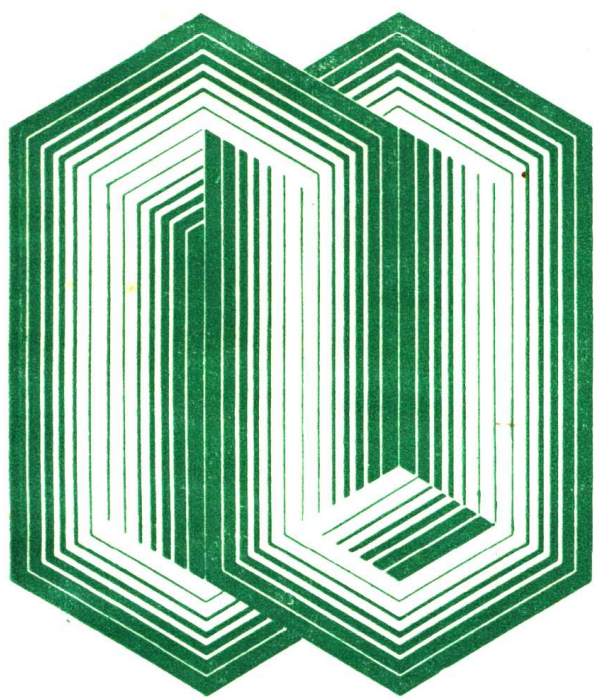


化学

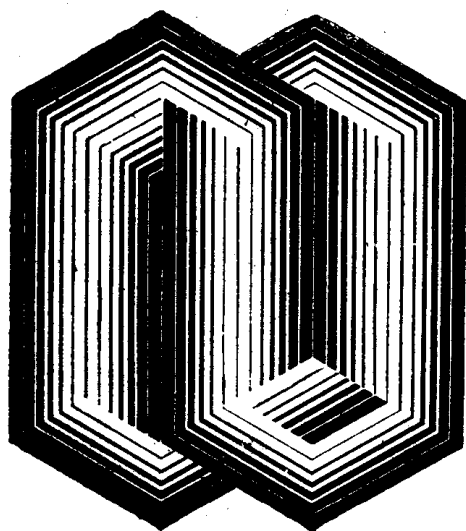
下



湖南人民出版社

34
5

新订 化学 下



编著： 长仓三郎
吉野渝吉 高桥 询
渡边 启 福岛八郎
樱井安隆 若林 觉

译： 程能林
钱端芬 王呈尧
于爱贞
校： 周炎辉

湖南人民出版社

新 订 化 学

下

(日)长仓三郎等著
程能林等译

*

湖南人民出版社出版
湖南省新华书店发行
岳阳地区印刷厂印刷

*

1979年9月第1版第1次印刷

字数:142,000 印数:1—60,000册 印张:7.125

统一书号:13109.55 定价:0.51元

257368

译 者 的 话

这套日本高中用的《化学》教材，分上、下两册，1973年4月由日本政府文部省审定。后来经过修改，修订本又于1976年4月再经文部省审定。我们这次翻译的，是东京书籍株式会社1977年2月的版本。

这套教材的编写，以分子、原子等基本微粒为出发点，从微观的角度说明物质的结构和变化规律。全书附有较多的插图和实验，每节配有一定的练习。

本书上册分三编：第一编物质是由什么构成的，第二编物质的性质和原子、分子，第三编什么叫化学变化。下册分三编：第一编化学变化的过程，第二编物质结构的探讨，第三编物质的结构和性质。

本书对于研究日本高中化学教材有一定的参考价值，可供中学教材编写人员、中等学校师生参考。

1978年8月

元素周期表

	1A	2A	3A	4A	5A	6A	7A	8	
1	1H 氢 1.008								
2	3Li 锂 6.941	4Be 铍 9.012							
3	11Na 钠 22.99	12Mg 镁 24.31							
4	19K 钾 39.10	20Ca 钙 40.08	21Sc 钪 44.96	22Ti 钛 47.90	23V 钒 50.94	24Cr 铬 52.00	25Mn 锰 54.94	26Fe 铁 55.85	27Co 钴 58.93
5	37Rb 铷 85.47	38Sr 锶 87.62	39Y 钇 88.91	40Zr 锆 91.22	41Nb 铌 92.91	42Mo 钼 95.94	43Tc 锝 (97)	44Ru 钌 101.1	45Rh 铑 102.9
6	55Cs 铯 132.9	56Ba 钡 137.3	镧系 57~71	72Hf 铪 178.5	73Ta 钽 180.9	74W 钨 183.9	75Re 铼 186.2	76Os 锇 190.2	77Ir 铱 192.2
7	87Fr 钫 (223)	88Ra 镭 226.0	锕系 89~						

