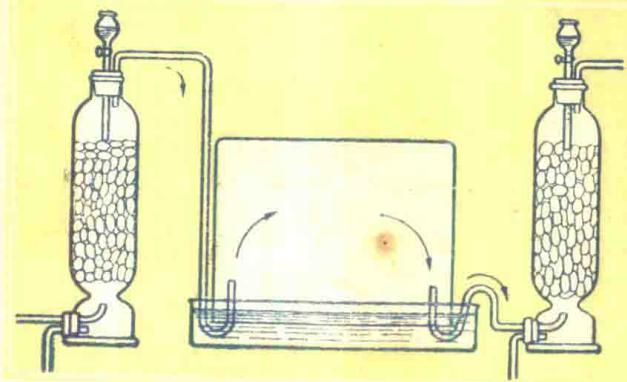


費立特著

# 中学化学实验的 技术与教学法



人 民 教 育 出 版 社

# 中学化学实验的 技术与教学法

费立特著

王悦祖译

人民教育出版社

本書是經過苏联高等教育部審定作為師範學院的教學參考書。內容計分“化學實驗室內一般的實驗方法”和“實驗各論”兩大篇。關於各種儀器、容器和玻璃用具的操作方法，敘述詳盡。列舉氫氣、氧气、鹵素、硫、氮和磷、碳和硅、有機物和金屬實驗，把每個實驗的內容、用品以及各種物質的製法和性質都敘述得很清楚。在實驗中，列舉了多種不同方式的實驗裝置，供讀者選用；至於預防事故發生的措施以及實驗成敗的關鍵，都作了具體的指示，因此本書供師範學院學生以及化學教師們的參考，最為適當。

\*

В. В. ФЕЛЬДТ  
**ТЕХНИКА  
И МЕТОДИКА  
ХИМИЧЕСКОГО  
ЭКСПЕРИМЕНТА  
В СРЕДНЕЙ ШКОЛЕ**

ГОСУДАРСТВЕННОЕ  
УЧЕБНО-ПЕДАГОГИЧЕСКОЕ ИЗДАТЕЛЬСТВО  
МИНИСТЕРСТВА ПРОСВЕЩЕНИЯ РСФСР  
МОСКВА 1949

本書根據俄羅斯蘇維埃聯邦社会主义共和國教育部教育出版社  
一九四九年莫斯科俄文版譯出

\*

**中学化学实验的技術和教学法**

〔苏联〕費立特著

王悅祖譯

北京市書刊出版業營業許可證出字第22號

人民教育出版社出版

北京景山東街

新華書店發行 北京市印刷一廠印刷

書號：叢0279 字數：209千

開本：250×1168 1/32 印張：9

1955年10月第一版

1956年3月第一次印刷

1—10,000冊

定價（5）八角七分

## 目 錄

緒言 ..... 13

### 第一篇 化學實驗室裏一般的實驗方法

實驗地方 ..... 19

預防事故發生的措施 ..... 21

實驗 I 試劑和材料 ..... 28

一 實驗內容 ..... 28

二 實驗用具 ..... 29

三 物質的提純 ..... 29

四 溶液 ..... 34

1. 溶液濃度的計算(34) 2. 溶液的稀釋(37) 3. 溶液的製

取(39) 4. 物質的量取(40) 5. 比重的測定(44)

五 試劑的標誌 ..... 45

參考文獻 ..... 46

實驗 II 加熱器 ..... 47

一 實驗內容 ..... 47

二 實驗用具 ..... 47

三 主要加熱器的構造、使用規則和修理 ..... 47

1. 酒精燈(47) 2. 煤油燈(50) 3. 煤氣燈(52) 4. 電熱器(55)

