2023 本科物理课程



原子物理

主讲: 何海燕

普通物理

- ◈力学
- ◈热学
- ◆电磁学
- ◈光学
- ♦ 原子物理

理论物理

- ◆ 理论力学
- ◆ 热力学
- ◆ 统计物理学
- ●电动力学
- ◆ 量子光学
- ◈量子力学
- ◈量子电动力学
- **•••**

联系方式

- 主讲教师: 何海燕 (物理系凝聚态物理)
- · 办公室: 物质楼C605
- 电邮: <u>hyhe@ustc.edu.cn</u>
- 助教: 何卓尧
- 电邮: hzy20071458@mail.ustc.edu.cn
- 电话: 13939575317
- 助教: 文路瑶
- 电邮: wly9sky@mail.ustc.edu.cn
- 电话: 18078383126

授课方式: 讲授为主,结合适量的课堂讨论

课程要求:课前预习;良好的课堂秩序;认真听课

按时按量独立完成作业

答疑: 可随时联系

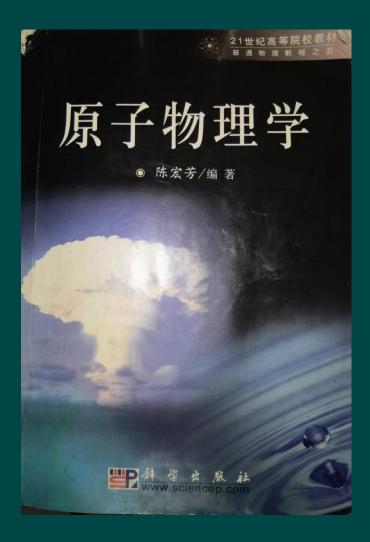
考试方式: 闭卷考试

成绩计算: 平时成绩 (作业、平时表现)

