

# 原子核物理

作者：刘鑫

# 目录

<b>1</b>	<b>绪论</b>	<b>1</b>
1.1	物理的发展 . . . . .	1
1.2	近现代物理的研究方向 . . . . .	1
1.3	核科学的发展 . . . . .	1
<b>2</b>	<b>原子核的组成</b>	<b>3</b>
2.1	历程 . . . . .	3
2.2	质子和中子的性质对比 . . . . .	3
2.3	亚核子自由度 . . . . .	4
2.4	夸克 . . . . .	4
2.5	夸克禁闭 . . . . .	5
2.6	轻子 . . . . .	5
<b>3</b>	<b>原子核的静态性质</b>	<b>6</b>
3.1	原子核的电荷 . . . . .	6
3.2	原子核的质量 . . . . .	6
3.3	核半径 . . . . .	6
3.4	原子核的自旋 . . . . .	7
3.5	原子核的磁矩 . . . . .	7
3.6	原子核的电四极矩 . . . . .	7
3.7	原子核的宇称 . . . . .	7
3.8	原子核的统计性质 . . . . .	7
3.9	原子核的同位旋 . . . . .	7

# 第一章 绪论

## 1.1 物理的发展

经典物理 19 世纪末之前

近现代物理 19 世纪末 20 世纪初 ~ 现在

## 1.2 近现代物理的研究方向

1. 宇观。星球  $\rightarrow$  星系  $\rightarrow$  宇宙
2. 微观。原子物理与粒子物理。
3. 各个层次之间的联系。大的物质由小的物质组成，小物质之间的联系、大物质与小物质之间的联系就是研究的方向。

## 1.3 核科学的发展

1. 1895 年，伦琴发现 X 射线，核科学的开端。（原理是核外电子在不同轨道之间跃迁，会释放出能量，这就是 X 射线）
2. 1896 年，贝克勒尔发现了铀的天然放射性。（铀盐无论是否在太阳下曝晒，都能使胶片感光）
3. 1897 年，汤姆逊发现电子。（做实验过程中发现有一种粒子在磁场中发生偏转，偏转的方向标明带负电）
4. 1898 年，居里夫妇分离出放射性的钋和镭。（在贝克勒尔的基础上，发现铀矿石的放射性比铀盐中的放射性强度要强，然后分离出钋和镭）
5. 1898 年，卢瑟福发现  $\alpha$ 、 $\beta$  射线。
6. 1900 年，维拉德发现  $\gamma$  射线。
7. 1905 年，爱因斯坦提出相对论。
8. 1909 年，卢瑟福验证了  $\alpha$  粒子就是氦原子核。（ $\alpha$  粒子打到玻璃管上，隔一段时间去检测，出现了氦，先猜测  $\alpha$  粒子是氦原子核，从玻璃管上拿到电子，形成氦原子，后又验证了）
9. 1911 年，卢瑟福用  $\alpha$  粒子轰击金箔发现了原子核。（八千分之一的概率弹回来）
10. 1914 年，莫塞莱用 X 射线测定原子核的电荷。
11. 1919 年，卢瑟福首次实现人工核反应，发现质子。（用  $\alpha$  粒子打  $^{14}\text{N}$ ，打出了一种粒子，命名为质子）
12. 1932 年，查德威克发现中子。
13. 1938 年，Hahn 和 strassman 发现重核裂变。
14. 1939 年，建立了裂变的液滴模型。
15. 1942 年，费米等实现受控的链式核反应。
16. 1945 年，第一颗原子弹爆炸。

**高自旋的研究:** 给原子核一个能量, 让其从基态到高自旋态, 会展示出什么新的特征。(形状、属性...)  
不可控核聚变是氢弹。

## 第二章 原子核的组成

### 2.1 历程

1. 电子的发现
2. 原子核的发现 → 卢瑟福用  $\alpha$  轰击金箔，有八千分之一的几率被反射。⇒ 正电荷和原子质量集中在原子中心。
3. 质子的发现 → 用  $\alpha$  粒子轰击  $^{14}\text{N}$ ，发现了质子。( $\alpha + {}^{14}_7\text{N} \Rightarrow {}^{17}_8\text{O} + p$ )
4. 早期原子核组成的想法及其碰到的困难
5. 中子的发现  $\alpha + {}^9\text{Be} \Rightarrow {}^{12}\text{C} + n$ ，用  $n$  再打石蜡能出来质子，根据打出质子的能量，推测出不是射线，是中子（质量跟质子差不多）（不带电粒子的发现比较困难，因为电磁学知识已经完备，探测带电粒子比较简单）【中子穿透性强，寿命短 14.81min，可以用来做中子弹】

