

中学教学实用全书

化学卷



北京出版社

主编

赵成志

教师进修学校

中学教学实用全书

化 学 卷

8.1 画八十 画九十 画六十 15岁画堂

(川)新登字010号

021 陈鹤良 620 颜鲁
07 刘英南 112 钟雷
330 康运福 880 郑少华
330 谢强 878 孙瑞
688 责任编辑 叶小荣 886 陈强
788 封面设计 吴庆渝 788 李海
577 技术设计 寇小平 577 陈伟
121 重庆出版社有限公司 601 陈伟
001 重庆人民美术出版社 888 陈伟
001 重庆新华书店 888 陈伟
001 重庆人民美术出版社 1180 陈伟
001 重庆人民美术出版社 1180 陈伟

【画八十】

365 陈鹤良 501 陈鹤良
078 刘英南 570 钟雷
078 康运福 108 郑少华
061 谢强 201 陈伟
338 责任编辑 叶小荣 338 陈伟
338 封面设计 吴庆渝 338 陈伟
577 技术设计 寇小平 577 陈伟

图书 完成

北京海淀区教师进修学校 编
中学教学实用全书 化学卷

重庆出版社出版、发行 (重庆长江二路205号)
新华书店 经销 自贡新华印刷厂印刷
开本850×1168 1/32 印张36.125 插页7 字数1252千

1994年1月第一版 1994年1月第一版第一次印刷
印数：1—10,050

ISBN 7-5360-1957-X/G·623

定价：35.50元

一个集训班，每天通过广播对学员们讲授各种各样的新知识，这样既丰富了学员们的思想，又培养了学员们的实践能力。在全集训班中，学员们是充满活力的，积极的，他们各自自由地讨论，研究各种各样的问题，不断地学习，不断进步，不断增长自己的才干。集训班的宗旨是一切为了学员，一切为了教学，一切为了培养学员的实践能力，从而达到提高教学质量的目的。

总序

“教育必须为社会主义建设服务，社会主义建设必须依靠教育。”明确了教育工作在宏伟的社会主义建设中的战略地位。我国社会主义建设要实现四个现代化是离不开发展新技术的，而发展新技术的关键是开发智力，培育人才。因此，实现四化的关键是科技，基础是教育。

教育事业的不断发展，使人们对教育质量的要求也不断地提高。发展教育，首先就要重视基础教育的质量，因为它是一切教育的基础，制约着其它教育的发展。技术革新无论怎样地迅速发展，只要人们的基础知识和基本技能学得扎实，经过一定训练，便能适应新技术变化，顺利掌握新技术，为迅速推广新技术，创造了有利条件。反之，人们缺乏必要的基础文化知识和技能，增加了学习新知识和新技术的困难，缺乏应变的能力，势必成为技术革新的障碍，拖了新技术应用的后腿。

教育、教学质量提高的关键是师资水平。我国广大中、小学教师都在努力工作，勤奋学习。他们不仅工作负担很重，而且工作条件十分艰苦，尤其是“老、少、边、穷”地区，他们缺少教学参考资料，甚至找不到工具书，也很少有教学研讨、进修的机会。

现在，我很高兴地看到北京市海淀区教师进修学校组织编写了一套《中学教学实用全书》。他们是从中学实际出发，总结了自己的教学经验而编写的。他们用自己的劳动、经验、智慧为普教事业做了一件有益的实事。希望这套书在使用的同时，能再不断加以改进和充实，使之更加完善，成为教师备课的得力助手和教师们真正的朋友。

雷洁琼

序

由海淀区数十位化学教师全心合作组织编写的《中学教学实用全书》化学卷是一本较实用、较完善的教学用书，他们积多年的经验，以现行全日制中学《化学教学大纲》为依据，为中学化学教师和师范院校化学专业的学生备课、实习和教学改革工作提供了必要的资料；编写过程中也同时考虑到中学各层次化学教师参加继续教育学习的需要。

这本书具有很强的实用性和指导性，它既可指导教师备课、上课，又能帮助他们解决在这个过程中所遇到的教材中和教法上的问题；它既是教材重点的拓宽和加深，又为解决难点知识牵线搭桥；它不仅重视知识的深度和广度，也重视了教学中能力培养的因素。

