

<<生物化学学习指南>>

图书基本信息

书名：<<生物化学学习指南>>

13位ISBN编号：9787532393831

10位ISBN编号：7532393836

出版时间：2008-8

出版时间：上海科学技术出版社

作者：阎瑞君，徐烈英 主编

页数：95

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问：<http://www.tushu007.com>

<<生物化学学习指南>>

内容概要

本书共分为三部分内容。

第一部分是重点内容。

它是教材的“精髓”，其文字简明扼要，条理清晰，提纲挈领，可使学生对理论知识的记忆变得更加容易和牢固。

第二部分内容是复习考试题。

试题题型分为名词解释、填空题、A型选择题（单项选择题）、B型选择题、X型选择题（多项选择题）及问答题。

本书试题量多，覆盖面广，选项典型新颖，理论联系实际，兼顾广度和深度，多形式、多层次、多题型命题，以强化训练。

这些试题可供学生在学完每一章后进行自我检测，或教师对学生进行阶段测试、期中及期末考试的参考。

第三部分内容是试题答案，供学生在自我检测时作为评分的依据。

<<生物化学学习指南>>

书籍目录

第一章 蛋白质的结构与功能第二章 核酸的结构与功能第三章 酶第四章 维生素第五章 糖代谢
第六章 脂类代谢第七章 生物氧化第八章 氨基酸代谢第九章 核苷酸代谢第十章 物质代谢的调节
第十一章 遗传信息的传递与表达第十二章 血液生物化学第十三章 肝生物化学第十四章 水与无机盐代谢
第十五章 酸碱平衡

<<生物化学学习指南>>

章节摘录

第一章 蛋白质的结构与功能一、重点内容（一）蛋白质的分子组成1. 蛋白质的元素组成蛋白质分子主要由碳、氢、氧、氮及硫等元素组成。

氮是蛋白质元素组成中的一种特征性成分，各种蛋白质的含氮量很接近，平均为16%。

以生物样品的含氮量推算蛋白质大致含量的测算公式为：每克样品中含氮量(g) × 6.25 × 100 = 100克样品中蛋白质含量

2. 蛋白质的基本组成单位——氨基酸（1）氨基酸的结构特点均为L-仅-氨基酸。

（2）氨基酸的分类1）非极性氨基酸R侧链为烃基的非极性基团，具有疏水性质。

2）极性中性氨基酸R侧链上有羟基、巯基等极性基团，具有亲水性质。

3）酸性氨基酸R侧链上有羧基，在水溶液中能解离出H⁺，而使氨基酸带负电荷。

4）碱性氨基酸R侧链上有氨基、胍基或咪唑基，在水溶液中能结合H⁺，而使氨基酸带正电荷。

3. 蛋白质分子中氨基酸的连接方式（1）肽键1分子氨基酸的α-羧基与另1分子氨基酸的α-氨基脱水缩合而成的酰胺键称为肽键。

肽键是蛋白质分子中的主要化学键。

（2）肽由氨基酸通过肽键连接而成的化合物称为肽。

由两分子氨基酸脱水缩合而成的肽称为二肽。

例如甘氨酸和甘氨酸脱水后以肽键相连，缩合生成的甘氨酸甘氨酸是最简单的二肽。

二肽再以肽键与另一分子氨基酸缩合生成三肽，依次生成四肽、五肽……一般十肽以下称为寡肽，大于十肽的称为多肽。

多肽分子中的氨基酸相互连接，形成长链，称为多肽链。

多肽链有两端，具有方向性。

有自由氨基的一端称为氨基末端或N-端；有自由羧基的一端称为羧基末端或C-端。

肽链中的氨基酸分子因形成肽键失去部分基团，而非原来的完整分子，被称为氨基酸残基。

习惯上将多肽链的N-端写在左侧，C-端写在右侧，氨基酸残基编号依次从N-端向C-端排列。

（二）蛋白质的分子结构蛋白质分子结构分为基本结构和空间结构，基本结构即它的一级结构，空间结构包括二级、三级、四级结构。

<<生物化学学习指南>>

编辑推荐

《医学类高职高专配套教材·生物化学学习指南》是以全国医学高职高专“十一五”规范教材《生物化学》作为蓝本编写而成的。

<<生物化学学习指南>>

版权说明

本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问:<http://www.tushu007.com>