

大学化学疑难辅导丛书

分子结构与 化学键理论



福建科学技术出版社

大学化学疑难辅导丛书

分子结构与 化学键理论

• 张乾二 主编

• 林连堂 编著

福建科学技术出版社

一九八九年·福州

大学化学疑难辅导丛书

分子结构与化学键理论

张乾二 主编 林连堂 编著

*

福建科学技术出版社出版

(福州得贵巷27号)

福建省新华书店发行

福建新华印刷厂印刷

开本787×1092毫米 1/32 7.625印张 166千字

1989年12月第1版

1989年12月第1次印刷

印数: 1—1,550

ISBN 7—5335—0253—1/G·39

定价: 2.80 元

序

化学的特点是什么？它的内容广泛、现象纷纭，犹如万花筒难穷其变。初学的人，起初会觉得新奇，随后又因为记忆负担重而困于繁杂难学。问题在于他们不善于联系现象而把握规律，并进一步开动脑筋使感性知识上升为理性知识。学习化学，在增进知识的同时，首先要弄清概念。概念清楚了，才能把思维推入更深的层次，找出化学知识的内在规律。通过类比、分析、归纳等方法，把有关现象的来龙去脉，理顺关联，并以贯通知识。知识贯通了，驾驭知识的能力就相应提高，智力亦随之增强了，就是说，“从必然王国逐渐进入自由王国”。的确，化学中也有许多疑难之处，疑难的产生，或者因为规律复杂，迄今尚无全面详尽的研究结果；或者由于理论艰深，正确的抽象概念不容易建立。一方面，这需要等待科学的深入发展，以求真相大白，例如，关于非经典“阳碳离子”概念的学术争论，竟持续了20年之久，最近才有人出来说：“问题大致清楚，可以结案了”；另一方面，对于正在学习的人来说，那就要求广开思路、努力实践，从而达到融会贯通的目的。初学者在学会正确的逻辑思维的同时，往往希望得到某些启发性指点，避免走弯路，

争取高效率。现在，福建科技出版社组织编纂《大学化学疑难辅导丛书》，旨在帮助自学，解说化学教学中的一些较不容易理解的疑难问题。在写法上，不是教科书的简单重复，但却起了引导入门的积极作用，可称是一套很有参考价值的课外辅助读物。参加撰稿的是执教多年的任课教师。以他们积累多年的教学经验，来编写这套课外参考书，相信必将受到广大读者的欢迎。

蔡启瑞

1984年9月于厦门大学

前 言

结构化学这门课程自50年代在我国各高等院校开设以来，一直被化学系师生所重视。它是在学完无机化学、有机化学等基础课程之后，进一步从物质的微观结构上给予理论的总结和提高。

在结构化学课程中，分子结构部分的内容既抽象又繁多，是教学的难点。笔者从事结构化学教学20余载，有机会接触多种版本教材与各种类型学生，对教学得失、学生需求有较深的体会。为帮助学生理解概念，发展技能，本书从对称性原理出发，讨论了化学键的基本原理，侧重阐述分子结构与化学键理论方面的要点、难点和新进展以及一些重要类型的分子结构。本书也可作为自学青年、大学和中学化学教师的参考书。

余亚雄同志参加了本书的部分编写工作。张乾二教授指导并审阅了本书的全稿。厦大化学系83、84、85三届学生在使用本书时曾提出许多宝贵意见。对此，笔者深表谢忱！

林连堂

目 录

一	分子的对称操作和对称元素	(1)
二	分子的对称点群及其判别方法	(13)
三	点群与分子的电极性、旋光性	(23)
四	群的特征标表	(27)
五	线性组合变分法	(40)
六	H_2 的对称和反对称轨道	(48)
七	氮分子不存在及氮分子具有特殊稳定性的原因	(57)
八	原子轨道有效组成分子轨道的条件	(63)
九	双原子分子的电子谱项表示	(69)
十	H_2O 的分子轨道	(76)
十一	杂化与杂化轨道	(81)
十二	AB_n 分子的稳定构型	(96)
十三	休克尔分子轨道法	(112)
十四	配位体群轨道	(140)
十五	“生成”轨道法	(155)
十六	角重叠模型	(169)
十七	轨道性格	(184)
十八	前线轨道理论	(197)
十九	分子轨道能级相关理论	(211)
附录 I	分子点群对称性的极射赤平投影	(225)
附录 II	某些常用的分子点群特征标表	(228)