相信这本书会为广大的读者提供有益的帮助。

董若锡

1990年9月

分 类 目 录

一、中学化学教学

- 中学化学教学的规律 (1)
- 备课 (3)
- 启蒙化学教学 (5)
- 化学实验教学 (6)
- 化学基本概念教学 (15)
- 元素和化合物教学 (20)
- 有机化学教学 (26)
- 中学化学教学方法改革 (34)
- 以实验为基础的探索法 (34)
- 用实验推理法进行化学教
学的初步尝试 (35)
- 实验读书指导法 (35)
- 单元程序教学法 (36)
- 单元实验程序教学法 (36)
- 单元结构教学法 (36)
- 八环节教学法初探 (36)
- 读读、议议、练练、讲讲
八字教学法 (37)

- 启、读、练、讲教学法 (37)
- 探索式自学辅导法的初步
研究 (38)
- 自学辅导教学法 (38)
- 二级自学辅导法 (38)
- 综合启发式教学 (39)
- 螺旋程序启发式教学 (39)
- 分段式教学法 (40)
- 三段教学法 (40)
- 最优中学教学方式 (41)
- 质疑—释疑教学法 (41)
- 以学生为主体，以教师为
主导，辅导学生自学教
学法 (41)
- 研究式教学法 (42)
- 线索法 (42)
- 悬念法 (42)
- 咨询法 (43)
- 初中化学教学中学生兴趣
的培养 (43)

目标教学初探	(43)	抽滤	(63)
考试		沉淀的洗涤	(63)
考试题的命题要求	(44)	排气集气法	(63)
标准化考试	(45)	排水集气法	(64)
标准化试题	(45)	玻璃管的弯曲	(65)
题干	(46)	玻璃管的切割与烧圆	(66)
客观性试题	(46)	仪器的洗涤	(66)
题库	(46)	铬酸洗液	(67)
标准差	(47)	冲洗法	(68)
信度	(47)	烘干法	(69)
区分度	(48)	快干法	(69)
效度	(49)	晾干法	(70)
难度	(49)		
		试剂、试液和试纸	
		特殊试剂的取用	(70)
二、实验化学		银氨溶液	(71)
实验基本操作		多伦试剂	(72)
溶解	(51)	裴林试剂	(72)
搅拌	(52)	格氏试剂	(72)
振荡	(52)	指示剂	(73)
蒸发	(52)	酸碱指示剂	(73)
结晶的操作	(53)	氧化-还原指示剂	(77)
萃取	(54)	络合指示剂	(77)
蒸馏	(55)	广范pH试纸	(77)
分液	(56)	常用试纸的制备方法和用途	(78)
倾倒	(56)		
渗析	(56)		
升华的操作	(56)		
液体的量取	(57)		
加热	(58)		
仪器的装配	(59)		
物质的检验	(60)		
气体的净化与干燥	(61)		
过滤	(62)		

偏差	(81)	胶头滴管	(102)
平均偏差	(81)	玻璃棒	(103)
精密度	(81)	烧杯	(103)
灵敏度	(82)	细口瓶	(103)
空白试验	(82)	广口瓶	(104)
焰色反应	(82)	滴瓶	(104)
标准溶液	(82)	集气瓶	(105)
容量分析	(82)	锥形瓶	(105)
定性分析	(83)	圆底烧瓶	(106)
定量分析	(83)	多口烧瓶	(107)
滴定法	(83)	蒸馏烧瓶	(107)
酸碱滴定法	(83)	平底烧瓶	(108)
直接滴定法	(84)	冷凝管	(109)
间接滴定法	(84)	接受管	(110)
氧化-还原滴定法	(84)	培养皿	(110)
络合滴定法	(85)	表面皿	(110)
高锰酸钾滴定法	(85)	比色管	(111)
返滴定法	(85)	保干器	(111)
微量分析	(85)	杜瓦瓶	(112)
半微量分析	(86)	漏斗	(112)
电解分析	(86)	移液管	(114)
系统分析	(86)	离心试管	(115)
比色分析	(86)	酸式滴定管	(116)
鉴定	(87)	碱式滴定管	(117)
气体的鉴别	(87)	容量瓶	(118)
阴阳离子的鉴别	(91)	量筒	(119)
玻璃器皿		量杯	(119)
玻璃仪器	(98)	比重计	(120)
试管	(99)	比重瓶	(120)
硬质试管	(100)	称量瓶	(121)
具支试管	(100)	温度计	(122)
干燥管	(101)	贝克曼温度计	(123)
导管	(102)		
		组装仪器	