考试成绩

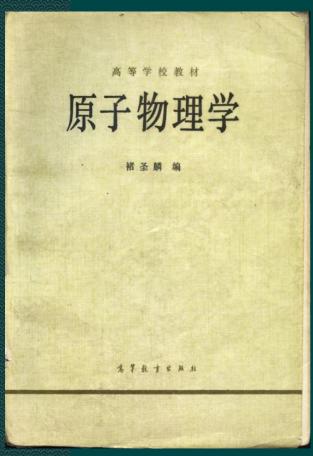
课堂测试若干次:加分

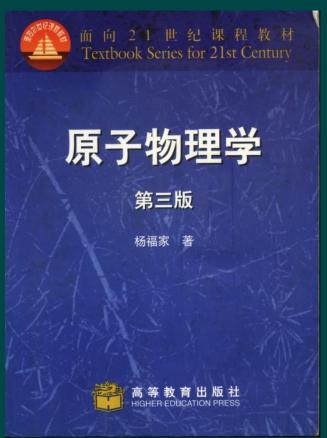
教材

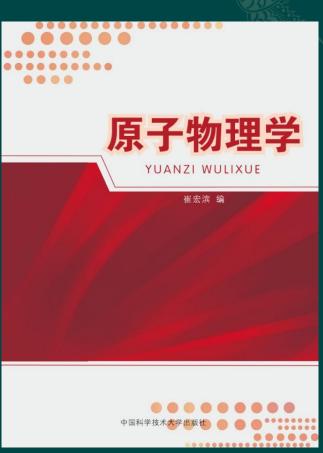




主要参考书







褚圣麟(北京大学) 《原子物理学》, 高等教育出版社 杨福家(复旦大学) 《原子物理学》 高教出版社

崔宏滨(中国科大) 《原子物理学》

主要内容

- ◈绪论
- ◈玻尔的氢原子模型
- ◈量子力学初步
- ◈単电子原子
- ◎氦原子和多电子原子



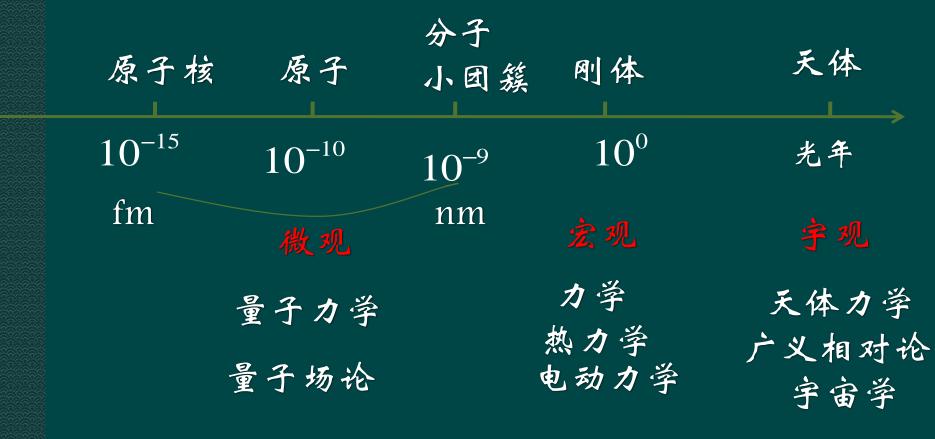
绪论

原子是物质结构的一个层次原子是微观体系
原子是微观体系



物理学是研究物质运动的最一般规律和物质基本结构的科学。

一、物质结构的层次



原子是物质结构的一个层次,该层次介于分子和原子核之间。

原子物理学:研究原子的组成和原子的本征规律,包括研究其组成物的运动、相互作用。

- 二、认识原子的历程——漫长
 - ◆公元前四世纪提出"原子"概念
 - ◆十九世纪,重要发展

(一) 古代关于物质结构的观点

- 1、不可无限分割,存在最小的结构单元
- ◆ "端,体之无序最前者也。"——《**墨经**》(春秋)。
- ◈端是物质的最小结构单元。
- ◆ "其小无内,谓之小一"——**夏子(战** 国)。
- ◈ ατομα,希腊文"不可分割的"——洩漠 克利特。
- ♦ atom,旧译"莫破",即原子。

2、可以无限分割,物质是连续的

- ◇ "一尺之棰,日取其半,万世不竭。" ——
 公孙龙
- ◈物质是连续的,可以无限地分割——亚里士 多德
- ◈这一观点从数学上看是正确的;
- ◆但从物理上看,缺乏实验依据。

(二) 近代原子观的建立

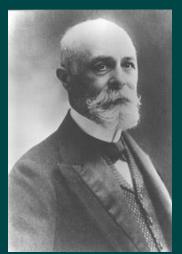
- 起始于对物质化学性质的研究
- 1806年,普鲁斯特(Proust,法):化合物的分子定组成,定 比定律。
- 1807年,道尔顿(John Dalton 1766–1844) (英): 倍比定律, 最先提出原子论。
- 1808年,盖.吕萨克(Gay-Lussac法)(气体)化合体积定 律。
- 1811年,阿伏伽德罗 (Amedeo Avogadro1776–1856)(意): Avogadro定律。
- 1826年, 布朗(Brown英): Brown运动。
- 1833年,法拉第(Faraday英): 电解定律。
- 1869年, 门捷列夫 (Менделее俄): 元素周期律。
- 从化学上提出了单个原子的存在。

十九世纪末的伟大发现

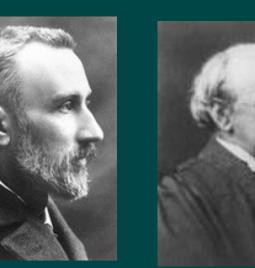
- 1895年,伦琴(W.C. Rontgen, 1845-1932, 德)发现X射线
- 1896年,贝克勒尔(A.H. Becquerel, 1852-1908, 法)发现 放射性
- 1898年,居里夫妇(P. Curie, M. Curie,法)发现放射性元素镭和钋。
- 1897年,汤姆逊(J.J. Thomson,1856-1940,英)发现电子

一个伟大时代的开始,原子有一定的结构!