镧系	57La 镧 138.9	58Ce 铈 140.1	59Pr 镨 140.9	60Nd 钕 144.2	61Pm 钷 (145)	62Sm 钐 150.4
----	--------------------	--------------------	--------------------	--------------------	--------------------	--------------------

锕系	89Ac 锕 227.0	90Th 钍 232.0	91Pa 镤 231.0	92U 铀 238.0	93Np 镎 237.0	94Pu 钚 (244)
----	--------------------	--------------------	--------------------	-------------------	--------------------	--------------------

	1B	2B	3B	4B	5B	6B	7B	0
--	----	----	----	----	----	----	----	---

2 He
氦
4.003

5 B 硼 10.81	6 C 碳 12.01	7 N 氮 14.01	8 O 氧 16.00	9 F 氟 19.00	10 Ne 氖 20.18
13 Al 铝 26.98	14 Si 硅 28.09	15 P 磷 30.97	16 S 硫 32.06	17 Cl 氯 35.45	18 Ar 氩 39.95

28 Ni 镍 58.70	29 Cu 铜 63.55	30 Zn 锌 65.38	31 Ga 镓 69.72	32 Ge 锗 72.59	33 As 砷 74.92	34 Se 硒 78.96	35 Br 溴 79.90	36 Kr 氪 83.80
46 Pd 钯 106.4	47 Ag 银 107.9	48 Cd 镉 112.4	49 In 铟 114.8	50 Sn 锡 118.7	51 Sb 锑 121.8	52 Te 碲 127.6	53 I 碘 126.9	54 Xe 氙 131.3
78 Pt 铂 195.1	79 Au 金 197.0	80 Hg 汞 200.6	81 Tl 铊 204.4	82 Pb 铅 207.2	83 Bi 铋 209.0	84 Po 钋 (209)	85 At 砹 (210)	86 Rn 氡 (222)

83 Eu 铕 152.0	64 Gd 钆 157.3	65 Tb 铽 158.9	66 Dy 镝 162.5	67 Ho 钬 164.9	68 Er 铒 167.3	69 Tm 铥 168.9	70 Yb 镱 173.0	71 Lu 镥 175.0
---------------------	---------------------	---------------------	---------------------	---------------------	---------------------	---------------------	---------------------	---------------------

95 Am 镅 (243)	96 Cm 锔 (247)	97 Bk 锫 (247)	98 Cf 锿 (251)	99 Es 镱 (254)	100 Fm 镆 (257)	101 Md 钔 (258)	102 No 镎 (259)	103 Lr 铹 (260)
---------------------	---------------------	---------------------	---------------------	---------------------	----------------------	----------------------	----------------------	----------------------

目 录

引 言.....	(1)
----------	-------

第一编 化学变化过程.....	(6)
-----------------	-------

第一章 化学反应是怎样进行的.....	(6)
---------------------	-------

一、怎样研究化学反应的机理.....	(6)
--------------------	-------

二、多步反应与反应中间体.....	(8)
-------------------	-------

三、化学反应速度与浓度.....	(9)
------------------	-------

四、化学反应的历程与反应中间体.....	(12)
----------------------	--------

五、化学反应历程与同位素.....	(16)
-------------------	--------

六、温度对反应速度的影响.....	(20)
-------------------	--------

七、活化状态.....	(21)
-------------	--------

八、催化剂的作用.....	(24)
---------------	--------

习 题.....	(27)
----------	--------

第二章 化学平衡是由什么因素决定的	(28)
-------------------------	--------

一、反应的可逆性与平衡状态.....	(29)
--------------------	--------

二、可逆反应与不可逆反应.....	(30)
-------------------	--------

三、平衡定律.....	(31)
-------------	--------

四、平衡常数的确定及根据平衡式进行的计算.....	(35)
---------------------------	--------

五、溶度积.....	(37)
六、影响平衡的各种因素.....	(39)
1.浓度的影响 2.压力的影响 3.由温度变 化引起的平衡移动 4.平衡移动的一般规律	
七、平衡是由什么因素决定的.....	(42)
习 题.....	(45)