四 特殊的加熱方法和冷卻方法 ..... 56

五 溫度的測量 ..... 58

參考文獻 ..... 60

實驗 III 實驗容器和玻璃用品 ..... 60

一	實驗內容	60
二	實驗用具	61
三	中學實驗用的主要容器和玻璃用品	61
四	處理玻璃的方法	65
	1. 裁斷玻璃器皿的方法(66)      2. 玻璃和玻璃製品的熱處理(68)	
	3. 弯曲玻璃管(69)      4. 伸長玻璃管(70)      5. 熔化和封閉玻璃管的孔口(71)      6. 玻璃管的相互焊接(72)	
五	測量容器的容積並在容器上作刻度	73
六	準備實驗用的容器	75
七	處理塞子的方法	79
八	簡單儀器的裝配和檢查是否嚴密的方法	81
	參考文獻	84
<b>實驗IV</b>	<b>電學儀器</b>	<b>84</b>
一	實驗內容	84
二	實驗用具	85
三	电源	85
	1. 电池(85)      2. 蓄电池(87)	
四	电压的改变	89
	1. 降低电压(89)      2. 升高电压(90)	
五	整流器	93
六	电流的調節和檢查	95
七	电路的裝配	99
	參考文獻	104
	主要的儀器裝置和基本的操作方法	104
一	儀器的裝配	106
二	基本的操作方法	110

1. 加入反应物(110)	
(1) 加入固体(110) (2) 注入液体(112) (3) 通入气体(116)	
2. 搅拌反应物(117)	
3. 在容器內移動物質(119)	
<b>三 各种能的作用</b>	<b>123</b>
1. 热能的作用(123) 2. 电能的作用(126) 3. 光能的作用(127)	
<b>四 生成物的分离</b>	<b>127</b>
1. 收集气体(127) 2. 吸收气体(132)	
<b>五 分离液态產物和固态產物 蒸餾和昇華</b>	<b>134</b>
<b>六 儀器裝置的卸開和洗滌</b>	<b>137</b>
<b>七 把化学实验投影在幕上</b>	<b>138</b>
<b>参考文献</b>	<b>142</b>

## 第二篇 實驗各論

<b>實驗 I 氢气</b>	<b>143</b>
一 實驗內容	143
二 實驗用具	143
三 氢气的製法	144
1. 使金屬和酸反應來製取氢气(144) 2. 使金屬和水反應來製取氢气(145) 3. 用电解水的方法製取氢气(145)	
<b>四 氢气的性質</b>	<b>147</b>
1. 使氢气从一个容器進入另一个容器(147) 2. 氢气向素燒筒裏擴散(148) 3. 噴泉(148) 4. 音响信号(149) 5. 火光信号(150) 6. 使肥皂泡充滿氢气(151) 7. 氢气的燃燒(152) 8. 氢气在氧气裏燃燒(153) 9. 爆鳴气在玻璃筒裏爆炸(154) 10. 爆鳴气在量气管裏爆炸(155) 11. 爆鳴气在罐头筒裏爆炸(157) 12. 氢气使氧化銅还原成銅(159)	

参考文献 .....	160
<b>實驗Ⅱ 氧氣 .....</b>	<b>161</b>
一 實驗內容 .....	161
二 實驗用具 .....	161
三 氧氣的製法 .....	162
1. 用氧化汞製取氧气(162)      2. 用高錳酸鉀製取氧气(163)	
3. 用氯酸鉀製取氧气(164)      4. 用過氧化氫製取氧气(164)	
四 氧氣的收集 .....	165
五 液態空氣 .....	165
1. 利用液態空氣所做的實驗(166)      2. 幾種物質在液態空氣 裏性質的改變(168)	
六 氧氣的性質 .....	169
1. 各種物質在氧气裏的燃燒(169)      2. 鈉在氧气裏的燃燒 (171)      3. 硫的燃燒(172)      4. 炭的燃燒(172)      5. 磷的燃燒 (173)      6. 鎂的燃燒(173)      7. 鐵在氧气裏的燃燒(174)      8. 氧 氣在氯氣裏的燃燒(174)      9. 炭和硫在熔化的鉀硝石裏的燃 燒(175)	
七 臭氧的製法 .....	176
参考文献 .....	178
<b>實驗Ⅲ 鹵素 .....</b>	<b>178</b>
一 實驗內容 .....	178
二 實驗用具 .....	179
三 氯氣的製法 .....	179
1. 使二氧化錳或高錳酸鉀和鹽酸起反應來製取氯氣(179) 2. 用電解法製取氯氣(181)	
四 各種物質在氯氣裏的燃燒 .....	185
1. 鈉在氯氣裏的燃燒(185)      2. 銅在氯氣裏的燃燒(186) 3. 鋨在氯氣裏的燃燒(186)      4. 鐵在氯氣裏的燃燒(186)	