原子核的符号表示： ${}_Z^AX_N$ ， $Z$  是质子数， $A$  是核子数， $N$  为中子数

### 2.2 质子和中子的性质对比

1. 中子比质子质量大一点点  $938\text{MeV}/c^2$   $939\text{MeV}/c^2$
2. 统计性规律都是费米子
3. 质子寿命非常长， $10^{31}\text{year}$ ，中子很短，14.81min。
4. 随之探测技术发展，中子带一点点负电  $(-0.4 \pm 1.1) \times 10^{-23}e$ （质子带  $1 \pm 10^{-21}e$ ，中子带电比质子小两个数量级），可以认为不带电。

性质	质子	中子
质量 $m$	$938.27231(28)\text{MeV}/c^2$	$939.56563(28)\text{MeV}/c^2$
自旋 $s$	$\hbar/2$	$\hbar/2$
统计性	F-D统计	F-D统计
同位旋 $(t, t_z)$	$(1/2, 1/2)$	$(1/2, -1/2)$
平均寿命 $\tau$	$>10^{31} \text{ a}$	$888.6 \pm 3.5 \text{ s} (\approx 14.81\text{min})$
电荷 $Q$	$1 \pm 10^{-21} e$	$(-0.4 \pm 1.1) \times 10^{-23} e$
电荷方均半径 $\langle r_e^2 \rangle$	$0.648(18) \text{ fm}^2$	$-0.130(11) \text{ fm}^2$
磁矩 $\mu$	$2.792847386(63) \mu_N$	$-1.91304275(45) \mu_N$
磁矩的方均根半径 $\langle r_m^2 \rangle^{1/2}$	$0.80 \pm 0.03 \text{ fm}$	$0.79 \pm 0.15 \text{ fm}$

图 2.1: 质子与中子的对比。

## 2.3 亚核子自由度

**实验猜想原子核内部质子中子是怎么分布的：**参考卢瑟福  $\alpha$  散射实验，使用小的  $\alpha$  粒子打大的金箔，根据  $\alpha$  粒子的散射情况，猜测原子的结构；这里使用电子打原子核，根据电子的散射情况，猜测原子核的结构。（这种实验方法叫电子散射）

