、营养和营养素	217
二、能量需要	218
三、人体对能量的需要和供给标准	220
第二节 各种营养素的生物化学功能.....	221
一、糖类	221
二、脂肪和必需脂肪酸	221
三、蛋白质	222
四、无机盐和微量元素	223
五、维生素与营养	224

第一章 蛋白质化学

蛋白质(protein)由氨基酸组成,是生物体内含量最多的高分子化合物,约占干重的45%,人体内所含蛋白质种类达十万种以上。蛋白质功能多样,不仅是构成组织细胞的重要组成部分、氧化供能,还能完成多种生理功能,如:催化体内各种化学反应进行的酶、调节物质代谢的激素、运输氧的血红蛋白、保证人体活动的肌肉、起免疫作用的抗体等均是蛋白质。此外,有关蛋白质结构与功能的研究,为探索生命的基本规律提供大量资料;对防治某些疾病也有许多的启示。上述事实,说明蛋白质在生物体中是十分重要的,因而说蛋白质是生命的物质基础。

第一节 蛋白质的分子组成

一、蛋白质的元素组成

蛋白质经元素分析,其分子中均含有碳、氢、氧、氮四种元素。大多数蛋白质含有硫、磷,少数还含有铁、铜、锌、锰、钴和碘等。生物界中蛋白质种类繁多,但各种蛋白质含氮量比较接近,约为16%。即在任何样品中,每含1克氮相当于含6.25克蛋白质,因此,只要测得样品中氮的含量,就可以按下式计算出蛋白质的含量。

$$\text{样品含氮量(克)} \times 6.25 = \text{样品中蛋白质含量(克)}$$

二、蛋白质的组成单位——氨基酸

用酸、碱或酶水解蛋白质,最终产物为氨基酸(amino acid),所以氨基酸是蛋白质组成的基本单位。

(一) 氨基酸的结构

组成蛋白质的氨基酸,除脯氨酸外,其结构上有共同的特点,即与羧基相邻的 α -碳原子上都有一个氨基,因此称为 α -氨基酸。不同侧链用R表示,其结构的通式如下:



除甘氨酸外,所有 α -氨基酸中的 α -碳原子均为手性碳原子(C^*),故有D构型与L构型。天然界的氨基酸几乎都属于L构型,但也有D构型氨基酸的存在。

(二) 氨基酸的分类

组成蛋白质的氨基酸有20种,根据侧链R基的结构不同,将氨基酸分成四类(见表1)

* 连有四个不同基团的碳原子称为手性碳原子,以 C^* 表示。

-1)。

表 1-1 组成蛋白质的氨基酸

分类	氨基酸名称	简写符号	结构式		等电点 (pl)
			侧链 R 基团	共同部分	
酸性氨基酸	1. 谷氨酸	谷,Glu,E		$\text{HOOC}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$	3.22
	2. 天冬氨酸	天,Asp,D		$\text{HOOC}-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$	2.77
碱性氨基酸	3. 赖氨酸	赖,Lys,K		$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$	9.74
	4. 精氨酸	精,Arg,R		$\text{H}_2\text{N}-\overset{\text{NH}}{\underset{\text{NH}}{\text{C}}}-\text{NH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_2)-\text{COOH}$	10.67
	5. 组氨酸	组,His,H		$\text{CH}(\text{NH}_2)-\overset{\text{N}}{\underset{\text{C}}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$	7.59
极性中性氨基酸	6. 甘氨酸	甘,Gly,G		$\text{H}-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$	5.97
	7. 丝氨酸	丝,Ser,S		$\text{HO}-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$	5.68
	8. 苏氨酸	苏,Thr,T,		$\text{CH}_2-\overset{\text{OH}}{\underset{\text{CH}_2}{\text{CH}}}-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$	5.60
	9. 酪氨酸	酪,Tyr,Y		$\text{HO}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$	5.66
	10. 半胱氨酸	半,Cys,C		$\text{HS}-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$	5.07
	11. 天冬酰胺	{ 天,Asn,N NH ₂		$\text{H}_2\text{N}-\overset{\text{O}}{\underset{\text{CH}_2}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$	5.41
	12. 谷氨酰胺	{ 谷,Gln,Q NH ₂		$\text{H}_2\text{N}-\overset{\text{O}}{\underset{\text{CH}_2}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{NH}_2)-\text{COOH}$	5.65