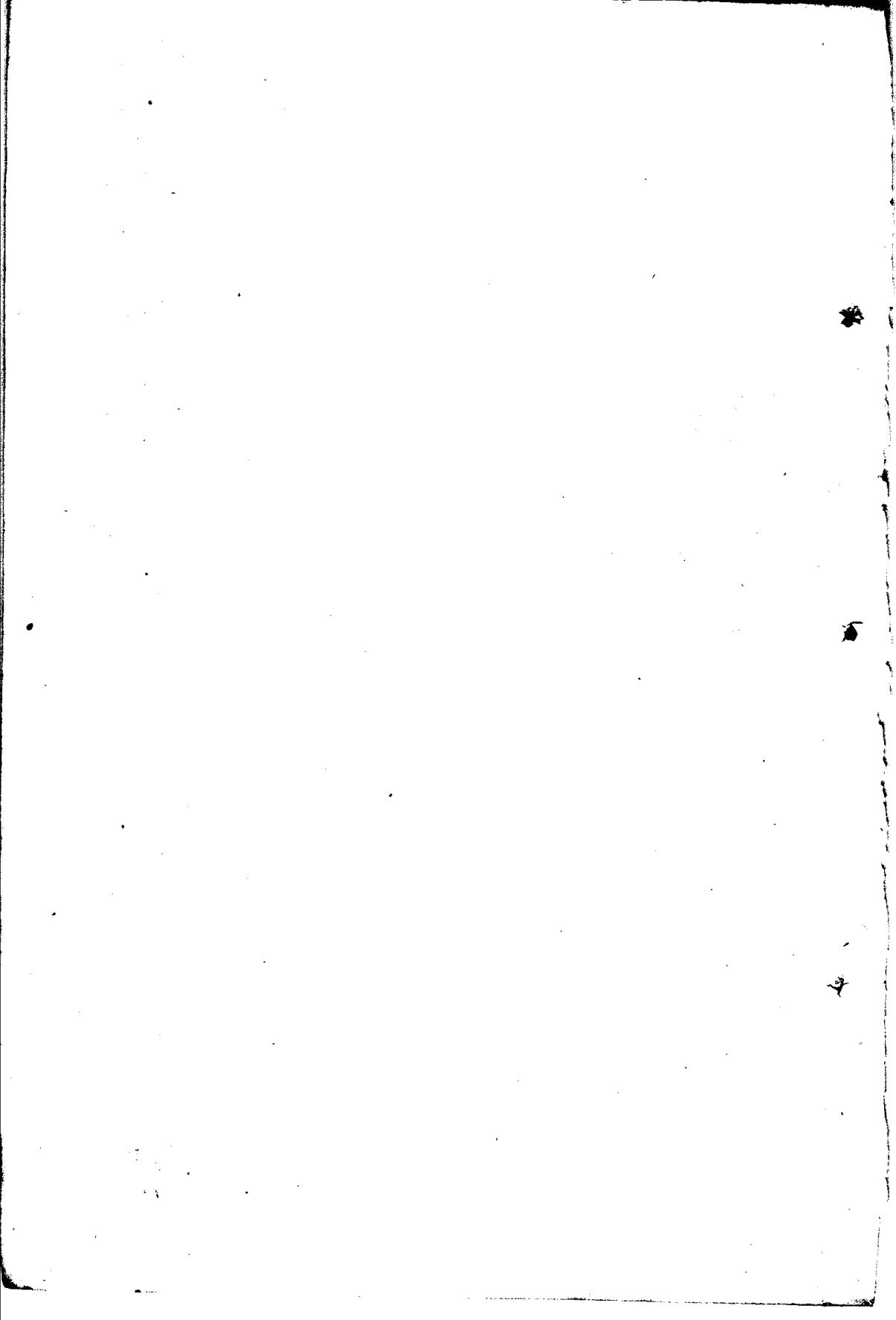
5. 磷在氯气裏的燃燒(186)	6. 氢氣在氯氣裏的燃燒(188)
<b>五 氯氣和氫氣的反應</b>	<b>188</b>
1. 在點燃時的反應(188)	2. 在受光照射時的反應(189)
<b>六 使硫酸和氯化物起反應來製取氯化氫</b>	<b>190</b>
<b>七 氯化氫在水裏的溶解</b>	<b>190</b>
<b>八 鹽酸的製法</b>	<b>191</b>
<b>九 氯氣和水的反應</b>	<b>192</b>
<b>十 次氯酸鹽和氯酸鹽的製法</b>	<b>193</b>
<b>十一 碘的性質和溴的性質</b>	<b>194</b>
1. 碘的昇華(194)	2. 濱粉吸附碘(194)
碘化物裏置換出溴和碘(195)	4. 用溴化物和碘化物來製取 溴和碘(196)
<b>十二 溴和碘對金屬的反應</b>	<b>197</b>
1. 溴和鋁的化合反應(197)	2. 碘和鋁的化合反應(197)
<b>十三 氟化氫和氫氟酸</b>	<b>197</b>
1. 氟化氫和氫氟酸的製法(197)	2. 氟化氫對玻璃的作用 (198)
<b>參考文獻</b>	<b>200</b>
<b>實驗IV 硫</b>	<b>200</b>
<b>一 實驗內容</b>	<b>200</b>
<b>二 實驗用具</b>	<b>201</b>
<b>三 硫的各種同素異性體的轉變</b>	<b>202</b>
1. 單斜硫的製法(202)	2. 硫受熱時各種變體的轉變(202)
<b>四 硫化金屬的製法</b>	<b>203</b>
<b>五 硫化氫的製法</b>	<b>205</b>
1. 使硫和氫化合來製取硫化氫(205)	2. 使酸和硫化金屬起 反應來製取硫化氫(206)