第二编 物质结构的探讨(47)

第三章 分子是怎样构成的(47)

一、分子与原子.....	(47)
二、原子内电子的状态.....	(49)
1.原子光谱 2.原子内的电子轨道 3.原子 内的电子轨道与周期律	
三、氢分子是怎样构成的.....	(57)
1.二个氢原子接近时,价电子轨道发生怎样的变 化 2.二个氢原子接近时所引起的能量变化	
四、共价键的模型和性质.....	(58)
1.共价键的弹簧模型 2.键长 3.离解能	
五、键的极性.....	(62)
1.极性分子与非极性分子 2.电负性	
习 题.....	(66)

第四章 怎样确定分子的结构(66)

一、化学反应性与结构式——乙醇和甲醚.....	(67)
-------------------------	--------

异构

1. 乙醇和甲醚反应性的差别与结构式 2. 结构

二、碳化合物的立体结构……………(70)

1. 甲烷的结构 2. 具有 4 个不同的原子或原子
团的甲烷衍生物的结构 3. 乙烯的结构——不
饱和化合物的立体化学

三、化学物理方法确定分子结构……………(77)

1. 从化学方法确定结构到化学物理方法确定结构
2. 用化学物理方法确定分子结构

习 题……………(80)

第五章 物质的结构与化学键……………(82)

一、价电子轨道与分子结构……………(83)

1. 氧的价电子轨道与键角 2. 氮原子的价电子
轨道与键角 3. 碳原子的键角与价电子轨道

二、苯的结构与化学键……………(89)

1. 苯的结构与结构式 2. 苯的价电子与结合状
态 3. 苯的结合状态的特点及其性质

三、石墨的结构与性质……………(94)

四、金属的结构与金属键……………(96)

五、第 4 族元素的结构与性质……………(100)

1. 由绝缘体到金属 2. 白锡与灰锡

习 题……………(103)

第三编 物质的结构与性质(104)

第六章 水的结构和性质(104)

一、地球上的水.....(104)

二、水的特性.....(106)

1.热学性质 2.力学性质

三、水及冰的结构.....(110)

四、离子晶体的溶解.....(112)

第七章 络盐的结构和性质(114)

一、络盐的概念.....(114)

二、络离子的立体结构.....(117)

三、过渡元素和配位键.....(120)

四、结晶水和络离子.....(123)

五、水合与水解.....(125)

第八章 碳化合物的结构和反应.....(128)

一、有机化合物与无机化合物.....(128)

二、碳化合物的结构、性质和合成.....(129)

三、烃.....(131)

1.烷烃 2.烯烃、炔烃 3.芳香烃

四、按碳化合物的官能团分类.....(134)

五、烃的卤素取代物.....(136)

六、含氧的碳化合物.....(137)

1. 醇和醚 2. 酚类 3. 醛和酮 4. 羧酸
和酯

七、含氮的碳化合物.....(145)

1. 胺 2. 氨基酸 3. 硝基化合物

八、碳化合物的反应.....(150)

1. 游离基反应 2. 分子反应 3. 离子反应

九、芳香族化合物的核取代反应.....(152)

习 题.....(155)

第九章 高分子物质的结构和性质.....(157)

一、高分子是什么样的化合物.....(157)

二、合成高分子及其用途.....(159)

三、生物高分子.....(164)

1. 淀粉和纤维素 2. 蛋白质 3. 核酸

四、无机高分子.....(170)

1. 硅酸和硅酸盐

五、天然橡胶与合成橡胶.....(171)

1. 天然橡胶 2. 硫化 3. 合成橡胶

六、离子交换树脂.....(174)

习 题.....(176)

实 验.....(178)

试 剂 主要物质的鉴别方法.....(201)

化学史年表.....(214)

引 言

我们在上册已经说明：物质是原子、分子或离子的集体，各种不同的物质各具有特定的结构；而且还学过形成这些化学结构的机理（化学键）以及化学变化的特征等方面的基本知识。下册将进一步深入考察这些问题，揭示化学键的本质，并尽可能系统地学习我们周围物质的结构与性质。