硅整流器	(124)	油浴	(143)
铝整流器	(124)	瓷制品	
低压电源	(125)	蒸发皿	(143)
洗瓶	(126)	蒸发勺	(144)
洗气瓶	(126)	研钵	(144)
启普发生器	(127)	点滴板	(145)
霍夫曼水电解器	(128)	其他杂品	
贮气瓶	(129)	滤纸	(145)
投影仪	(129)	定量滤纸	(145)
离子交换柱	(131)	定性滤纸	(146)
托盘天平	(132)	泥三角	(146)
近代分析仪器		石棉网	(146)
半自动光电阻尼天平	(133)	钻孔器	(146)
称重方法	(134)	手摇钻孔器	(147)
酸度计	(135)	三脚架	(148)
质谱仪	(135)	药匙	(148)
气相色层分析	(135)	坩埚钳	(148)
气相色谱仪	(136)	燃烧匙	(149)
紫外和可见吸收光谱	(136)	镊子	(149)
极谱分析	(136)	乳胶管	(150)
分子吸收光谱	(136)	三角锉	(150)
光谱分析	(137)	塞子	(150)
红外光谱分析	(137)	铁架台(附铁夹、铁圈)	(151)
红外分光光度计	(138)	干燥板	(151)
热源		试管夹	(152)
电烘箱	(138)	试管架	(152)
煤气灯	(139)	试管刷	(153)
酒精喷灯	(140)	自由夹(弹簧夹)	(153)
酒精灯	(141)	螺旋夹	(154)
金属网罩	(141)	无机化学实验	
马福炉	(142)	镁带的燃烧	(154)
砂浴	(142)	碳酸氢铵受热分解	(155)
水浴	(142)		

氧气	酸的导电性 (173)
木炭在氧气里燃烧 (155)	碱的导电性 (173)
铁丝在氧气中燃烧 (156)	盐的导电性 (173)
白磷的自燃 (156)	浓硫酸的一些特性 (173)
白磷燃烧前后质量的测定 (157)	稀硫酸跟金属的反应 (174)
氧气的制取及收集 (158)	稀硫酸跟碱的反应 (174)
氢气	稀硫酸不能和不活泼金属 发生置换反应 (175)
电解水 (159)	酸和某些盐的反应 (175)
氢气的实验室制法 (160)	测定土壤的 pH 值 (176)
氢气流吹肥皂泡 (161)	盐和金属的反应 (176)
氢气和氧气混合点燃爆鸣 (161)	两种盐相互反应 (177)
检验氢气的纯度 (162)	卤素
氢气在氯气中燃烧 (163)	氯气和铜反应 (177)
氢气还原氧化铜 (163)	钠在氯气中燃烧 (178)
碳的化合物	氯气和铁反应 (178)
二氧化碳的物理性质 (164)	氯气、氢气混合气见光爆 炸 (179)
二氧化碳实验室制法 (165)	氯气和磷反应 (180)
一氧化碳的制取和性质 (166)	次氯酸的漂白作用 (180)
碳酸盐的性质 (167)	氯气的实验室制法 (181)
溶液	实验室制取氯化氢气体 (181)
溶解过程的温度变化 (168)	氯化氢的喷泉实验 (182)
温度对溶解度的影响 (168)	溴、碘在不同溶剂里的溶 解 (183)
结晶过程 (169)	硫及重要化合物
结晶水合物 (169)	铜和硫蒸气的反应 (183)
粗盐提纯 (170)	硫和铁反应 (184)
测定硫酸铜晶体里结晶水 的含量 (170)	硫和氢气反应 (185)
酸碱盐	卤素单质和硫化氢反应 (185)
物质的导电性 (171)	硫化氢的燃烧 (186)
物质熔化时的导电性 (172)	

二氧化硫的氧化性	(187)	硝酸钾和硝酸铜受热分解	产
二氧化硫的还原性	(187)	(200)
二氧化硫的漂白作用	(188)	化学反应速度和化学平衡	
浓硫酸和铜反应	(188)	浓度对化学反应速度的影	
浓硫酸和蔗糖反应	(189)	响	(201)
硫酸根离子鉴定	(190)	温度对化学反应速度的影	
钠和钾		响	(202)
钠和氧气反应	(190)	催化剂对化学反应速度的	
钠和水反应	(191)	影响	(202)
过氧化钠和水反应	(191)	浓度对化学平衡的影响	
过氧化钠和二氧化碳反应	(192)	压强对化学平衡的影响	
比较碳酸钠、碳酸氢钠分		(203)
别和盐酸反应的速度	(192)	温度与化学平衡移动	(204)
比较碳酸钠和碳酸氢钠的		电解质溶液	
热稳定性	(193)	强电解质和弱电解质的导	
钾、钠的焰色反应	(193)	电性	(205)
镁和铝		盐类的水解	(206)
镁和水反应	(194)	原电池工作原理	(207)
镁、铝与盐酸的反应	(194)	电解氯化铜溶液	(207)
镁和二氧化碳反应	(195)	电解氯化钠饱和溶液	(208)
镁、铝氢氧化物的制取和		胶体	
性质	(195)	硅酸的制取	(208)
物质结构		胶体的渗析	(209)
验证水分子是极性分子	(196)	胶体的凝聚	(209)
氮族		胶体的电泳实验	(210)
氨的喷泉实验	(197)	铁	
氨的实验室制法	(197)	氢氧化亚铁的制取和性质	
氯化铵受热分解	(198)	(210)
氨的催化氧化	(199)	铁离子转化为亚铁离子	
硝酸和铜的反应	(200)	(211)
		亚铁离子转化为铁离子	
		(212)

