

SPT 高等院校选用教材



波谱原理及解析

常建华 董绮功 编著

科学出版社

高等院校选用教材

波谱原理及解析

常建华 董绮功 编著

科学出版社

2001

内 容 简 介

波谱法的种类和应用范围很广。本书为满足读者学习波谱法的需要以及对物质结构分析、结构和物性研究的需要,尝试在一般的四谱(红外、核磁、质谱及紫外与可见光谱)基础上,增加了旋光光谱、X射线衍射等结构分析的方法。本书主要讲述各种谱的原理、谱图与物质结构的关系、谱图的解析及波谱法在化学中的应用。

本书可作为大学化学系本科生教学用书,也可供相关学科的研究生和科技工作者参考。

图书在版编目(CIP)数据

波谱原理及解析/常建华,董绮功编著.北京:科学出版社,2001
(高等院校选用教材)
ISBN 7-03-009536-7

I.波… II.①常…②董… III.波谱分析-高等学校-教材 IV.O4

中国版本图书馆 CIP 数据核字(2001)第 040814 号

科学出版社 出版

北京东黄城根北街16号

邮政编码:100717

<http://www.sciencep.com>

新蕾印刷厂 印刷

科学出版社发行 各地新华书店经销

*

2001年8月第一版 开本:720×1000 1/16

2001年8月第一次印刷 印张:26 3/4

印数:1—35 000 字数:491 000

定价:35.00元

(如有印装质量问题,我社负责调换〈新欣〉)

序

随着科学技术的进步,化学中物质结构的测定、定性及定量分析、反应机理的研究、结构与物性的研究等诸多任务已越来越依靠仪器分析来完成。虽然化学分析法还不会完全丧失其应用价值,有时它还是重要的手段,但是上述任务的大部分工作已经靠仪器分析,特别是用各种波谱法和色谱法来完成。这些方法的应用大大促进了化学学科的发展,以前无法解决的问题或需要很长时间才能完成的工作现在在较短的时间内就可以较方便地解决。为了解决科研和生产中提出的问题,波谱法自身也在不断地完善和创新,在方法、原理、仪器设备以及应用上都在突飞猛进。现在,对一个化学工作者来说,不了解、不熟悉波谱法的原理及其应用常常会寸步难行;对一个化学系学生来说,不学习和掌握波谱法就难以成为一个合格的化学工作者。

波谱法的种类和应用范围很广,本书为了满足读者学习波谱法的需要以及对物质结构分析、结构和物性研究的需要,尝试着在一般的四谱(红外光谱、核磁共振、质谱及紫外与可见光谱)基础上,增加了旋光光谱与圆二色光谱、X射线衍射等结构分析的方法。

作者在已使用十几年的自编讲义的基础上,参考了大量国内外专著和文献,编写成此书。书中主要讲述各种波谱法的原理、谱图与物质结构的关系、谱图的解析及波谱法在化学中的应用。董绮功撰写第2、6、7、8章;常建华撰写第1、3、4、5、9章。全书由常建华统稿。本书可作为高等学校化学专业教材,也可作为应化、化工、药学、环保、农化及生化等相关专业的教学参考书。

南开大学左育民教授、兰州大学杨立教授、北京大学崔育新教授、第四军医大学张生勇教授、204研究所袁忠智高工审阅了初稿,并提出许多中肯的修改意见,作者在此谨致诚挚的谢意。