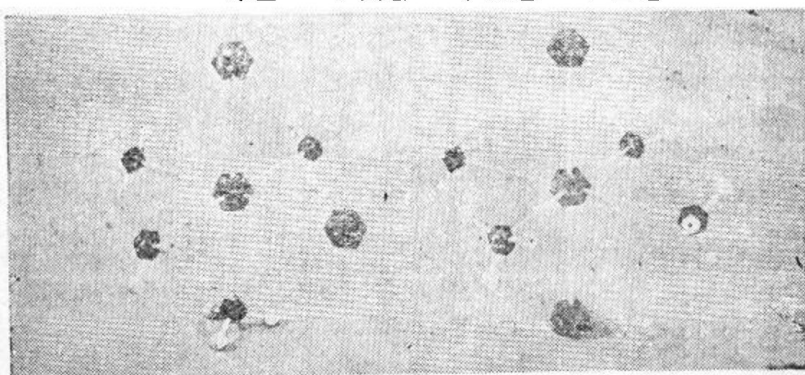
我们学习化学，最大的困难在于不可能用肉眼直接看到原子和分子的活动。观察微细的物质可用光学显微镜，但用它能看到的物质大小只有 10^{-5}cm 左右，而原子的大小为它的百分之一以下，原子核和电子就更小了。因而用光学显微镜是不可能看到原子、分子、原子核、电子的。但是，物理学家和化学家们发明了利用各种原理来详细了解原子和分子结构的方法。例如：X射线这种波长与原子大小差不多的电磁波的衍射现象，物质吸收紫外线与可见光线，或红外线与微波的现象等，均被广泛用来研究原子与分子。

可见，拥有大量可靠的研究物质结构的手段，已是现代化学的一大特征；而能够分离、检验极微量的物质并进行定量分析则可说是现代化学的另一特征。众所周知，能够分析极微量的汞、镉、二氧化硫等，对于防止污染起了很大的作用，先进的化学分析法已作为研究化学反应和确定化学结构的手段，或作为化学工业的工艺管理技术而应用于各个部门。

下面首先举例说明金属络离子的几何异构体，以见用上述方法剖明了其结构的物质之一斑；然后说明离子交换树脂色层分离法（这是种重要的分离分析法）；最后介绍聚乙烯分子骨架与固体的偏光显微镜照片。