一 分子的对称操作和对称元素

原子轨道、分子轨道和分子的几何构型（即分子的空间排布方式）具有对称性质，因此，对称性原理是研究结构化学理论的重要基础。从对称性原理出发，不仅可以大大简化薛定谔方程的求解过程，而且还提供了一种构造分子轨道与杂化轨道的简捷途径，甚至不进行严格计算也能把握分子内部的某些信息，如分子具有多少能态、分子间可能发生的相互作用及电子的跃迁规则等。对称性原理还可较满意地解释分子的某些静态性质和动态性质，如分子的偶极矩、旋光性和反应性能等。

（一）对称操作和对称元素

对称是物体或图形相同部分在空间排列的有规则重复。对于这样一种有规则排列的物体或图形，施加某种操作（旋转、倒反和反映）之后，尽管物体或图形中相同部分的位置发生了变化，但并不改变它们之间任何两点的相对距离。或者说，物体或图形操作前后完全等价。例如，剪刀是对称的，当它沿刀尖方向旋转 180° 之后，剪刀与旋转前一样；再如人的双手是对称的，若双手之间放一面镜子，则左手通过镜子的反映变为右手。在自然界中，对称现象到处可见：蝴蝶是对称的，花朵是对称的，许许多多的建筑物和装饰品也是对称的。分子和晶体则是对称现象中最典型的代表。

凡是能够使对称图形经过不改变其中任何两点间相对距

离的操作，叫做对称操作。换句话说，对称操作是一种动作，借助于它，使对称图形变成为与它等价的图形。如果不是预先对图形中的点加以标记的话，那么操作后的图形与原来的图形是无法区分的。对称操作据以进行的几何元素叫做对称元素。在分子或有限图形中，操作是通过点、线和面等几何元素来实现的，因此这些几何元素就是对称元素，它们分别称为对称心、对称轴和对称面。

所以，对称操作和对称元素是两个紧密相关且又严格不同的概念。对称操作是对物体所施加的一种动作，对称元素则是物体本身客观存在的一个几何实体。对称操作是通过对称元素实现的，而对称元素的存在只有通过对称操作的实施才得以体现，两者互为表里。现就物体或对称图形中的对称元素分述如下：

对称心 若对称图形中存在一假想的点，使得图形中任何一对相应点的连线通过此点且被该点等分，那么此假想的点就是对称心。

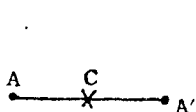


图1-1 对称心

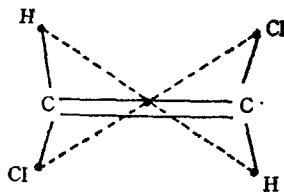


图1-2 二氯乙烯分子的对称心

设C是对称心。若A和A'是图形中一对相应的点，则必需满足：

- (1) ACA' 共线；
- (2) $AC = A'C$ 。

例如，反式二氯乙烯分子具有对称心，其对称心的位置

在 $C=C$ 键的中点（对称心一般处在物体的质心上，但物体的质心不一定为对称心），两个Cl原子和两个H原子的连线都通过此点，且该点把它们的连线截成相等的两段。

对称面 若对称图形中存在一假想的平面，它使得图形分为两半，且互为镜反映关系，这就使此平面两侧的图形相互等价，则此平面就是对称面。显然，对称面的存在将分子或图形切成完全等价的两半。

如图1—3，设P为对称面，它必需满足：

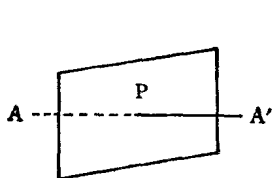


图1—3 对称面

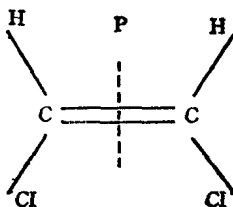


图1—4 二氯乙烯分子的对称面

- (1) A与A'分别位于平面P的两侧；
- (2) A与A'的连线垂直于P且被P所平分。

例如，顺式二氯乙烯具有对称面，它通过分子的中点且垂直于分子的平面，如图1—4所示。显然两个H和两个Cl原子位于平面P的两侧，同时H原子连线和Cl原子的连线都垂直于平面且都被等分，它们互为镜面反映的关系。

对称轴 对称轴可以分为两类，一类是真义的（proper axis），另一类为非真义的（improper axis）。真义称旋转对称轴，非真义称旋转反伸轴（或旋转反映轴）。