<b>六 硫化氫的性質 .....</b>	<b>206</b>
1. 硫化氫的燃燒(206)   2. 使硫化氫和金屬鹽類起反應來製 取硫化金屬(207)	
<b>七 二氧化硫的製法</b>	
硫的燃燒和硫化金屬的煅燒 .....	208
<b>八 二氧化硫的性質 .....</b>	<b>209</b>
1. 二氧化硫的液化(209)   2. 二氧化硫在水裏的溶解(210) 3. 二氧化硫和硫化氫的反應(210)	
<b>九 三氧化硫的製法 .....</b>	<b>212</b>
<b>十 硫酸硝化製造法 .....</b>	<b>214</b>
<b>十一 硫酸的性質 .....</b>	<b>218</b>
1. 硫酸的水化作用(218)   2. 硫酸和碱的反应(218)   3. 濃 硫酸和有机物的反应(219)	
<b>参考文献 .....</b>	<b>220</b>
<b>實驗V 氮和磷 .....</b>	<b>220</b>
一 實驗內容 .....	220
二 實驗用具 .....	221
三 氮 .....	221
1. 氮气的製法(221)   2. 磷在密閉容器裏的燃燒(222)	
四 氨的製法 .....	224
五 氨的燃燒 .....	225
六 氨在水裏的溶解 .....	226
七 銨鹽的製法和分解 .....	226
1. 氨和氯化氫的反应(226)   2. 氯化銨的昇華(227)   3 氨 化銨的分解(227)	
八 氮的氧化物的生成 .....	228
1. 一氧化氮的製法(228)	