如图 2.2 所示，横坐标可以理解为距离质子/中子中心的距离，纵坐标表示电荷量。通过这个图，可以猜测出质子/中子并不是最小微粒，因为电荷分布不均匀。

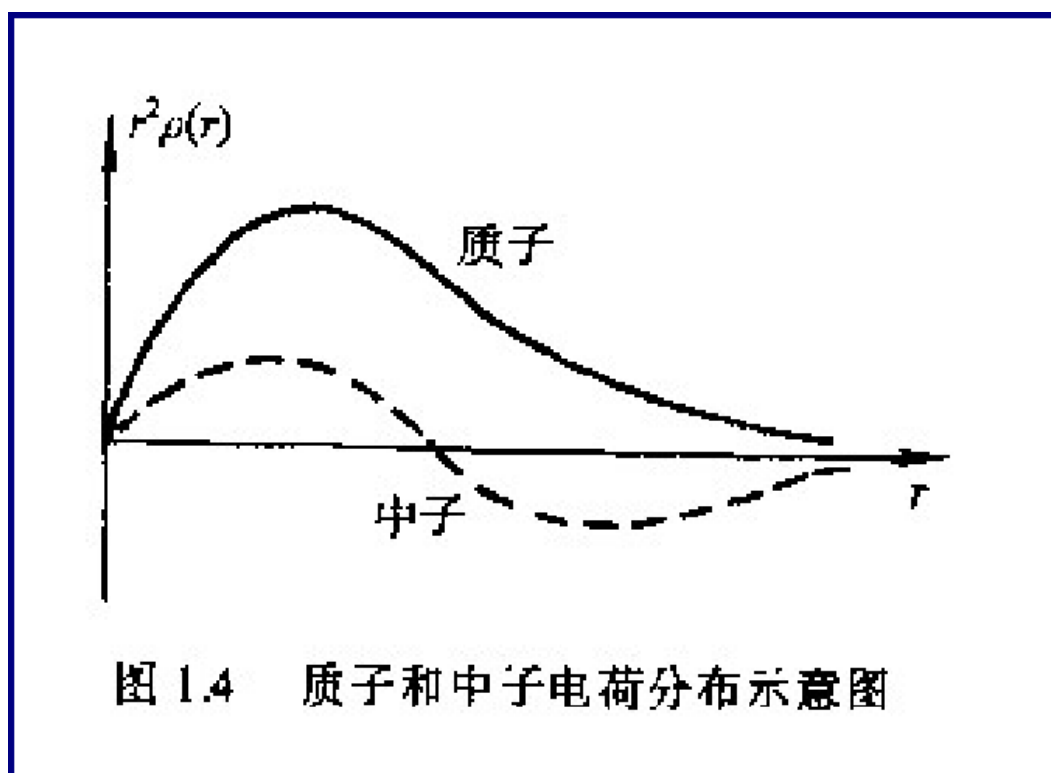


图 2.2: 质子和中子电荷分布示意图。

**电子散射：**用电子轰击原子核，来推测原子核内部结构。

**质子和中子电荷分布示意图：**表明质子和中子并不是最微观的粒子。

## 2.4 夸克

质子和中子由夸克组成，总共有 6 种夸克：上夸克 (up)、下夸克 (down)、顶夸克 (top)、底夸克 (bottom)、粲夸克 (charm)、奇异夸克 (strange)。其中 up/top/charm 带三分之二的正电荷，down/bottom/strange 带三分之一的负电荷。

质子和中子是费米子，夸克也是费米子，自旋是半整数。

质子由三个夸克组成，uud(两个 up，一个 down)

中子由三个夸克组成，ddu(两个 down，一个 up)

## 2.5 夸克禁闭

带色的粒子不能单独存在，夸克总是和别的夸克禁闭在一起而形成色中性的强子。

强子中的夸克疯狂的交换胶子进行强作用，他们存在于由胶子组成的色场中：当胶子场获得足够能量时，就会折断成一对夸克-反夸克。

夸克禁闭问题至今还没有完全解决清楚。

遗留问题：核子质量大约是电子 1800 倍，而核子由三个夸克组成，则电子不是由夸克组成，猜想还有比夸克更小的粒子。

## 2.6 轻子

总共 6 种轻子： $e$ (电子)、 $\tau$ ( $\tau$  子)、 $\mu$ ( $\mu$  子)、 $\nu_e$ (电子中微子)、 $\nu_\tau$ ( $\tau$  子中微子)、 $\nu_\mu$ ( $\mu$  子中微子)。

宇宙射线就是  $\mu$  子。

粒子物理标准模型：6 种夸克 + 6 种轻子 + 传递力的粒子。

原子核物理模型：无统一模型，不同的原子核适用不同的模型。

## 第三章 原子核的静态性质

原子核物理学是研究原子核性质、结构和转化的科学。

- 静态性质包括：原子核的半径、质量、自旋、磁矩、电四极矩、宇称、统计性、同位旋
- 动态性质包括：衰变寿命、分质比

### 3.1 原子核的电荷

#### 3.1.1 电荷

原子核带正电，电子带负电，正负电荷相抵消，原子对外不带电。

#### 3.1.2 测量电荷数 $Z$

使用莫塞莱定律，测量原子特征 X 射线的波长  $\lambda$ ，根据  $c = v\lambda$ ，求出频率  $v$ ，然后根据  $\sqrt{v} = AZ - B$ （其中 A、B 为常数），求出  $Z$ 。

**X 射线的由来：**对于原子来说，核外电子在不同轨道运动，轨道之间有固定的能量差，给核外电子一个能量，电子会被激发到其他轨道上，在它退激发的过程中，就会释放出电磁波，这个电磁波就是 X 射线。

#### 3.1.3 核素图

纵坐标表示质子数  $Z$ ，横坐标表示中子数  $N$ 。

稳定核素大约 300 个，实验室合成出来的 3000 个，理论上预言 6000-8000 个。

### 3.2 原子核的质量

#### 3.2.1 质量

碳单位： $1u = {}^{12}C$  质量的  $\frac{1}{12}$ 。

质能方程： $E = Mc^2$ ， $1u = 931.5\text{MeV}$ 。

#### 3.2.2 测量质量

1. 用质谱仪
2. 用核反应精确测定

### 3.3 核半径

半径  $10^{-15}m$ ，也可以说 1fm

可以电子或质子/中子去打。



用电子打时，依据时电磁相互作用，测的是电荷半径；用 质子/中子 去打时，依据时强相互作用（核力），测的是核力作用半径。

结果核力作用半径更大一些。可以理解为加上质子/中子，表现的更大一些。

体积与质量数成正比（除了晕核），推出，原子核具有不可压缩性（后来被推翻）。

中子星-全是核子，密度特别大。

### 3.4 原子核的自旋

电子的自旋是  $\frac{1}{2}$ ，自旋跟角动量对应。

电子的角动量是自旋角动量和轨道角动量耦合得到的。

拓展到原子核，所有核子自旋和轨道角动量的矢量和，构成了原子核的总角动量。

核子的角动量 = 核子的自旋 + 轨道角动量。

原子核的角动量 = 所有核子的角动量的耦合。

测量核的基态自旋的方法是利用原子光谱的超精细结构。

### 3.5 原子核的磁矩

### 3.6 原子核的电四极矩

### 3.7 原子核的宇称

### 3.8 原子核的统计性质

### 3.9 原子核的同位旋