旋转对称轴 若对称图形中存在一假想的直线，当图形绕此直线旋转某一定角度后，可使图形相同部分重复，则此假想的直线称为旋转对称轴。

在旋转中，能使图形相同部分重复的最小转角称为基角，并常以 α 表示，由于任何图形在旋转一周后必然自相重复，因此基角 α 必需能整除 360° ，即 $\alpha = \frac{360^\circ}{n}$ （ n 为整数）， n 就是该旋转轴的轴次。

例如， BF_3 分子是平面型结构，键角为 120° ，如图1—5所示：

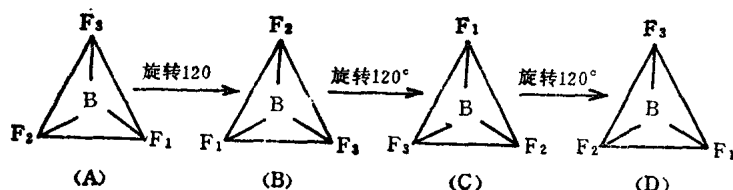


图1—5 BF_3 分子的三次旋转对称轴

该分子具有三次旋转轴，它通过B原子而垂直于分子平面。当绕此轴旋转 120° 时，得到一个等价图形（B）；旋转 240° 时，又得到另一等价的图形（C）；而当旋转 360° 时， BF_3 分子复原。

旋转反伸轴 这是一个旋转与倒反（即心的反射）的复合操作。首先将图形绕着某一直线旋转某一角度，又继之对此直线上的一点进行倒反，其最后的结果，可使图形复原。

必须注意，旋转反伸轴的旋转和倒反（心反射）两个操作是紧密连接而不可分割的，其中的旋转和倒反都仅是构成旋转反伸轴的组成部分之一。在一般的情况下，它们并不一定能以独立的形式存在（即分子中不一定有该次旋转轴和对称心存在）。因此，旋转反伸轴一般说来并不等于旋转轴和对称心的组合。

如图1—6, CH_4 分子具有四次反伸轴, 它通过C原子且垂直于两个H原子(如 H_1-H_2 , H_3-H_4)的连线。绕此轴旋转 90° 后不能得到等价的图形, 同时 CH_4 分子也不存在对称心。但是, 旋转 90° 后继而进行通过C原子的心反射, 则得到等价的图形(如图1—7所示), 所以它是四次旋转反伸轴。

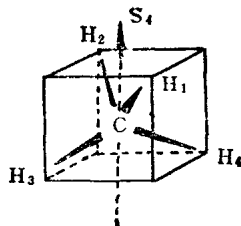


图1—6 CH_4 分子的四次旋转反伸轴

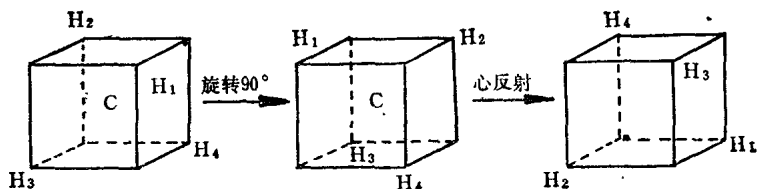


图1—7 CH_4 分子四次反伸轴操作

此外, 在有些书籍中, 非真义旋转轴用旋转反映轴表示。它是旋转某一定角度后, 紧接着对图形进行面的反映, 其结果得到等价的图形。但当讨论某一图形或分子时, 如果采用旋转反伸轴表示, 就不采用旋转反映轴; 反之, 采用旋转反映轴表示时, 就把旋转反伸轴摒弃。因为无论采用哪一种表示法, 都可以揭示出分子或对称图形的对称性质, 得到相互一致的结论。本书采用的是旋转反伸轴表示。

对于上述的对称元素, 目前所使用的有两种符号: 一为熊夫里氏 (Schröenflies) 符号, 一为国际符号。兹列表如下:

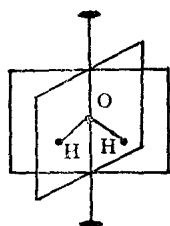
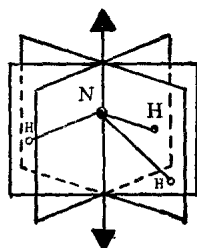
表1-1

对 称 元 素 的 符 号

符 号	对 称 心	对 称 面	旋 转 对 称 轴	旋 转 反 伸 轴
熊夫里氏	Ci	Cs	C _n	S _n
国 际	i	m	<u>n</u>	<u>n</u>

