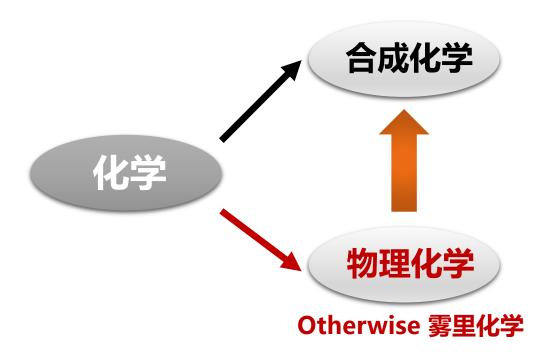
结构与谱学II:原子和分子光谱导论

朱海明 hmzhu@zju.edu.cn 13429129488 海纳苑C419

从物理化学聊起。。。

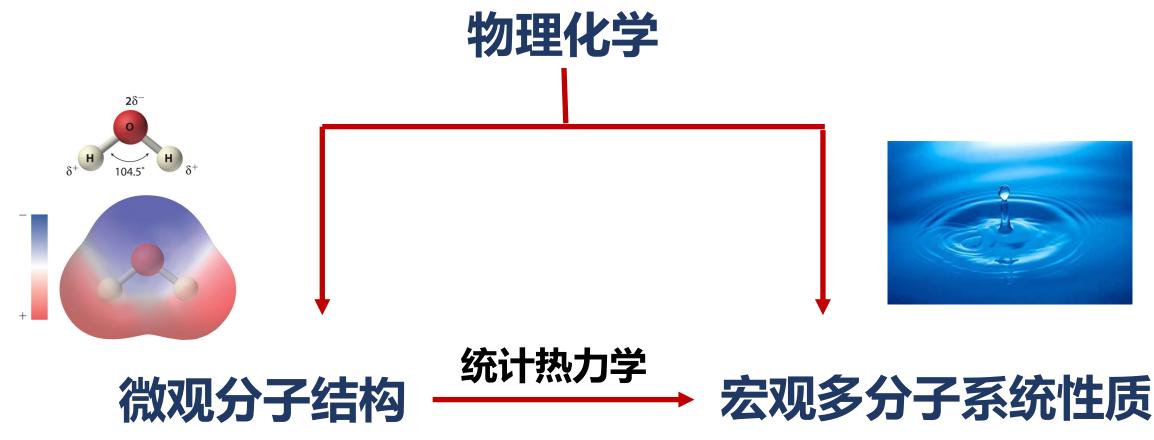


认识 + 改造 物质世界的中心科学

物理化学: 用定量系统的 方法研究和表达化学。

> 以化学体系为对象, 用物理的手段和理论, 探求化学的基本规律, 构成整个化学的基础。

从物理化学聊起。。。



- 量子力学
- 光谱学

《结构和谱学》

- 热力学
- 动力学 《物
- 溶液

《物理化学》

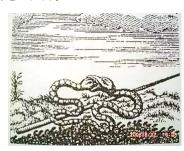
微观分子结构的认知历史。。。

臆想时期:

• 公元前4世纪, 古希腊学者德谟克利特: 万物都是由原子组成的, 原子是不可分割的最小微粒

瞎猜时期:

• 炼金术士: 硫和汞想象成两条相互咬合的大蛇, 原始的"当量"和"亲和力"的概念



硬凑时期:

- 18世纪中叶,俄国罗蒙诺索夫:物体是由微粒组成的,物体的性质取决于微粒的性质,微粒运动产生热
- 18世纪中后, 拉瓦锡: 物质由元素和化合物, 化学反应质量守恒
- 18世纪末,英国道尔顿:物质是由具有一定质量的原子构成的,原子是化学作用的最小单位(现代原子论)
- 1811年, 意大利阿伏加德罗: 构成气体的粒子不是原子, 而是分子。分子是保留原物质性质的最小微粒。
- 1827年,英国布朗:通过实验证实了分子的存在和分子运动的存在
- 分子结构: 1850s, 凯库勒: 价键说; 1870s, 范特霍夫: 碳四面体说; 1910s, 路易斯: 八隅律;

摸象时期:

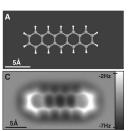
- 量子力学 (化学) : 共价键 (1920s) , 杂化论 (1930s)
- 谱学:红外光谱晶体X射线衍射测定键长键角分析分子结构, DNA双螺旋模型 (1950s)

观察时期:

• 微观谱学观测技术:扫描隧道显微镜STM,原子力显微镜AFM





















结构与谱学

研究对象:

宏观宇宙星辰



微观原子分子



牛顿力学

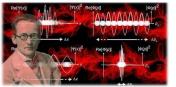
理论框架:

$$F = ma$$



量子力学

$$i\hbar \frac{\partial \Psi}{\partial t} = -\frac{\hbar^2}{2m} \nabla^2 \Psi + V(\vec{r}) \Psi$$



一沙一世界 一花一天堂

望远镜

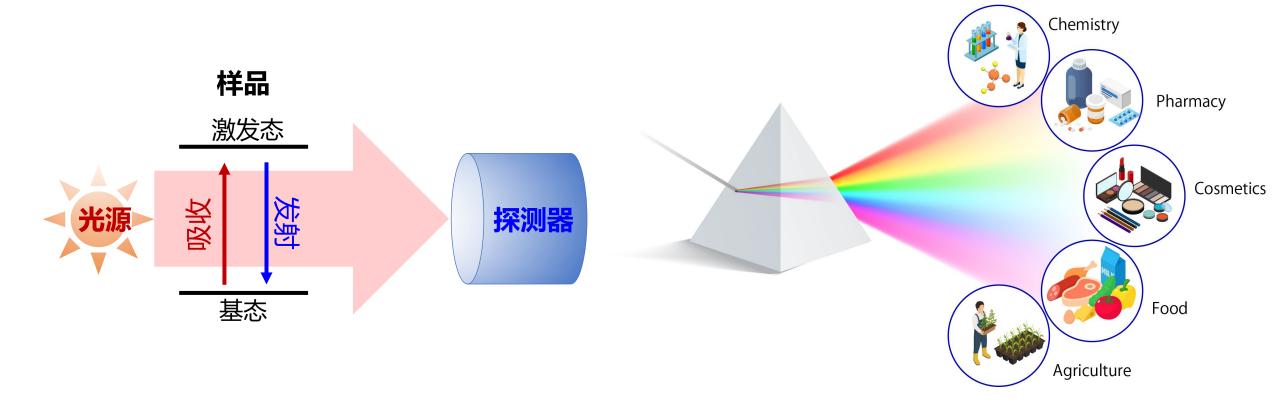




光谱



光谱学



光谱学

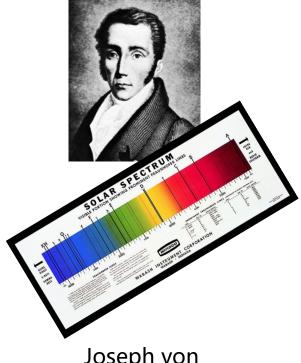
牛顿的棱镜实验





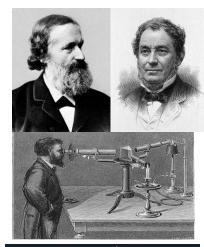
Isaac Newton (1643—1727)

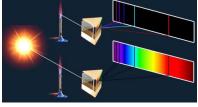
太阳光谱暗线



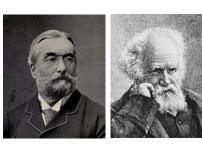
Joseph von Fraunhofer (1787-1826)

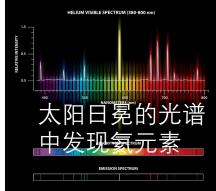
原子吸收和发射谱线





Gustav Kirchhoff (1824-1887) Robert Bunsen (1811-1899)

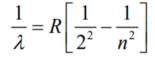


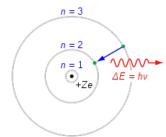


Sir Norman Lockyer (1836-1920) Jules Janssen (1824-1907)

氢原子理论







Johann Jakob Balmer 1825-1898 Niels Bohr 1885-1962

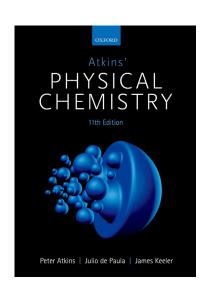
谱学I: 原子、分子光谱

- · 从广义上讲,光谱学是研究电磁波与物质相互作用的学科。
- · 对于化学家来说,光谱学是确定分子结构和动力学的有力工具。
- 本课程将重点介绍化学中最常应用的技术,包括转动、振动和电子光谱学。涵盖的主题包括光-物质相互作用和各种类型的光谱技术。
- · 你们将熟悉光谱学的基本原理和方法,能够讨论从 各种光谱方法中收集到的信息,确定跃迁选择规则。

包括内容:

- 1. 光与分子相互作用
- 2. 原子电子结构和原子光谱
- 3. 转动能级结构和转动光谱
- 4. 振动能级结构和振动光谱
- 5. 分子电子能级和电子光谱