(1) 氮气在电弧裏的氧化(228)	(2) 氮的氧化(229)	(3) 使硝酸和銅起反應來製取一氧化氮(230)
2. 二氧化氮的製法(230)		
九 硝酸的製法 .....	231	
十 硝酸的性質 .....	232	
1. 炭在硝酸裏的燃燒(232)	2. 松節油的發火燃燒(232)	
3. 硝酸和金屬的反應(233)	4. 火藥的發火燃燒(233)	
十一 磷 .....	234	
1. 紅磷變成白磷(234)	2. 磷的性質(234)	3. 白磷的自燃(235)
十二 磷酸的製法 .....	236	
1. 磷酐和水的反應(236)	2. 磷酸鹽和鹽酸的反應(237)	
参考文献 .....	238	
<b>實驗VI 碳和硅 .....</b>	<b>238</b>	
一 實驗內容 .....	238	
二 實驗用具 .....	239	
三 碳 .....	239	
1. 炭吸附氣體(239)	2. 木材的乾餾(242)	3. 火焰的構造(243)
4. 一氧化碳的製法和它的燃燒(244)		
5. 二氧化碳的製法(248)		
(1) 使炭燃燒(248)	(2) 燭燒碳酸鹽(249)	(3) 使酸和碳酸鹽起反應(249)
6. 二氧化碳的性質(250)		
(1) 把二氧化碳從一容器倒進另一容器(250)	(2) 用二氧化碳滅火(250)	
7. 碳酸鹽的製法和性質(251)		
四 硅 .....	252	
1. 硅的製法(252)	2. 硅和鹼溶液的反應(253)	3. 水玻璃的

製法(243) 4 玻璃的製法(253) 5 硅酸鹽的性質(253)	
(1)用水玻璃浸透各種材料(253) (2)硅酸的製法(254) (3)利用碳酸製出硅酸(254) (4)不溶性的金屬硅酸鹽的製法(254)	
<b>參考文献 .....</b>	<b>255</b>
<b>實驗Ⅶ 有機物 .....</b>	<b>256</b>
<b>一 實驗內容 .....</b>	<b>256</b>
<b>二 實驗用具 .....</b>	<b>256</b>
<b>三 甲烷的製法和性質 .....</b>	<b>257</b>
1. 加熱乙酸鈉和碱石灰的混合物來製取甲烷(257) 2. 用水和碳化鋁起反應來製取甲烷(257)	
<b>四 乙烯的製法和性質 .....</b>	<b>258</b>
<b>五 乙炔的製法和性質 .....</b>	<b>258</b>
<b>六 飽和烴的鹵素衍生物的製法 .....</b>	<b>259</b>
<b>七 鈉和乙醇的反應 .....</b>	<b>260</b>
<b>八 醛的製法 .....</b>	<b>260</b>
1. 用洗液使乙醇氧化來製取乙醛(260) 2. 用高錳酸鉀使乙醇氧化來製取乙醛(261)	
<b>九 醛的性質 .....</b>	<b>261</b>
1. 銀鏡反應(261) 2. 氧化銅被還原的反應(261)	
<b>十 酯的製法 .....</b>	<b>262</b>
1. 乙酸乙酯的製法(262) 2. 乙酸異戊酯的製法(262)	
<b>十一 肥皂的製法 .....</b>	<b>263</b>
<b>十二 醇 .....</b>	<b>264</b>
1. 用澱粉製取糖漿(264) 2. 从糖用蒸菜裏提取糖(265)	
<b>十三 纖維素的加工 .....</b>	<b>265</b>
1. 人造絲的製法(265) 2. 羊皮紙的製取(266) 3. 硝化纖維素的製法(266)	