本书由国家理科(化学)基础科学研究与教学人才培养基地和西北大学211工程重点课程建设基金资助出版。

由于我们的水平有限,且波谱法发展极快,错误和缺点在所难免,欢迎读者批评指正。

作 者

2001年1月于西安

目 录

第 1 章 绪论	(1)
1.1 波谱法及其应用	(1)
1.2 电磁波与波谱	(2)
1.2.1 电磁波的性质	(2)
1.2.2 分子能级与波谱	(4)
1.3 分子不饱和度的计算	(6)
1.4 波谱实验样品的准备	(6)
1.4.1 样品量	(7)
1.4.2 样品的纯度	(7)
第 2 章 紫外光谱法	(10)
2.1 紫外光谱的基本原理	(10)
2.1.1 基本原理	(11)
2.1.2 生色基、助色基、谱带的分类	(16)
2.2 紫外光谱仪和实验方面的一些问题	(21)
2.2.1 紫外分光光度计	(21)
2.2.2 溶剂	(23)
2.2.3 吸收池	(24)
2.2.4 样品溶液的配制	(24)
2.3 各类化合物的紫外光谱	(24)
2.3.1 饱和烃及其含杂原子的简单化合物	(25)
2.3.2 烯类化合物	(26)
2.3.3 羰基化合物	(29)
2.3.4 含氮化合物	(32)
2.3.5 芳香族化合物	(34)
2.3.6 电荷转移吸收光谱和金属配合物的电子吸收光谱	(37)
2.4 紫外光谱中的几个经验规则	(41)
2.4.1 共轭双烯	(41)
2.4.2 α, β -不饱和醛酮	(43)
2.4.3 不饱和羧酸及酯类	(46)

2.5 紫外-可见吸收光谱的应用	(46)
2.5.1 共轭体系的判断	(47)
2.5.2 骨架的推定	(48)
2.5.3 构型与构象的测定	(49)
2.5.4 光谱解析应注意的事项	(51)
2.5.5 定性分析	(54)
2.5.6 定量分析	(55)
习题	(56)
第3章 红外光谱和拉曼光谱	(58)
3.1 引言	(58)
3.1.1 红外光谱的发展	(58)
3.1.2 红外光谱法的特点	(59)
3.1.3 红外光谱谱图	(59)
3.2 红外光谱的基本原理	(60)
3.2.1 化学键的振动与频率	(60)
3.2.2 分子振动与红外光谱	(63)
3.3 红外光谱仪	(66)
3.3.1 双光束红外光谱仪的工作原理	(66)
3.3.2 红外光谱仪的主要部件	(67)
3.3.3 傅里叶变换红外光谱仪	(69)
3.3.4 气相色谱-傅里叶变换红外光谱联用仪	(71)
3.3.5 红外显微镜	(71)
3.4 试样的调制	(72)
3.4.1 制样时要注意的问题	(73)
3.4.2 固体样品的制样方法	(73)
3.4.3 液体样品的制样法	(76)
3.4.4 气体样品	(76)
3.5 有机化合物基团的特征吸收	(76)
3.5.1 烷烃	(76)
3.5.2 烯烃	(79)
3.5.3 炔烃	(81)
3.5.4 芳香烃	(82)
3.5.5 醇和酚	(83)
3.5.6 醚	(85)

3.5.7 酮	(86)
3.5.8 醛	(87)
3.5.9 羧酸	(88)
3.5.10 酯	(90)
3.5.11 酸酐	(91)
3.5.12 酰卤	(93)
3.5.13 酰胺	(93)
3.5.14 胺与胺盐	(95)
3.5.15 硝基化合物	(96)
3.5.16 含卤素的化合物	(97)
3.6 无机物及配位化合物的红外光谱	(97)
3.6.1 无机盐中基团的红外光谱	(97)
3.6.2 金属配合物的红外光谱	(98)
3.7 影响基团吸收频率的因素	(101)
3.7.1 外部条件对吸收峰位置的影响	(101)
3.7.2 分子结构对基团吸收谱带位置的影响	(102)
3.8 红外定量分析	(106)
3.8.1 朗伯-比耳定律	(106)
3.8.2 定量分析	(107)
3.9 红外光谱图的解析	(108)
3.9.1 红外光谱一般解析步骤	(109)
3.9.2 标准红外光谱图及检索	(111)
3.10 拉曼光谱法简介	(113)
3.10.1 拉曼散射	(113)
3.10.2 拉曼选律	(114)
3.10.3 拉曼光谱的特征谱带及强度	(115)
3.10.4 拉曼光谱的应用	(116)
习题	(118)
第4章 ^1H核磁共振	(121)
4.1 NMR的基本原理	(121)
4.1.1 原子核的自旋	(121)
4.1.2 核磁共振	(122)
4.1.3 饱和与弛豫	(124)
4.2 核磁共振仪简介	(124)

