

# 中子波性的应用——热中子衍射

施义晋

小陈：张老师，您好！我最近又重新阅读了《谈谈微观世界的波粒二象性》一文，感到很有启发。文章说，微观粒子既有粒子性，又有波动性，这真是奇妙又有趣的事。但我还不太明白。您能不能举一个具体的例子来说明微观粒子是一种波呢？

张老师：当然可以！我就举一个很有实用价值，已经发展成一门新兴技术的“热中子衍射”这个例子。你大概总知道什么叫热中子吧！

小陈：这我知道，热中子是反应堆中裂变反应产生的中子经过减速剂的慢化，速度分布达到了平衡……。

张老师：对！这个速度分布通常称为麦克斯韦速度分布。由于麦克斯韦分布完全由温度决定，因此我们称满足这个分布条件的中子为热中子，它们平均来说大约每个中子的能量为 25 毫电子伏特。当温度升高时，这个平均能量也升高。25 毫电子伏特就相当于 17°C 的温度。我这里有一张表，上面列了一些数据，你可以看出热中子的特性了！

表 1 波性、粒子性的几个特征数据

	X 射线	中子	电子
能量	6000 电子伏	30 毫电子伏	100 电子伏
波长	2 埃	1.7 埃	1.2 埃
波数	$3.1 \text{ 埃}^{-1}$	$3.8 \text{ 埃}^{-1}$	$5.1 \text{ 埃}^{-1}$
频率	$1.5 \times 10^{18}$ 赫兹	$7.3 \times 10^{12}$ 赫兹	$2.4 \times 10^{16}$ 赫兹
速度	光速	2400 米/秒	$6.6 \times 10^6$ 米/秒

小陈：噢！原来 30 毫电子伏特的中子、100 电子伏特的电子、6000 电子伏的 X 射线的波长都差不多，但它们的频率却相差很远。

张老师：对！它们的频率相差很远。但是有一种现象，它仅仅与波长有关。

小陈：你说的是衍射现象吧？

张老师：对！波现象中一个很重要的现象就是衍射现象，衍射是波的特性。粒子运动的特点是在没有外力作用时，将沿直线进行（按牛顿力学）。而衍射现象告诉我们：波是可以“拐弯”的。因此衍射是一个纯粹的波现象。当 1891 年伦琴发现 X 射线之后，特别是在 1912 年知道了 X 射线是波长为几埃的电磁波时，

冯·劳埃就提出了利用它来研究晶体结构的设想，这就是在 1913 年由布拉格父子实现的有名的布拉格衍射。

小陈：张老师，我还不太懂布拉格衍射，你能否说得详细点呢？

张老师：这就话长啰！先来说说晶体，你知道绝大部分固体都是由晶体构成的。譬如说我们通常吃的盐，就是由氯化钠晶体构成的，在氯化钠晶体中氯离子与钠离子相间地排列在立方格子的顶点上。你可以先看看图 1，世界上有各种各样的晶体，具有不同型式的格子结构，有正方体、长方体、六角棱柱、斜方棱柱……等等格子结构。按照对称性理论，晶体共有 14 种空间型式格子，再加上每种格子内原子配置的花样，可以构成 230 种不同的花样，当然再加上构成晶体的元素不同，就可以形成 443 万种晶体。我们知道晶体的不同结构决定了晶体材料的物理、化学性能，例如同样的碳元素形成的石墨与金刚石，仅仅由于晶体结构的不同，金刚石成为世界上最硬的材料，而石墨则软得用指甲也能划出痕迹来。

小陈：所以，要获得新性能的材料，我们首先必须掌握晶体结构的知识。

张老师：怎么了解晶体结构的知识呢？衍射现象给我们提供了有力的工具，至少我们可以利用它把晶体的几何结构，原子配置测定出来。刚才说过晶体是由原子或离子规则排列而成的，就是说在晶体中存在着由原子或离子规则排列而成的网格点阵，当我们用波长  $\lambda$  为几个埃的 X 射线照射在晶体上，这些规则排列的原子、离子就成了 X 射线的散射中心，就像一个完整的空间光栅，从各个不同的散射中心散射出来的 X 射线便会相互叠加而引起干涉，当满足布拉格条件  $n\lambda = 2ds\sin\theta$  时，X 射线在某一个散射方向  $\theta$  上形成最强的亮线。这就是布拉格衍射， $n$  是正整数， $d$  是晶面之间的距离，亦即二层原子间的距离， $\theta$  是入射和散射 X 射线与晶面的夹角。因此，只要知道了 X 射线的波长  $\lambda$ ，与入射角  $\theta$ ，就可以测定晶面距离  $d$ ，再通过测量各种衍射条纹的亮度和计算，就可知晶体的几何形状与原子、离子在其中的配置情况。

小陈：噢！这就是 X 射线的布拉格衍射，那么这是

不是说，同样波长的电子束，中子束也会在晶体上形成布拉格衍射呢？

张老师：对！刚才说过，衍射的发生只是与波长有直接的关系，而与波的本身关系不大，因此衍射现象是波的存在的一个直接证据，既然电子、中子这些微观粒子均是波，而且只要能量恰当，它们的波长可与X射线相比拟，因此它们在晶体中发生布拉格衍射是可以肯定的，1927年电子波性的证实就是依据这个现象。但是由于电子穿透固体的本领极差，一般只能穿透 $10^{-5}$ 厘米的薄箔，因此电子衍射技术一般用于研究固体表面、薄箔或气体分子的结构。而中子则由于它有很多特点，而发展得比较迅速。