在一个分子中，可以单独存在某一种对称元素，也可能同时存在几种对称元素。

H₂O分子是平面型结构，分子所在的平面就是对称面，而垂直分子平面并通过角∠HOH的平分线的面也是一个对称平面。此外，H₂O分子还具有二次旋转轴C₂ (2)，它是通过二个对称面的交线——∠HOH的角平分线。把H₂O分子绕此轴旋转 $360^\circ \div 2 = 180^\circ$ 后，两个等同的H原子和O—H键调换位置，图形与原来等价。

图1-8 H₂O的对称性图1-9 NH₃分子的对称性

NH₃分子是三角锥构型，它具有三次旋转轴C₃，绕此轴旋转 $360^\circ \div 3 = 120^\circ$ 角和 $120^\circ \times 2 = 240^\circ$ 角是对称操作。经这些操作之后，并不改变分子中N—H键的长度和性质。同时通过NH₃分子每个键N—H和C₃轴都有一个对称平面C_s(m)，计有三个互成120°角的对称平面。

苯分子具有一根六次旋转轴C₆，它通过正六边形的中

心并垂直于该分子的平面；同时还有六根二次旋转轴 C_2 ，它们分别通过正六边形顶点及对应边的中央；六个通过 C_6 轴且垂直于分子平面的对称面 C_s ；此外，分子本身的平面也是一个对称面，而分子中心为对称心 C_i 。

在分子中，可观察到的对称轴轴次通常以 2、3、4、5、6 为多。而无限多次轴也是常见的，它不论旋转任何角度都能使分子保持与原来等价。显然这只有在如 H_2 、 CO_2 和 HCN 等直线型分子中才有可能，其符号为 $C_\infty (\infty)$ 。而独立的旋转反伸轴一般只能是 S_4 和 S_6 ，以 S_4 较常见。因为其他轴次的旋转反伸轴可以看成是别的对称元素的组合。

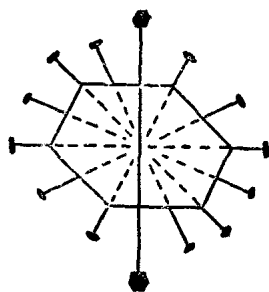


图1—10 苯分子的对称性

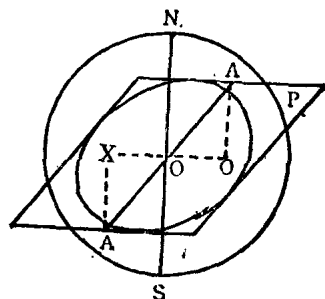


图1—11 等效点的极射赤平投影

(二) 对称元素等效点的极射赤平投影表示法

对称元素所产生的等效点的几何表示法常采用极射赤平投影法，也称立体仪投影法。此法的依据是居于球的投影原理。如图1—11所示，通过球心 O 的平面 P 与球截成的圆为赤道平面，赤道平面把球分成两半，分别称为上投影极和下投影极，而与赤道平面垂直的直径为投影轴，它与球面交于 N 和 S 点。于是球面上的点便可以用投射到赤道平面上的点来表示。

如果上投影极和下投影极球面上的点投射到赤平面上分别用 o 和 x 表示，那么上述对称元素的等效点用极射赤平投影图表示如下，其中对称面分为 σ_v (Vertical Plane)和 σ_h (Horizontal Plane)。

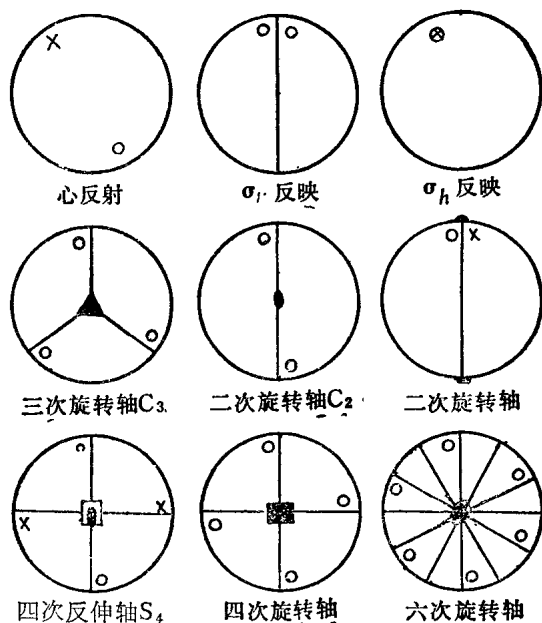


图1-12 对称元素的极射赤平投影

利用极射赤平投影法，不难看出上面所述的旋转反伸轴唯有 S_4 和 S_6 能独立存在（图1-13），因为 S_1 的极射赤平投影图等效点与 C_1 等同， S_2 的投影图等效点与 C_2 等同，而 S_3 的投影图中，上投影极球面上的三个点 o 与下投影极球面上的三个点 x 都是以 C_3 轴而联系起来的等效点，上投影极的 o 与下投影极的 x 之间则是通过对称心 C_i 而联系起来的。因此