4.2.1 连续波核磁共振仪	(124)
4.2.2 脉冲傅里叶变换核磁共振仪	(125)
4.2.3 脉冲傅里叶变换核磁共振的基本原理	(126)
4.3 化学位移	(128)
4.3.1 化学位移的起源	(128)
4.3.2 内标物及溶剂	(130)
4.3.3 影响化学位移的因素	(131)
4.4 各类质子的化学位移	(136)
4.4.1 各类质子的化学位移值粗略概括	(136)
4.4.2 甲基、亚甲基及次甲基的化学位移	(137)
4.4.3 烯氢的化学位移	(139)
4.4.4 苯氢的化学位移	(140)
4.4.5 炔氢的化学位移	(141)
4.4.6 活泼氢的化学位移	(141)
4.4.7 脂环氢的化学位移	(142)
4.4.8 杂芳环	(142)
4.4.9 醛基氢	(143)
4.5 自旋偶合	(143)
4.5.1 自旋偶合与自旋分裂	(143)
4.5.2 核的等价性	(144)
4.5.3 偶合常数与分子结构的关系	(149)
4.6 核磁共振图谱的类型	(154)
4.6.1 一级谱	(155)
4.6.2 高级谱	(160)
4.7 NMR 若干实验技术问题	(165)
4.7.1 重氢交换法确认活泼氢	(165)
4.7.2 位移试剂的应用	(165)
4.7.3 高磁场强度仪器的应用	(166)
4.7.4 核磁双共振(双照射法)	(167)
4.8 ^1H NMR 图谱解析步骤及应用实例	(169)
4.8.1 ^1H NMR 图谱解析的一般步骤	(169)
4.8.2 ^1H NMR 解析实例	(169)
4.8.3 ^1H NMR 的应用	(172)
习题	(173)

第 5 章 ^{13}C 核磁共振与二维核磁共振	(177)
5.1 ^{13}C 核磁共振原理	(177)
5.2 ^{13}C NMR 测定方法	(179)
5.2.1 质子宽带去偶	(179)
5.2.2 偏共振去偶	(180)
5.2.3 质子选择去偶	(181)
5.2.4 门控去偶	(181)
5.2.5 反转门控去偶法	(182)
5.2.6 极化转移技术和 DEPT 谱	(183)
5.3 ^{13}C NMR 参数	(186)
5.3.1 化学位移 δ 及影响因素	(186)
5.3.2 耦合常数	(191)
5.4 各类碳的化学位移	(193)
5.4.1 烷烃	(194)
5.4.2 环烷烃	(195)
5.4.3 烯烃	(196)
5.4.4 炔烃	(199)
5.4.5 芳烃及取代苯	(199)
5.4.6 卤代烷	(202)
5.4.7 醇	(203)
5.4.8 胺	(203)
5.4.9 羰基化合物	(204)
5.5 ^{13}C NMR 的解析及应用	(207)
5.6 二维核磁共振简介	(211)
5.6.1 二维核磁共振的基本原理	(211)
5.6.2 二维 J 分解谱	(213)
5.6.3 同核化学位移相关谱	(215)
5.6.4 异核碳氢化学位移相关谱	(219)
5.6.5 总相关谱	(222)
5.6.6 NOESY 谱	(224)
5.6.7 ^1H 检测的异核化学位移相关谱	(225)
5.6.8 二维核磁共振谱的对照	(228)
习题	(228)