十四 芬的含氮衍生物的製法 .....	267
1. 硝基芬的製法(267) 2. 芬胺的製法(268)	
十五 芬胺的實驗 .....	269
1. 芬胺鹽的生成和它的分解(269)      2. 芬胺的氧化(269)	
3. 芬胺的溴化物的生成(269) 4. 乙醯芬胺的製法(269)	
十六 主要有机物的特有反应 .....	269
参考文献 .....	271
<b>實驗VIII 金屬 .....</b>	<b>271</b>
一 實驗內容 .....	271
二 實驗用具 .....	272
三 金屬的製法 .....	273
1. 用氯气还原金屬氧化物(273) 2. 用一氧化碳还原金屬氧化物(273) 3. 用炭还原金屬氧化物(273)	
4. 用另一种比較活潑的金屬來还原金屬氧化物(275) (1)鋁熱法(275) (2)从金屬的鹽溶液裏提取金屬(276)	
5. 电解金屬鹽的水溶液(276) 6. 电解熔化的金屬鹽(276)	
四 金屬的熱處理 .....	277
1. 製取合金(277) 2. 焊接(278) 3. 鍍錫(279) 4. 淬火和回火(280)	
五 金屬和其他物質的反應 .....	280
1. 金屬和二氧化碳以及碳酸鹽的反應(280) 2. 金屬和水的反應(281) (1)碱金屬和水的反應(281) (2)鈣、鎂和水的反應(282) (3)鋁和水的反應(283) (4)鐵和水的反應(284)	
3. 金屬和酸的反應(284)	
六 由電偶產生電流 .....	285
七 金屬的電腐蝕 .....	286
參考文獻 .....	287



## 緒 言

本書的主要目的，是講述中學化學實驗的特點和佈置實驗的方法。中學化學實驗的類型是多種多樣的。有些演示實驗常常需要相當複雜的儀器來進行，這是使教師最感覺困難的。教師對於演示應特別注意。演示實驗一定要做得使人無可指摘，因為演示是为了對中學生起示範作用，並且是为了闡明化學課程中的最主要的原理。進行演示實驗時，既要精密地準備試劑、材料和儀器，又要能够使中学生对每步操作都看得清清楚楚。

演示實驗要達到下述的目的：

- (1) 能够正確地揭露所研究的某種現象的本質；
- (2) 能够使中学生容易了解；
- (3) 裝置顯著；
- (4) 內容要引人入勝；
- (5) 做得清潔、準確，而且相當美觀；
- (6) 每步操作的速度要適當，使中学生看過後就能夠記住。

要做到以上六點，就必須具备化學理論的知識，懂得中學化學教學大綱的要求，了解中學生的年齡特徵，還要掌握相當高的實驗技術。師範學院的學生在開始學習化學教學法時，對於無機化學、分析化學、有機化學、教育學和心理學，必須具备足夠的知識、技能和熟練技巧；對於中學化學實驗的條件，也必須有一定程度的認識。

讓中学生親自動手進行實驗室實驗，是具有極大的教導意義的；這些實驗跟教師所做的演示實驗相比較，有許多特點。中学生做的實驗必須適合下列要求：

- (1) 絶對安全；
- (2) 每个中学生都能够做到的；
- (3) 能够帮助提高實驗修養：準確，小心；能够使他們節約各種試劑、材料和裝置的用品；
- (4) 帮助獲得實驗上最主要的熟練技巧；
- (5) 能够培养学生在解决所發生的問題中的鑽研精神。

凡是中学生做的實驗，在裝置上都是比較簡單的，因此教師都能够勝任。師範學院的学生，在研究每个實驗題目時，只要注意如何把演示實驗簡化，並使它們適於實驗室作業的需要。为了解决这个問題，查閱一些講述中等学校和高等学校的化学實習作業的参考書，可以得到很大的帮助。这些参考書都列举在本書第二篇裏每個實驗的後面。

未來的中学化学教師也必須考慮到給中学生在課外佈置一些化学實驗——在家裏做的、在小組裏做的。这些實驗有時需要用相当複雜的裝置，对化学有兴趣的中学生，在裝配这些裝置時，可以培养他們的創造能力。本書第二篇裏有幾個實驗，正是專供中学生在課外做的。这幾個實驗，不一定都能够 在課堂上進行演示，也不一定都能当作中学生的實習作業，但是如果作为小組作業却非常適宜。

教師必須領導中学生独立進行實驗，善於找出有趣的實驗題目，而且在困难的情况下，能够解决一些問題。因此，教師必須懂得：同一个實驗，可能有种种不同的做法。在進行實驗時，不應該只限於使用中学化学教學大綱所規定的題目。

本書共分兩篇。第一篇裏的實驗是为了培养師範學院学生的 一般熟練技巧的。師範學院的学生学过这篇以後，就應該親自製备各种溶液和最簡單的裝置，以备將來在研究第二篇裏的各个实