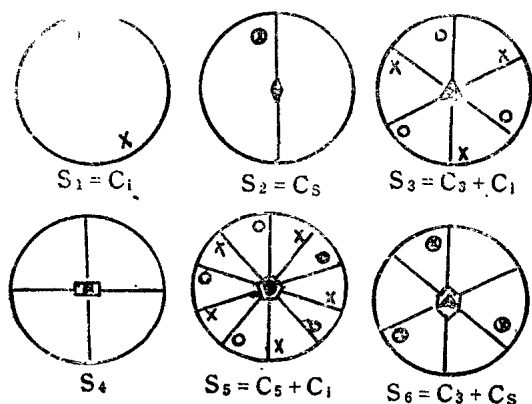


图1-13 反伸轴 S_n 的极射赤平投影

S_3 可以看成是 C_3 和 C_i 的组合, 即 $C_3 + C_i = S_6$ 。同理 $S_6 = C_6 + C_i$; $S_6 = C_3 + C_s$ 。只有 S_4 不能写成其他对称元素的组合。

各点群的极射赤平投影图参阅附录 (I)。

(三) 对称元素的组合实例

关于对称元素的组合规则, 由于篇幅的限制, 不拟详细地阐述, 只以一些实例剖析如下:

例1 当分子存在一偶次旋转轴, 又有对称心时, 则必然有一个垂直于该偶次旋转轴的对称面 σ_h 。证明如下:

设分子存在的偶次旋转轴为 C_2 轴 (因为偶次旋转轴所构成的群必包含 C_2 轴为其子群), 当赤平面上投影极有一点 o 时, 通过 C_2 轴的旋转, 便得到同一投影极上的等效点 o' 。由于存在对称心, o 与 o' 通过对称心的反射, 在下投影极就得到等效点 x 与 x' , 如图1-14所示。 x 及 x' 与 o 及 o' 构成对称面

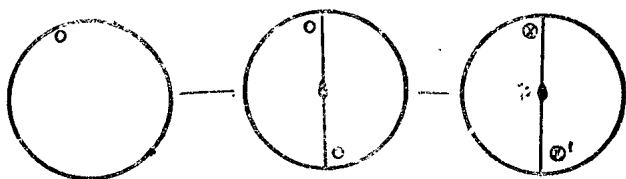


图1-14 二次轴与对称心的组合

的反映关系，因此赤道平面本身就是对称平面，即有

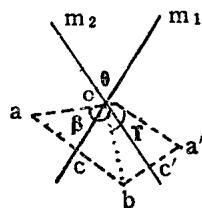
$$C_2 + C_i \longrightarrow C_s(\sigma_h)$$

事实上，偶次轴、对称心、垂直于偶次轴的对称平面三种对称元素之中，任意两种对称元素的组合，必然产生第三种对称元素

$$\begin{cases} C_2 + C_i \longrightarrow C_s(\sigma_h) \\ C_i + C_s(\sigma_h) \longrightarrow C_2 \\ C_2 + C_s(\sigma_h) \longrightarrow C_i \end{cases}$$

例2 两个对称面相交的直线是一个旋转对称轴 C_n 。若二个对称面 m_1 和 m_2 的交角为 $\angle m_1 m_2 = \theta$ ，那么 C_n 轴的基角 α 就等于交角 θ 的两倍。

如图1-15，设图形中有一点 a ，通过 m_1 的反映产生等效点 b ， b 再经 m_2 的反映产生等效 a' ，现在需证明 m_1 和 m_2 的交线是一个以基角为 $\alpha = 2\theta$ 的旋转对称轴。



由于 a' 是 b 通过 m_2 反映的等效点，且 b 是 a 通过 m_1 反映的等效点，若 m_1 和 m_2 交线是一根 C_n 轴，那么只需证明：(1) $oa = oa'$ ；(2) $\alpha = 2\theta$ 。

图1-15 m_1 和 m_2 相交的旋转对称轴