第 6 章 质谱法	(231)
6.1 仪器及原理	(232)
6.1.1 质谱仪	(232)
6.1.2 质谱仪性能指标	(244)
6.1.3 质谱仪的联用技术	(246)
6.2 质谱裂解表示法	(247)
6.2.1 正电荷表示法	(247)
6.2.2 电子转移表示法	(248)
6.3 裂解方式及机理	(248)
6.3.1 影响离子丰度的主要因素	(249)
6.3.2 质谱裂解方式	(250)
6.4 质谱中离子的类型	(271)
6.4.1 分子离子	(271)
6.4.2 单纯裂解离子	(271)
6.4.3 重排裂解离子	(272)
6.4.4 络合离子	(272)
6.4.5 亚稳离子	(273)
6.4.6 同位素离子	(276)
6.4.7 多电荷离子	(278)
6.5 各类化合物的质谱	(278)
6.5.1 烃	(278)
6.5.2 羟基化合物	(283)
6.5.3 卤化物	(286)
6.5.4 醚	(288)
6.5.5 醛、酮	(290)
6.5.6 羧酸	(292)
6.5.7 羧酸酯	(293)
6.5.8 胺	(294)
6.5.9 酰胺	(296)
6.5.10 腈	(297)
6.5.11 硝基化合物	(299)
6.6 质谱的解析	(300)
6.6.1 分子离子峰和相对分子质量的测定	(300)
6.6.2 分子式的确定	(303)

6.6.3 质谱的解析	(309)
习题	(319)
第7章 综合解析	(321)
7.1 各种谱图解析时的要点	(321)
7.2 波谱解析的一般程序	(322)
7.3 化学方法与其他经典分析方法的应用	(329)
7.4 波谱综合解析例解	(331)
习题	(342)
第8章 旋光光谱和圆二色光谱	(352)
8.1 基本原理	(352)
8.1.1 旋光光谱	(352)
8.1.2 圆二色性谱	(355)
8.1.3 ORD、CD、UV 之间的关系	(357)
8.1.4 康顿效应的分类	(360)
8.2 各类化合物的 ORD 和 CD 谱	(361)
8.2.1 羰基化合物	(361)
8.2.2 酸和酯	(367)
8.2.3 饱和烃	(368)
8.2.4 不饱和烃类	(368)
8.2.5 芳香族化合物	(370)
8.3 旋光光谱和圆二色光谱的应用	(373)
习题	(377)
第9章 X射线衍射法	(379)
9.1 几何晶体学简介	(379)
9.1.1 晶体与非晶体	(379)
9.1.2 晶体结构的对称性	(379)
9.1.3 对称元素的组合与点群	(381)
9.1.4 晶体的点阵结构和平移群	(381)
9.1.5 三十二点群	(385)
9.1.6 空间群	(386)
9.1.7 平面点阵指标与晶面指数	(387)
9.2 X射线晶体学基础	(387)
9.2.1 X射线的发生及性质	(387)
9.2.2 晶体的X射线衍射	(389)

9.2.3 倒易点阵及晶体的衍射方向	(392)
9.2.4 X射线衍射强度	(394)
9.2.5 影响晶体X射线衍射强度的因素	(395)
9.2.6 系统消光	(397)
9.2.7 粉末法衍射数据的收集	(398)
9.2.8 单晶法衍射数据的收集	(403)
9.3 X射线衍射的应用	(406)
9.3.1 粉末法结构分析	(406)
9.3.2 物相分析	(408)
9.3.3 单晶结构分析一般步骤	(410)
习题	(412)
主要参考书目	(413)

第 1 章 绪 论

1.1 波谱法及其应用

物质在光(电磁波)的照射下,引起分子内部某种运动,从而吸收或散射某种波长的光,将入射光强度变化或散射光的信号记录下来,得到一张信号强度与光的波长、波数(频率)或散射角度的关系图,用于物质结构、组成及化学变化的分析,这就叫波谱法。

波谱法包括的范围很广,红外光谱、紫外与可见光谱、核磁共振和质谱四种波谱法简称为四谱。除了上述四种波谱法以外,拉曼光谱、荧光光谱、旋光光谱和圆二色光谱、顺磁共振谱都属于波谱法范畴。

早在 19 世纪 50 年代,人们就开始应用目视比色法。不久 Beer 发现了以其名字命名的 Beer 定律。19 世纪末就已经开始了红外和紫外光谱测定。进入 20 世纪,随着科学技术的发展,仪器性能大大提高,实验方法不断改进和革新。特别是计算机的应用,使波谱法得到了突飞猛进的发展。波谱法种类越来越多,应用范围也越来越广。核磁共振、质谱、X 射线衍射法等的应用为化合物结构解析、化合物的定性鉴定带来了革命性的变革。