教材和参考书



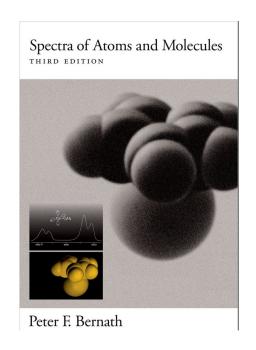
教材:

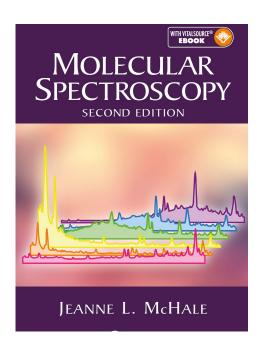
《 Physical Chemistry 》 Peter Atkin (有中文版)

- Chapter 9 Atomic structure and spectra
- Chapter 11 Molecular Symmetry
- Chapter 12 Rotation and vibrational spectra
- Chapter 13 Electronic transitions

参考书:

- 《Spectra of Atoms & Molecules》 P. Bernath
- 《 Molecular Spectroscopy 》 Jeanne McHale





成绩组成

• 平时成绩: 小测20% + 作业20%

・期末考试成绩 60%

▶小测: 随堂, 5道选择题, 20分 (姓名+学号 10分)

▶作业: 一周结束一次。第二周的周一上课交助教纸质版(手写or打印)。

▶考试: 25道选择题 (50分,全对+10分),50分解答题

助教







金涛

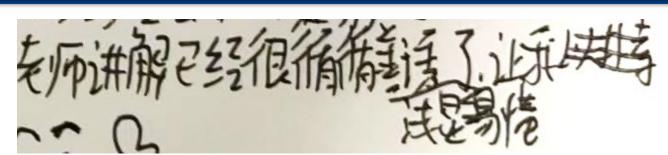
谢雨洁

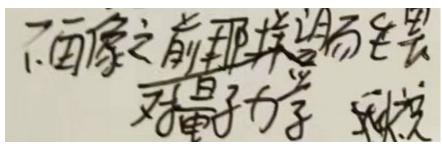
关雨杭

怎么学?

- ・不要怕难,相信自己和我
- ・来教室听课并收起来手机
- ・课后及时弄明白上课内容
- 自己做作业并讨论交流







可以进步波沙量子对学的内容。量子好对好多的同学和技术性野难,则数个学对对量子好的知识价格要证

我对话语写能有一些"成记"。因为统施了在我哪只知办常晦涩。这谁以其实是交真体一定,但是我在开心啊完成尽量给对何面越到心,结果还是没证听懂(大其是不清楚里家推到何都种特度的数学/和谐推进了)。

: 矿在学过程中觉得话语的概念相有时像不太好理解,很多对什么是有公式坐后去用它,但不知道的什么是这样,如果我们可以在相信这样的一种的心里东西可能会如些理解。

爷望能减少偏抽象的房,为办入实际应用明美确论

可以适为的缩减高性内容,多讲些新知识。

比如在公式推到程建可以构微精简,或者在多的到冷价标准,表示下哪些推到智力,或是不需要人过的复杂的,这样整理和复见时令更清楚

多考状出价作业了!! 以为一个人的现在自己看,课上推解从快真反应不过来

的行加整: 3本中课经后海查尔·建全老师在上课过程中的穿插照件是通 3扩生的外面进知识点的运用。最好把讲的知识和是国事的的理想 走之来, 方便客的迅速等提到运用。对于你些起的供解和从约在下一定保 的开头, 重新和下回死上一定保的内容, 健康下一定保的等分

1. 每节课可以抽出 5~10 min 进行作业/小侧中部为处目的及时

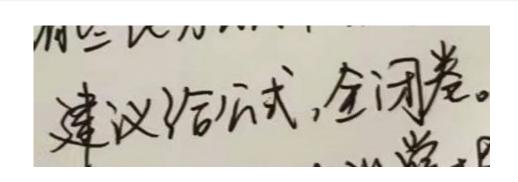
建以增加例数讲解

希望上课能多点的题,

上课时可以加一些例题,从知识过渡到解题,也许能更好地理解。

我认为结构与海学区门路课对了题的应用不够。

布望的每周增加一次习题/答疑课,小测题目也可与作业习题解系更紧密;



对本门课的建议:在经过一学期学前,感觉还是没有理解这门课,但长强自己的原思。首先,新是很好的,在地址的过程中将阿过一编,有了点感觉了,然后转作业和小测感觉安排的也都经好,问题是如何就服大家的畏难心理,其实感觉还是有机会学气的。

最好能学色谱的有沈浓者师,每节课起各种带符号的印在一个大海报贴在救上,不然上下角标和各种相同了母后看晕.