三、原子是微观体系

◆ 其运动规律不能简单地用经典物理学的规律描述。

◆有关原子物理学的内容,被称为"近代物理学" (Modern Physics)

四、原子物理学的研究方法

◈ 物理学是一门实验科学。原子的结构和运 动规律是由物理学实验得到的。

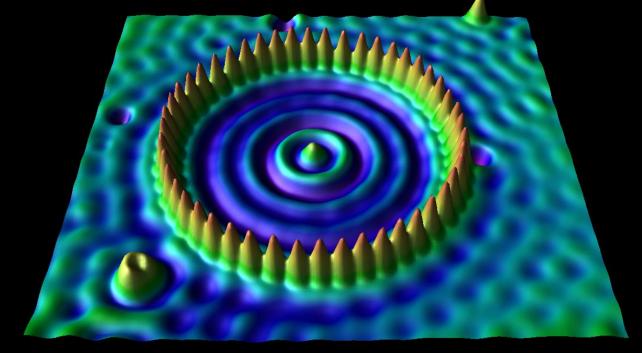
光谱学实验

原子物理学与其它学科的关系

- ◈接物质的层次,近代物理学可以分为五个分 支学科
 - 1.粒子物理
 - 2.原子核物理
 - 3.分子和原子物理
 - 4.凝聚态物理
 - 5. 天体物理
- ◆ 其它重要的基础学科和技术的发展都要以 原子物理为基础。

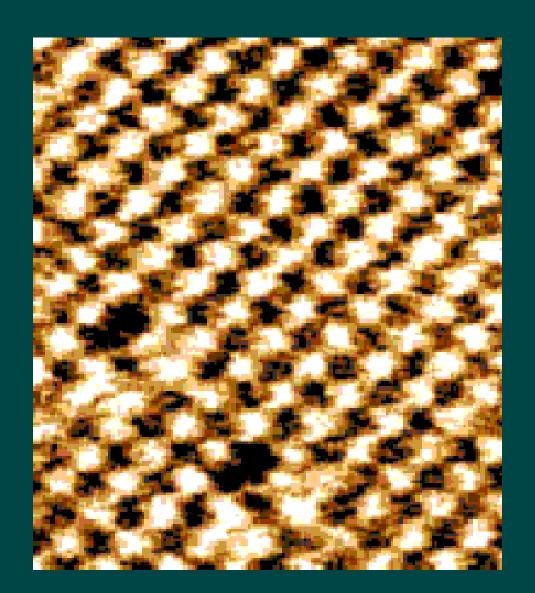
几幅图片

◆ 1. 量子围栏(Quantum Corral)



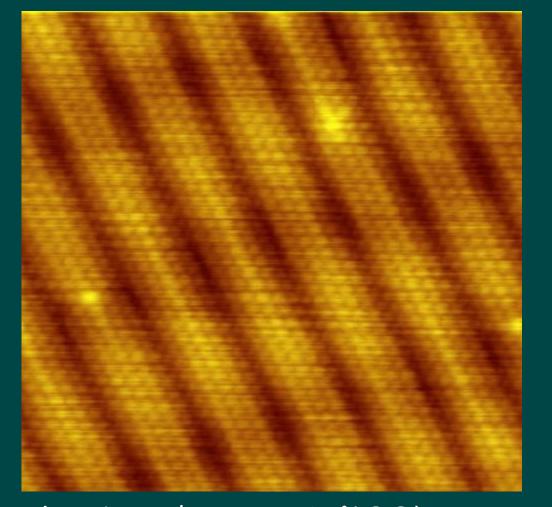
用扫描隧道显微镜操控单个原子,在铜单晶体的(111)面上,用48个铁原子做成一个半径71.3 Angstrom的围栏。围栏中的电子由于干涉而形成驻波。

♦ 2. NaC1原子



用原子力显 微镜观察到 的氯化钠晶 体中的原子

3.Au原子



- ◆全原子排列而成的晶体(100)晶面的扫描隧道显微镜图像
- ◆ 重构的表面结构与体结构不同,每几列原 子间有空隙