

<<医用物理化学>>

图书基本信息

书名：<<医用物理化学>>

13位ISBN编号：9787561104859

10位ISBN编号：7561104855

出版时间：1999-12

出版时间：大连理工大学出版社

作者：濮良忠 主编

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>

## &lt;&lt;医用物理化学&gt;&gt;

## 内容概要

再版本与第一版在总的编写指导思想上没有变化，即考虑到我们的教学对象是医学检验和临床药学的学生，教学课时少，学生的数学、物理基础知识相对于化学专业的学生少，他们学习物理化学的目的与其它专业不同，因此，在编写中，既保持了物理化学本身的特点，又兼顾了医学检验和临床药学的专业需要，对第一版作了较大篇幅的删减，由原书总字数47万字，缩减为现在的42万字。

再版本原拟由人民出版社出版，现因故改由大连理工大学出版社出版。

与第一版相比，再版本删除了许多公式的推导和纯理性的叙述，如引入熵的热力学概念时，省略了卡诺原理和任意循环的热温商的推导，使熵的热力学定义的提出更易于被学生接受；为了增强叙述的条理性，便于学生学习，对电化学三章的内容作了较大的调整；在动力学中，较大幅度地减少了“反应速率理论简介”和“催化作用”两节的内容；对表面现象”这一章也作了一定的删减；由于第一版中“胶体及大分子溶液”一章篇幅过于冗长，这一次删减幅度最大，删除了将近一半的篇幅。

此外，还修正了书中的错误，减少了习题的量，调整了习题的结构。

同时，考虑到学生日后应能将所学到的物理化学知识应用于其工作实际，真正做到学以致用，与第一版相比，在教材内容上更增强了与医学检验、临床药学密切相关的内容，对表现内容有的在正文中出现，有的在例题或习题中出现。

由于受篇幅及本书的授课内容的限制，不可能在这方面作过多的叙述，以免喧宾夺主，使它既像医学教材，又像物理化学教材，而实则上是什么也讲不清楚的教材。

不管怎样，我们在把物理化学与医学检验、临床药学紧密联系方面作了一些尝试，力求开拓学生的眼界，以使学生在毕业后的实际工作中能真正用上所学得的物理化学知识，留给了他们进一步思索和应用的余地，这就达到了学习这门课的目的了。

## 书籍目录

绪论第一章 热力学第一定律 1.1 几个基本概念 1.2 热力学第一定律 1.3 可逆过程和最大功  
1.4 焓 1.5 热容 1.6 热化学 1.7 反应热和温度的关系 思考题 习题第二章 热力学第二定  
律 2.1 热力学第二定律 2.2 卡诺定理热温商 2.3 熵 2.4 熵的物理意义和规定熵 2.5 熵变  
的计算和熵判据的应用 2.6 亥姆霍兹自由能和吉布斯自由能 2.7 自由能变化的计算和自由能判据的  
应用 2.8 热力学函数的基本关系 2.9 多组分体系中物质的偏摩尔量 化学势 2.10 生物能力学  
思考题 习题第三章 溶液 3.1 拉乌尔定律和亨利定律 3.2 理想溶液 3.3 稀溶液中各组分的化  
学势 3.4 非理想溶液 3.5 不挥发性溶质稀溶液的依数性 3.6 挥发性溶质稀溶液的依数性 思考题  
习题第四章 化学平衡 4.1 化学反应的方向和限度 4.2 化学反应等温式与平衡常数 4.3 温度  
变化对平衡的影响 4.4 其它因素对平衡的影响 4.5 反应的耦合 思考题 习题第五章 相平衡  
5.1 相律 5.2 单组分体系的相平衡 5.3 二组分固-液体系的相图 5.4 二组分液-液体系的相  
图 5.5 三组分体系的相图 思考题 习题第六章 电解质溶液 6.1 法拉第定律和离子的电迁移现  
象 6.2 电导 6.3 电解质溶液理论 思考题 习题第七章 可逆电池 7.1 电池 7.2 可逆电池的  
热力学 7.3 电极电势 7.4 电极分类及电极电势计算 7.5 浓差电池 7.6 电动势的测定及应用  
7.7 生物电化学简介 思考题 习题第八章 不可逆电极过程 8.1 分解电压 8.2 极化作用 8.3  
电解时的电极反应 8.4 化学电源 思考题 习题第九章 化学动力学第十章 表面现象第十一章  
胶体及大分子溶液附录

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>