驗時加以使用。第一篇裏的“主要的儀器裝置和基本的操作方法”一章是特別重要的。這一章裏的材料，是敘述化學實驗上常用的操作方法，是具有參考價值的。在佈置一種實驗而要使用某種典型的儀器裝置時，就必然要參考這一章裏的材料。總起來看，第一篇是實驗前的準備，但也是本書裏極其重要的一部分。師範學院的學生主要應該從這一篇裏學習實驗操作上的熟練技巧，沒有這些技巧就不可能做第二篇裏的任何實驗。雖然，在師範學院過去的一、二年級化學課程裏，學生也能學到一定程度的實驗技術，然而經驗證明，從另一角度來看，他們把這一篇裏的材料再閱讀一遍、研究一番，還是有益的。實驗技術相當優良的人，例如化學教師，如果進行本書所講的各個實驗，本書的第一篇可以略去，而僅備參考之用。

本書第二篇包括八個實驗，都是按照中學化學課程的主要內容來敘述的。這一篇裏的實驗是最重要的，在裝置這些實驗時，要具有一定的技能；還有些簡單的實驗，是在試管或玻璃管裏做的（用少量試劑做的實驗），這些實驗即使在師範學院化學系讀過兩年的學生，做起來也沒有多大困難。

為使實驗得到應有的好結果，師範學院的學生事先必須很好地做一些準備工作。首先應該從新回憶一下：在所學過的化學課程裏面，哪些材料是跟要做的實驗有關係的。因此，他必須先閱讀下述幾種課本裏的有關章節：Н. Л. 格琳卡著的“普通化學”，Б. В. 涅克拉索夫著的“普通化學教程”，П. П. 紹列金著的“有機化學教程”，С. А. 巴列金、Г. С. 拉蘇莫夫斯基、А. И. 菲里科合著的“普通化學實習”。

為加深化學實驗的知識，我們建議師範學院的學生讀一些偉大化學家的著作，特別是Д. Е. 門捷列夫著的“化學基礎”，這些名

著裏都叙述了化學實驗的做法。И. А. 加布魯科夫著的“無機化學教程”對於做化學實驗也有很大的幫助。

其次，根據中學化學教學大綱的規定，師範學院的學生必須使用下面的課本：В. Н. 凡爾霍夫斯基著的化學課本，Д. М. 奚尤什金著的化學課本，В. В. 列夫欽科著的化學課本，Я. Л. 高德法爾布、Л. М. 斯莫爾貢斯基合著的“中學化學習題彙編”，Б. М. 瓦因施坦等著的“化學實習作業”；不論對中學哪一年級的學生進行實驗，必須先了解這些學生對於化學已經具备了哪些知識，這樣才可能使他們有意識地去對待每個實驗。

然後，師範學院的學生就應該根據實習指導教師所規定的實驗題目，來準備實驗所要用的試劑、材料和儀器裝置。同時必須製備一定濃度的各種溶液，製造一些實驗用品，檢查並修理加熱器具，以及安裝用電的裝置等。這一切都要在實驗以前擬好計劃，並確切根據計劃逐步實施。在進行實驗的過程中，應該避免臨時裝配裝置，或者臨時找尋試劑或材料。任何實驗，一旦開始以後就決不應該中斷。這是為了養成一種適於做實驗的習慣，師範學院的學生在中學裏做演示實驗以及實驗室作業時都應該做到這一點。

實驗應該做得沉着、精確，而且一定要獲得良好的結果。有些實驗是不容易做的，必須反覆多做幾次，務必做到成功為止。如果實驗做不成功，必須立刻查明失敗的原因，以便在以後實驗中，及時地消滅或防止這些毛病的再犯。

本書大體上指出了每個實驗的做法。在В. Н. 凡爾霍夫斯基所著的“中學化學實驗的技術和教學法”（第1卷和第2卷）裏，對各個實驗的做法都有比較詳盡的敘述；一般說來，這部著作可以作為化學實驗室的參考書。

在做少量試劑的實驗時，可以參考專講這類實驗的參考書；例