有机化学实验	一、烃	二、合成有机高分子化合物	
(1) 甲烷的制取和性质	(212)	(1) 甲醛对蛋白质的凝固作用	(234)
(2) 乙烯的制取和性质	(213)	(2) 酚醛树脂的制取	(235)
(3) 乙炔的制取和性质	(215)	(3) 高分子材料的溶解性	(236)
(4) 苯与溴的取代反应	(216)	(4) 体型高分子的溶解性	(236)
(5) 苯的硝化反应	(217)	(5) 燃烧法鉴别塑料	(236)
(6) 苯与烯烃性质上的差别	(218)	(6) 燃烧法鉴别纤维	(238)
(7) 苯的磺化反应	(218)	(7) ...	(238)
(8) 甲苯和溴、溴水、酸性高锰酸钾溶液反应	(219)	(8) ...	(238)
(9) 石油的分馏	(220)	(9) ...	(238)
(10) 石蜡的催化裂化	(221)	(10) ...	(238)
(11) 煤的干馏	(222)	(11) ...	(238)
烃的衍生物	三、基本概念和定律	无机化学	
(1) 乙醇跟金属反应确定乙醇结构	(222)	(1) 物质	(240)
(2) 乙醇氧化生成乙醛	(223)	(2) 混合物	(240)
(3) 乙醇跟氯卤酸反应	(224)	(3) 纯净物	(240)
(4) 苯酚的性质	(225)	(4) 氧化剂	(241)
(5) 乙醚的性质	(226)	(5) 还原剂	(241)
(6) 酯化反应	(227)	(6) 催化剂	(242)
(7) 乙酸乙酯的水解	(228)	(7) 活化剂	(244)
(8) 硬脂酸的酸性	(229)	(8) 单质	(244)
(9) 苯胺的弱碱性	(229)	(10) 两性元素	(245)
糖类、蛋白质	四、基本概念和定律	(11) 高熔点稀有金属	(245)
(1) 葡萄糖是一种多羟基醛	(230)	(12) 无定形碳	(245)
(2) 蔗糖的性质	(231)	(13) 非金属	(245)
(3) 淀粉的性质	(231)	(14) 金属	(245)
(4) 纤维素的性质	(232)	(15) 贵金属	(246)
(5) 蛋白质的性质	(233)	(16) 稀有金属	(246)

氧化物	(248)	同素异形体	(262)
碱性氧化物	(249)	有机化学	
酸性氧化物	(249)	有机化学	(263)
两性氧化物	(249)	有机化合物	(263)
过氧化物	(250)	烃	(263)
碱	(250)	链烃	(264)
弱碱	(251)	烷烃	(264)
强碱	(251)	烯烃	(265)
酸	(251)	炔烃	(265)
弱酸	(252)	环烷烃	(267)
强酸	(253)	芳香烃	(267)
一元酸	(253)	稠环芳香烃	(267)
多元酸	(253)	官能团	268
无氧酸	(254)	烃基	(268)
含氧酸	(254)	烷基	(268)
氧化性酸	(254)	甲基	(268)
非氧化性酸	(254)	乙基	(268)
两性氢氧化物	(255)	硝基	(268)
盐	(255)	磺酸基	(269)
正盐	(256)	游离基	(269)
碱式盐	(256)	自由基	(269)
酸式盐	(257)	同分异构体	(270)
复盐	(257)	同系物	(271)
络盐	(258)	构象	(271)
络离子	(259)	构型	(272)
配位数	(259)	天然有机高分子	(274)
配位体	(259)	热塑性塑料	(274)
配位化合物	(260)	热固性塑料	(274)
内络合物	(260)	金属有机化合物	(274)
螯合物	(260)	酶	(274)
无定形体	(262)	酶催化剂	(274)
玻璃体	(262)	变性	(275)
玻璃态物质	(262)		