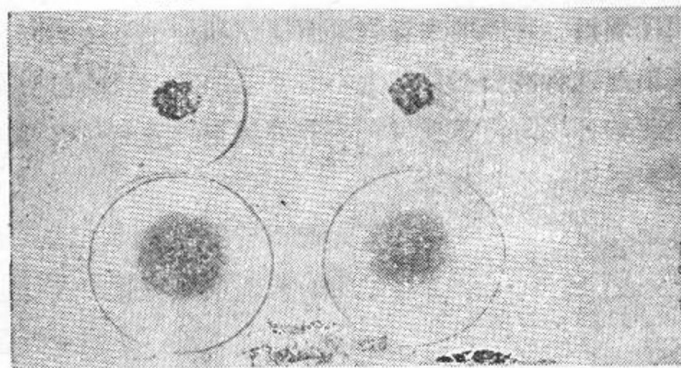
（络离子的立体异构体）

绿色—Co、黄色—Cl、红色—N、白色—H



顺式

反式

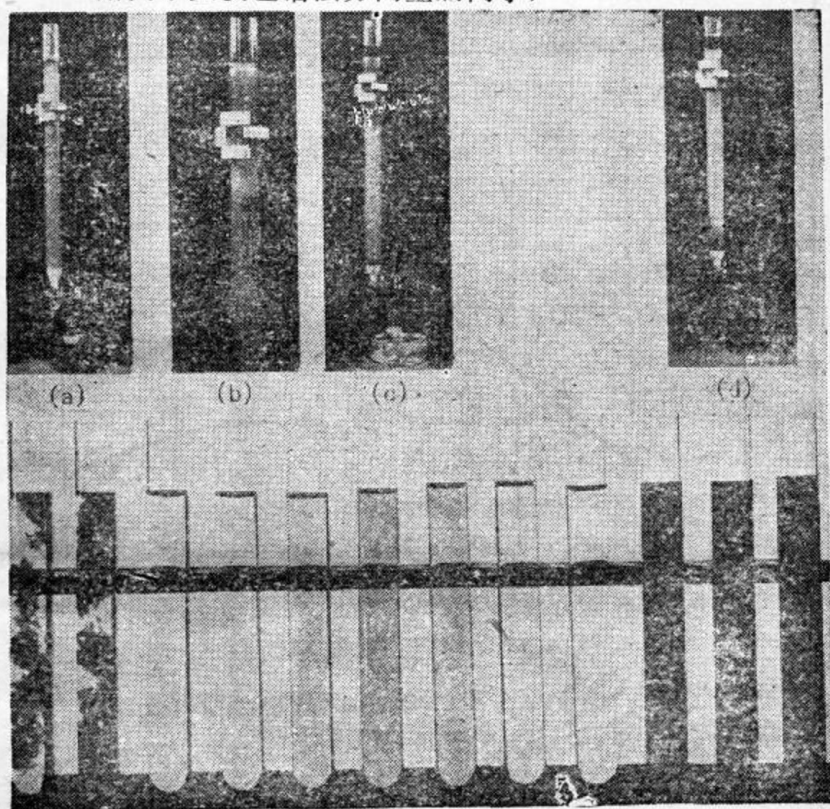


构成分子与离子的原子和原子团的种类及数目完全相同，但却有二种以上不同的立体结构，这些不同的立体结构称为立体异构体（有关立体异构体参照第73页）。

上图表示3价钴的络离子 $[\text{CoCl}_2(\text{NH}_3)_4]^+$ 的立体异构体，2个Cl原子占据八面体的相邻顶点的叫顺式，位于较远顶点的叫反式（有关顺反异构体参照第75页）。

一般说，顺、反异构体之间在颜色、溶解度、熔点等方面有明显的差别。

(用离子交换色谱法分离金属离子)



Ni^{2+}

+ 丁二酮肟

+ 氨 水

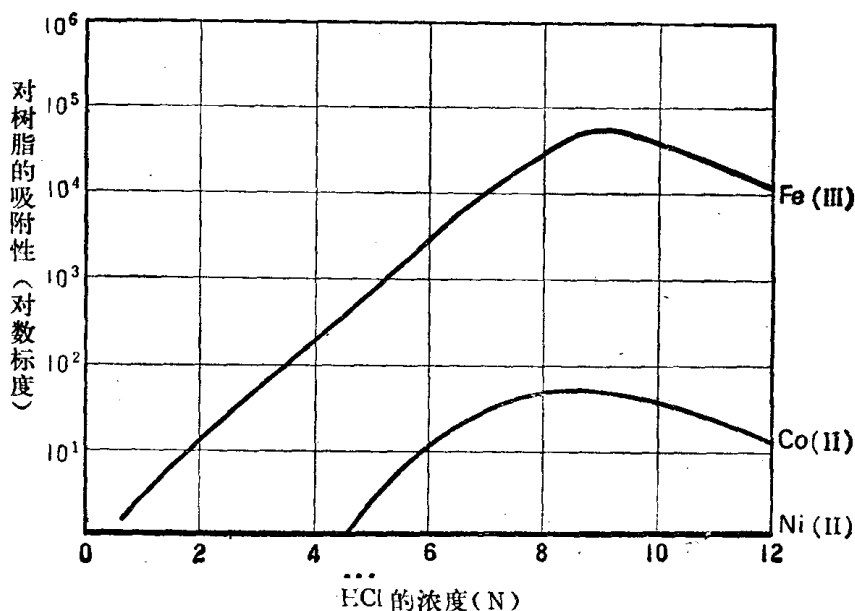
Co^{2+}

+ 浓HCl

Fe^{3+}

+ KCNS

将少量的含有 Fe^{3+} 、 Co^{2+} 、 Ni^{2+} 三种离子的9N盐酸，加入预先用约9N盐酸润湿过的阴离子交换树脂柱。慢慢地不断地加入9N盐酸时， Ni^{2+} 完全通过交换柱，而 Fe^{3+} 与 Co^{2+} 在上端被吸附〔照片(a)〕。然后，加入4N盐酸，如照片(b)，钴的深绿色的吸附带缓缓下降，不久以后从下端流出〔照片(c)〕。最后加入低于1N的盐酸，黄褐色的铁的吸附带下降，并流出〔照片(d)〕。