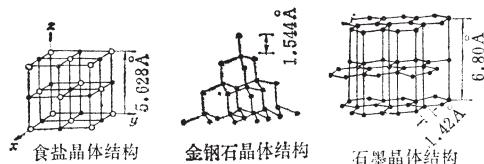


图1 晶体结构举例  $\circ \text{Cl}^-$   $\bullet \text{Na}^+$

小陈：既然X射线研究固体结构很好，为什么又重复发展中子衍射技术呢？我想中子不带电，测量它的装置很庞杂，而且热中子主要从反应堆中得来，这多么不方便啊！

张老师：你知道X射线的测量与获得确实要比中子容易，但X射线也存在着几个不足之处！

小陈：那么，就是说中子衍射有它的优点？

张老师：对！事物总是要相互比较，才能取长补短。X射线之所以会在晶体点阵所形成的空间光栅上发生衍射，主要因为X射线是一种电磁波，它会与晶体点阵上的原子、离子的外围电子发生作用。我们知道原子如果越重，原子序数越大，它的外围电子也就越多，那么X射线与该原子的作用也就越强。而同样道理，对轻一些的原子，如生命科学中常见的一些元素：碳、氢、氧等，X射线与之作用就要弱多了。

小陈：噢！张老师，这就是说，用X射线来研究生物大分子结构时，效果就不太理想了？

张老师：对。

小陈：那用中子又有什么好处呢？

张老师：中子衍射与X射线衍射本质上是基本一样的，它们的不同之处主要在于它们发生衍射的作用机制不同，X射线靠的是与电子的作用，而中子则是直接与原子中的原子核发生作用而引起衍射的。我们知道，不管原子多重，一个原子只有一个原子核。因此不像X射线，中子与轻元素原子的作用不一定比重

元素的原子弱。对于这一点，我们只要看一看图2就会明白的。图2上画出了中子与各种元素或原子核相互作用的大小，通常我们用散射长度b来表示这个量。你可以看到，很重的铌(Nb)并不比很轻的氯(Cl)与中子的相互作用更强。

小陈：嗯，b好像是与原子序数的关系不大，张老师，这是不是说中子衍射对轻元素与重元素同样有效？

张老师：你知道，所谓散射长度可以比拟为中子与该

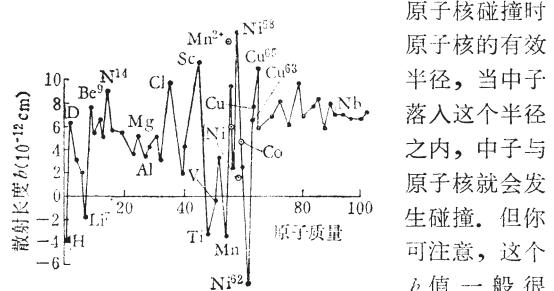


图2 热中子散射长度

●核散射 ⊙磁散射

X射线有利得多。但当轻元素为主构成的晶体中，如果有若干重元素原子在其中，轻元素的定位，用X射线衍射就比较困难。而中子衍射则能把轻元素的效应增强。因此当用X射线基本上确定了晶体结构之后，可以用中子衍射来进一步确定轻元素在其中的位置。这两种方法可以取长补短。

小陈：噢！生物分子中多的是轻元素，因此在X射线最不能发挥作用的地方，中子倒正是最拿手的地方。

张老师：对了。在当前生物大分子的结构研究中，特别是氢元素在这些大分子中的位置确定，中子衍射扮演了不能取代的角色。

小陈：大自然安排得真巧妙，当X射线无能为力时，又给送来了中子。

张老师：中子的好处还有几点。你可以再从图2中看出，原子序数相差无几的相近元素的散射长度很不相同，绝对值可以差好几倍，因此如果要在晶体中识别它们的配置，用X射线就不太好办，而中子则可分辨得开。当然这个长处只有在不多情况下有用。但另有一长处带来了很大方便。这就是中子的高透射本领。我们知道中子不带电，它仅与原子核相互作用，而原子核的截面积只是原子的一亿分之一，因此中子在物质中可以穿透很长距离，由此也可得出，中子衍射是在晶体的深层上发生

的。而X射线是与电子发生作用，它只能穿透很薄一层晶体，因此X衍射是在浅层上发生的。由于这个特点，X衍射与所要研究的物体的表面状态有很大关系，如果表面处理得不好，可能得到完全错误的结果，……。

小陈：那么，中子衍射与表面关系不大。

张老师：对！不仅与表面关系不大，而且有必要时我们还可加一外套，也不会太大影响结果。

小陈：加外套干什么？

张老师：例如我们要研究晶体结构与温度的关系，特别是相变临界点上下，晶体结构会发生变化，物质性质也截然不同。要研究这个课题，就要把研究对象置于不同温度环境下，例如放在杜瓦瓶中，这对X射线来说是不容许的，而中子衍射则可照样做，只要考虑扣除杜瓦瓶带来的误差就行了。

小陈：这个好处就大多了，一个完全不能做，一个照做不误。

张老师：还有一点，这也是X射线办不到的，你知道，中子虽然不带电，但它有磁矩，因此它能和磁性原子发生磁作用，引起附加在通常衍射上的‘磁性’衍射。这个作用虽弱，但很有用，可以用来揭示磁性材料的微观结构，研究磁性原子在晶格点阵中的位置与指向。

小陈：嗯，很有意思，我原来也没想到中子磁矩这种微观性质对研究宏观材料也会有用，张老师，那么中子自旋对衍射会有什么用处呢？

张老师：想得好，我们就是要敢于想像，敢于提出问题。你说的实际上就是极化中子束在衍射上的应用。目前得到极化中子束还比较困难，而且它的强度也不够大，因此对它的研究尚未充分开展，可以相信，极化中子束将来一定会大显身手的。