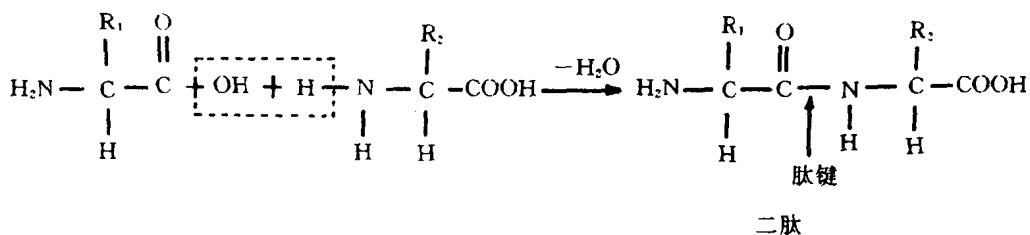
分类	氨基酸名称	简写符号	结 构 式		等电点 (pI)
			侧 链 R 基 团	共同部分	
非极性中性氨基酸	13. 丙氨酸	丙, Ala, A		$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$	6.02
	14. 缬氨酸	缬, Val, V		$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_3 \quad \text{NH}_2 \end{array}$	5.96
	15. 亮氨酸	亮, Leu, L		$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_3 \quad \text{NH}_2 \end{array}$	5.98
	16. 异亮氨酸	异, Ile, I		$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{CH}_3 \quad \text{NH}_2 \end{array}$	6.02
	17. 苯丙氨酸	苯, Phe, F		$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$	5.48
	18. 色氨酸	色, Trp, W		$\begin{array}{c} \text{C}_6\text{H}_5-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{N} \quad \text{NH}_2 \end{array}$	5.89
	19. 蛋氨酸	蛋, Met, M		$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{S}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$	5.74
	20. 脯氨酸	脯, Pro, P		$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C}-\text{CH}-\text{COOH} \\ \\ \text{H}_2\text{C} \quad \text{NH} \\ \backslash \quad / \end{array}$	6.30

1. 酸性氨基酸: 侧链含有羧基, 有谷氨酸、天门冬氨酸。

2. 碱性氨基酸：侧链含有氨基、胍基、咪唑基等碱性基团，如赖氨酸、精氨酸、组氨酸。
3. 极性中性氨基酸：共七种（表中 6—12），其中含羟基的氨基酸有丝氨酸、苏氨酸；含巯基的氨基酸有半胱氨酸；含酰胺基的有天门冬酰胺和谷氨酰胺。
4. 非极性中性氨基酸：共有八种（表中 13—20），侧链 R 基为中性疏水性基团。它们在水中的溶解度较小。
应指出所谓含硫氨基酸包括半胱氨酸、蛋氨酸和胱氨酸（由半胱氨酸合成）。

第二节 肽的结构

氨基酸脱水缩合生成的化合物称为肽。



由两个氨基酸组成的肽称为二肽，由三个氨基酸组成的肽称为三肽，以此类推。由多个氨基酸组成的肽称为多肽。因为多肽成链状，故称为多肽链。

一、肽键

一个氨基酸的羧基与另一氨基酸的氨基脱水形成的键就是肽键，肽键本身虽然是单键但它具有双键的性质。表现为：

(一) 肽键中 C—N 的键长比一般的 C—N 单键短。

(二) 肽键不能旋转， $-\overset{\text{O}}{\underset{\text{H}}{\text{C}}}-\text{N}-$ 中的四个原子以及与其相连的 α -碳原子均在同一平面上，此平面称为肽键平面（图 1—1）。与 α -碳原子相连的键是单键，能自由旋转，因此可使肽键平面处于不同位置，形成不同的构象。

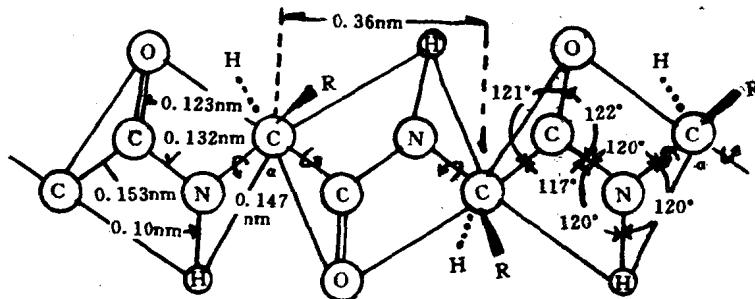


图 1—1 肽键平面示意图

二、肽链

多个氨基酸以肽键相连形成的长链为多肽链。结合在多肽链中的氨基酸称为氨基酸