物理性质和物理变化	热化学	(287)
物理性质	不可逆反应	(287)
升华	氧化-还原反应	(288)
凝华	非氧化-还原反应	(289)
吸附作用	取代反应	(289)
非金属光泽	卤化反应	(291)
沸点	硝化反应	(292)
延展性	黄色反应	(292)
非金属性	碘化反应	(292)
金属性	加成反应	(292)
气化热	酯化反应	(293)
熔化热	聚合	(294)
溶解热	裂化	(294)
物理变化	裂解	(295)
化学性质和化学变化	催化重整	(295)
化学性质	氢化	(295)
化学变化	氢解	(296)
活动性	游离基反应	(296)
氧化性	链反应	(296)
还原性	链式反应	(297)
稳定性	自燃	(297)
放射性	燃烧	(297)
化合反应	自动氧化	(297)
分解反应	析氢腐蚀	(297)
置换反应	吸氧腐蚀	(298)
复分解反应	电化学腐蚀	(298)
中和反应	水化	(298)
离子反应	分子缔合	(299)
水解反应	钝化	(299)
吸热反应	风化	(299)
放热反应	燃烧热	(299)
歧化反应	生成热	(300)
可逆反应	中和热	(301)

分解热	(301)	数	(317)
反应热	(301)	元素周期表	
化学能	(301)	元素周期表	(317)
化学式		周期	(318)
化学式	(301)	短周期	(318)
元素符号	(301)	长周期	(318)
实验式	(302)	族	(318)
分子式	(302)	主族	(318)
电子式	(302)	副族	(319)
结构式	(303)	元素的分区	(319)
结构简式	(304)	碱金属	(319)
化学方程式	(305)	碱土金属	(321)
离子方程式	(305)	硼族元素	(322)
热化学方程式	(306)	碳族元素	(323)
化学量		氮族元素	(324)
原子序数	(306)	氧族元素	(324)
原子量	(307)	卤族元素	(325)
分子量	(308)	卤素	(326)
摩尔	(308)	铁系元素	(326)
摩尔质量	(309)	过渡元素	(326)
摩尔分子	(310)	铂系元素	(327)
摩尔原子	(310)	铜系元素	(328)
当量	(310)	镧系元素	(329)
克当量	(312)	稀散元素	(329)
氧化-还原当量	(314)	稀土元素	(329)
阿佛加德罗常数	(314)	超铀元素	(330)
气体摩尔体积	(314)	惰性气体	(330)
氢离子浓度指数	(315)	稀有气体	(330)
pH值	(315)	原子结构	
电化当量	(316)	原子	(330)
质量数	(316)	原子核	(331)
同位素质量	(316)	质子	(331)
同位素原子量及其质量		中子	(331)

电子	(331)	分子重排	(345)
电子层	(332)	共轭双键	(346)
原子轨道	(332)	共轭效应	(347)
电子云	(332)	空间效应	(348)
电子构型	(334)	极化	(349)
屏蔽效应	(334)	诱导效应	(349)
钻穿效应	(335)	分子间作用力	(350)
电子的自旋	(335)	晶体结构	
电离能	(336)	晶体	(351)
电负性	(336)	非晶体	(352)
化学亲合力	(338)	离子晶体	(352)
电子亲合能	(338)	分子晶体	(353)
原子模型	(338)	金属晶体	(353)
示踪原子	(338)	自由电子	(354)
元素	(339)	定律、公式、学说	
同位素	(339)	定组成定律	(354)
核素	(339)	倍比定律	(355)
氧化数	(339)	质量守恒定律	(355)
化合价	(340)	气体扩散定律	(356)
价电子	(340)	分压定律	(356)
共价半径	(340)	当量定律	(356)
原子半径	(341)	亨利定律	(356)
离子	(341)	阿佛加德罗定律	(357)
离子半径	(341)	元素周期律	(358)
离子极化	(342)	拉乌尔定律	(358)
原子团	(342)	质量作用定律	(360)
分子结构		库仑定律	(360)
分子	(342)	热力学第一定律	(361)
极性分子	(343)	热力学第二定律	(361)
非极性分子	(343)	热力学第三定律	(361)
反键轨道	(344)	盖斯定律	(361)
碳原子的轨道杂化及 CO ₂ 的空间构型	(345)	焦耳定律	(361)
		能斯特公式	(362)