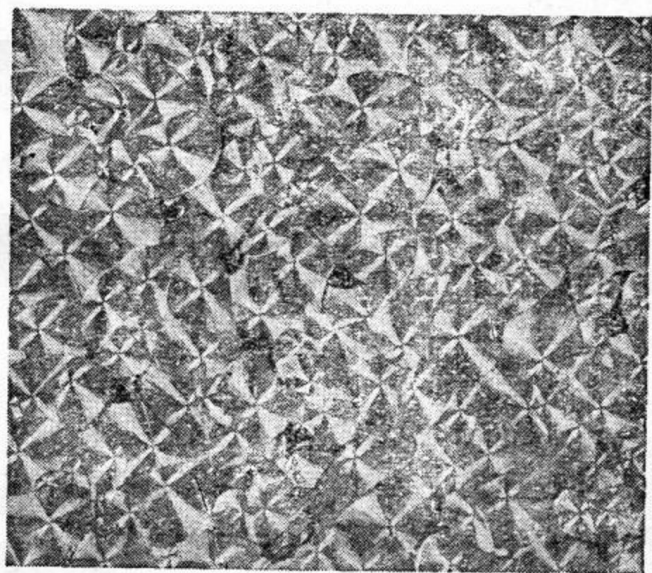
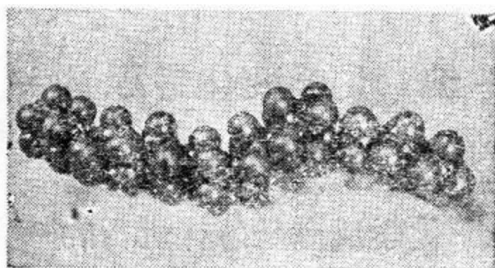


在HCl溶液中 Fe^{3+} 、 Co^{2+} 、 Ni^{2+} 的吸附等温曲线

Fe 、 Co 、 Ni 三种金属元素性质很相似，但用阴离子交换树脂柱能够很简单地将 Fe^{3+} 、 Co^{2+} 、 Ni^{2+} 三种离子分离，这是因为这三种离子在盐酸溶液中形成络离子的倾向明显不同。即： Fe^{3+} 易生成 FeCl_4^- ， Co^{2+} 易生成 CoCl_3^- ， CoCl_4^{2-} ，而 Ni^{2+} 几乎不生成氯的络离子。在各种浓度的盐酸溶液中， Fe^{3+} 、 Co^{2+} 、 Ni^{2+} 三种离子对阴离子交换树脂的吸附性如图所示。

利用混合物中各成分对于某物质(吸附剂)吸附性的差异(如上例)，使各成分逐渐移动，以进行分离的方法称为色谱法。色谱法的吸附剂也可用氧化铝、硅胶、滤纸等。色谱法可以分离溶液，分离气体混合物的气相色谱法，近年来也有了显著的进步。

(聚乙烯的分子结构与用偏光显微镜看到的固体聚乙烯的花纹)



在固体聚乙烯中，分子的链平行排列组成的微细结晶的部分与非结晶的无定形部分混杂在一起，由于各部分的光学性质不同，因此用偏光显微镜观察固体聚乙烯的薄片，便可看到如图所示的彩色花纹。

第一编 化学变化过程

第一章 化学反应是怎样进行的

构成我们居住的地球、太阳系以至整个宇宙的物质包括生物体在内，都随着时间的推移而不断变化。这些物质变化有各种各样的形式。宇宙的演变以及地球上生物的进化，都是经历了漫长岁月的。

我们从微观的角度，把这些变化都看作是构成物质的粒子的变化。这种变化现象通常就称为反应，它包括原子核反应和化学反应。

化学反应比原子核反应缓慢得多，放热和吸热也小，它是地球上地质变化和生物新陈代谢与遗传的基础。此外，现代社会还利用化学反应广泛进行了生活必需品的人工合成。因此，弄清楚这些化学反应的机理，研究进行新的化学反应的可能性，以及了解物质的结构，是化学中一个非常重要的研究领域。

一、怎样研究化学反应的机理

用什么样的方法来研究化学反应的机理呢？先来看一看我们最熟悉的化学反应吧。我们的生命活动可以说是建立在无数复杂的化学反应基础上的。例如摄食、维持体温、进行运动以