大家知道,一种新化合物被发现或合成出来以后,就要设法确定其组成、性质和应用。若用经典的化学分析法去确定物质的相对分子质量、化学式和结构式是很困难的。例如吗啡从鸦片中提出来到最后确定其结构大约用了 150 年的时间。若使用现代的波谱分析就比较容易解决。现代的波谱法不仅可以确定相对分子质量、化学式、结构式,还可以使用 X 射线衍射法,特别是使用四圆衍射仪,测定晶体的 X 射线衍射图,从而进一步确定分子中键长、键角等结构参数。物质的性能取决于结构,这是人所共知的事实。在研究一些复杂化合物,如某些天然产物、蛋白质、核酸及高分子化合物的结构与性能中,波谱法更是重要和不可替代的手段。现代的物质结构分析首选方法就是波谱法。

计算机化的波谱仪,利用计算机的快速信息存储和再解析及运算功能,加上波谱仪上的快速扫描,可以为需要进行快速检测而以前无法实现的研究领域,如动力学研究、反应机理的研究提供一种强有力的工具。而波谱仪与其他分析方法,如气相色谱仪、液相色谱仪联用,充分发挥各自的优势,可以在一次测定中完成一个样品中二三百个化合物的分离与鉴定。现代波谱法有时所需样品仅为几个 μg 甚至

几个 μg , 使微量结构分析成为可能。

波谱法已成为一门重要的学科。它是化学、化工、医药、生命科学、环保、食品、法医等诸多科研和生产领域中不可缺少的工具。

各种波谱法原理不同,其特点和应用也各不相同。每种波谱法也都有其适用范围和局限性,这是应该注意的问题。在使用时应根据测定的目的、样品性质、组成及样品的量选择合适的方法,在很多情况下都要综合使用多种波谱法才能达到目的。

1.2 电磁波与波谱

1.2.1 电磁波的性质

从现代知识可知,光同时具有波动性和微粒性。从波动观点看,光是一种电磁波;从量子观点看,光由一个个光子组成。每个光子具有能量 E

$$E = h\nu \quad (h \text{ 为普朗克常量, } \nu \text{ 为频率})$$

光子具有质量 m , 按相对论质量-能量关系式, 可得

$$E = mc^2 \quad (c \text{ 为光速})$$

$$E = h\nu = h \frac{c}{\lambda} = hc\tilde{\nu} \quad \tilde{\nu} = \frac{1}{\lambda}$$

式中, λ 为波长, $\tilde{\nu}$ 为波数(单位为 cm^{-1})。光的波长越短, 波数和频率越大, 能量越高。

从波动观点看, 光是电磁波。电磁波是一种横波, 具有两个相同位相、互相垂直、又垂直于传播方向的振动矢量, 即电场强度 E (又叫电矢量和光矢量) 和磁场强度 H (磁矢量)。平面电磁波传播示意图见图 1-1。

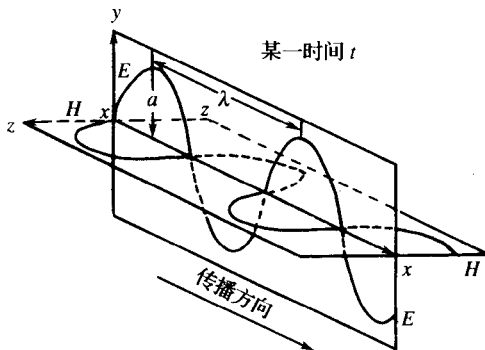


图 1-1 平面电磁波

光波是横波, 光矢量振动方向与传播方向垂直。但是在垂直于传播方向的平

面上看,光矢量还有三种不同的状态,即偏振态、非偏振态和部分偏振态。偏振态光又分为线偏振光、圆偏振光、椭圆偏振光。

线偏振光:光矢量在通过传播方向轴的一个平面内振动,光矢量只改变大小而不改变方位。在垂直于传播方向轴的平面上或从光源沿传播方向看过去,光矢量只一条线,故叫线偏振光;从同一时刻看,线偏振光分布在某一个平面上,而传播方向轴是此平面上一条直线,所以线偏振光又叫平面偏振光。包含光矢量和传播矢量的平面叫振动面,见图 1-1。

圆偏振光:在传播过程中,光矢量的顶端的轨迹描出一个螺旋线,它的大小不变,而其光矢量围绕传播轴作方位变化。若面对传播方向向光源看过去,光矢量顶端的轨迹顺时针旋转叫右旋圆偏振光,反时针旋转叫左旋圆偏振光,见图 1-2(a)。平面偏振光也可以看作由两束振幅相等而旋转方向相反的两束圆偏振光的组合的结果。见图 1-2(b)。

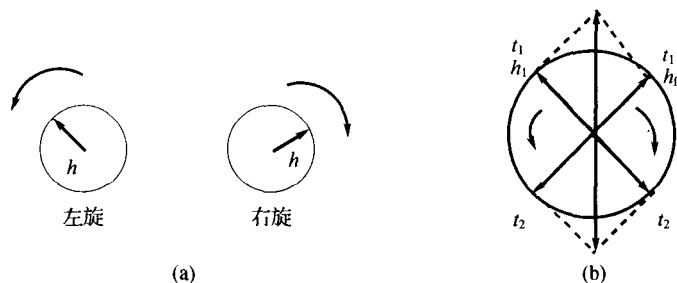


图 1-2 (a)圆偏振光;(b)两束圆偏振光组合成平面偏振光
(h 为光矢量在垂直光传播方向随时间的变化)

椭圆偏振光:当平面偏振光通过手性化合物后,由于左右旋两束光被吸收情况不同导致振幅不相等。两束旋转方向相反而振幅不相等的圆偏振光组成一束椭圆偏振光。此时光矢量的大小和方向都在变。从传播方向面对光源看过去,光矢量顶端的轨迹是一个椭圆,见图 1-3。

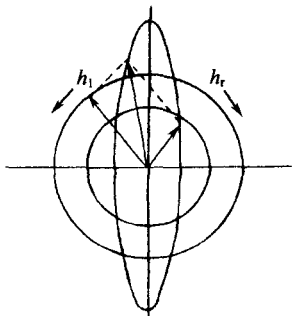


图 1-3 椭圆偏振光

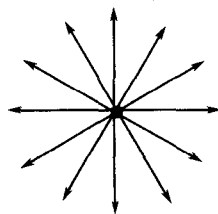


图 1-4 自然光

自然光:自然光是由大量独立发光基元发射的光波的集合,所以自然光在沿着同一传播方向上有许多偏振光的集合,自然光的光矢量在垂直于光波传播方向的平面上的各个方向上对称地平均分布,见图 1-4。

自然光通过一些作为起偏器的棱镜后,可以得到平面偏振光。

1.2.2 分子能级与波谱

分子内的运动有分子的平动、转动、原子间的相对振动、电子跃迁、核的自旋跃迁等形式。每种运动都有一定的能级。除了平动以外,其他运动的能级都是量子化的。即某一种运动具有一个基态,一个或多个激发态,从基态跃迁到激发态,所吸收的能量是两个能级的差而不是随意的: $\Delta E = E_{\text{激}} - E_{\text{基}}$

(1)平动能:平动是分子整体的平移运动。平动能 E_k 是随温度升高而增大。 E_k 可以是连续变化的、非量子化的。平动不会产生光谱。

$$E_k = \frac{1}{2} m v^2 \quad E_k = \frac{1}{2} k_B T \quad (k_B \text{ 为玻耳兹曼常量})$$

平动能是各种分子运动能中最小的。

(2)核的自旋跃迁:自旋量子数(I)为 $1/2$ 的核,如 ^1H 、 ^{13}C 等,在磁场中有两种自旋取向,一个能级高,一个能级低。低能级的核吸收电磁波跃迁到高能级时得到核磁共振谱。这种跃迁所需的能量仅比平动能大,而小于其他分子运动能。

(3)转动能:分子围绕它的重心作转动时的能量叫转动能。分子的转动也受温度的影响。根据量子力学,转动能级的分布也是量子化的。转动量子数 J 可取 $0, 1, 2, \dots$ 。转动能为 E_J , 大于核自旋跃迁能而小于振动能。

$$E_J = \frac{J(J+1)\hbar}{2I}$$

$$\hbar = \frac{h}{2\pi}$$

其中, h 为普朗克常量, I 为转动惯量。

(4)振动能:分子中原子离开其平衡位置作振动所具有的能量叫振动能。在处理分子中振动体系时,常借用机械振动模型。但机械振动的能级变化可以是连续的,而分子的某个振动其能级变化是量子化的,不连续的。量子力学把分子体系中某个振动当作谐振子处理,其能量状态由下式决定

$$E_v = h\nu \left(v + \frac{1}{2} \right)$$

式中, E_v 为在振动量子数 v 下的振动能; ν 为基本振动频率, h 为普朗克常量, v 为振动量子数,可取 $0, 1, 2, \dots$ 等整数。当 v 为 0 时,振动处于最低振动能级,即基

态,其振动能叫零点振动能。零点振动能仍不为0。 $E_0 = \frac{1}{2} h\nu$ 。振动的选律为 $\Delta v = \pm 1, \pm 2 \dots$ 。 $\Delta v = \pm 1$ 即从基态到第一激发态($v=0 \rightarrow v=1$ 或 $v=1 \rightarrow v=2$), 同一个振动所有 $\Delta v = 1$ 的振动在谱图上重叠在一起。 $v=0 \rightarrow v=1$ 的振动叫基频。也可以发生 $\Delta v = \pm 2$ 的振动,这叫倍频,其发生概率比基频小得多。

振动能级大于转动能级,小于电子能级。所以振动光谱中涵盖了转动光谱。见图 1-5。

(5)电子能:电子具有动能与位能。动能为电子运动的结果,位能是电子与核的作用造成的。电子的能级分布是量子化的,不连续的。分子吸收特定波长的电磁波可以从电子基态跃迁到激发态,产生电子光谱。电子跃迁所需能量 ΔE_e 是上述几种跃迁中最大的。即 $\Delta E_e > \Delta E_v > \Delta E_J$ 。见图 1-5。

由上所述可知,分子的各种运动具有不同的能级。除了平动以外,其他的运动形式如转动、电子跃迁、核自旋跃迁的能级分布都是量子化的。从基态吸收特定能量的电磁波跃迁到高能级,可得到对应的波谱。电磁波的能量是由下式决定的

$$E = h\nu = h \frac{c}{\lambda} = hc \tilde{\nu}$$

即光波的频率(也可用波长、波数代表)决定了光波的能量。频率越大,即波数越大,波长越小,光波的能量越大。如果按波长或波数排列,将分子发生内部某种运动所吸收的光强度变化或吸收光后产生的散射光的信号记录下来就得到各种谱图。所以不同能量的光作用在样品分子上可以引起对应的分子运动而得到不同的谱图,见表 1-1。

我们分析所得的谱图就可以对分子的结构、组分含量及基团化学环境作出判断。

表 1-1 电磁波与光谱

辐射	波长	分子运动	光谱类型
X 射线	0.1~10nm	内层电子跃迁	X 射线谱
真空紫外	10~200nm	外层电子跃迁	电子光谱
紫外	200~400nm	外层电子跃迁	电子光谱
可见	400~800nm	外层电子跃迁	电子光谱
红外	0.8~1000 μ m	振动与转动跃迁	红外光谱
微波	0.1~100cm	转动跃迁、自旋跃迁	微波谱、顺磁共振
无线电波	1~1000m	核自旋跃迁	核磁共振

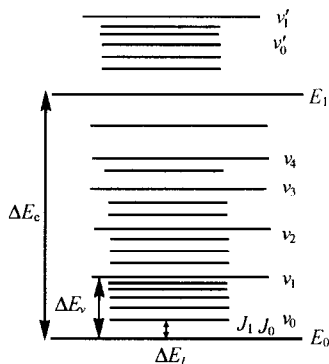


图 1-5 分子能级示意图