

天津大学講义

# 低温干馏工程

上 册

天津大学燃料化学工学教研室編

石油工业出版社

天津大學講義

---

# 低溫干餾工程

上 冊

天津大學燃料化學工學教研室編

石油工業出版社

## 内 容 提 要

这本書是我国目前已出版的低温干馏方面的書籍中比較全面的一本，書中收集了十分丰富的材料，討論問題也非常深入清楚。另外，本書的特点是能联系我国的实际情况，許多章节都有必要的計算方法。

本書分上、下兩冊出版，上冊討論低温干馏，下冊討論焦油回收及加工諸問題。

本書可作各高等学校人造石油專業的参考教材，也可供低温干馏工厂生产技术人員閱讀。

为了尽快滿足各地讀者的需要，本書的編寫和整理工作都很倉促，因此，書中可能有很多缺点和錯誤，希讀者多提意見供我們再版时修改。

統一書号：15037·544

## 天津大学講义 低溫干馏工程

上 冊

天津大學燃料化學工學教研室編

石油工業出版社出版(社址：北京市六號院石油工業部內)

北京市書刊出版業營業許可證字第083号

石油工業出版社印刷厂印刷 新華書店發行

850×1168 粗开本 \* 印張9<sup>1/2</sup> \* 228千字 \* 印1—5,000册

1959年4月北京第1版第1次印刷

定价(10)1.50元

## 前　　言

本書是我們在 1958 年年中根據以前為燃料專業低溫干餾專門化四年級學生編的教材整理的。為了避免和學生已學過的課程重複，在編寫中我們沒有过分強調教材本身的系統性，而是有選擇地介紹學生必要的專業知識。

我們認為這本書有很多缺點。一方面我們在編寫時對黨的一整套教育方針体会得很差，結合實際很不夠。另一方面，我們知道 1958 年對低溫干餾工業來說也是大大躍進的一年。由於加強了黨的領導，貫徹了羣眾路線，使這門工業根本改變了過去的面貌。這不僅反映在焦油產量的巨大增長上，同時干餾技術水平也有了很大的提高，比較難解決的焦油簡易加工問題我們也初步獲得了解決。我們的全民辦油的“小土羣”獲得了驚人的成就，由於羣眾的創造，使成堆干餾的采油率能夠一般達到 70% 以上，有的甚至達到 100%。在爐型干餾方面由於採用了內燃瓦斯技術，在采油率和熱效率方面達到了和超過了國際上同類型式爐子的先進水平。在黨的領導下，石油五廠同志們發揮了沖天的幹勁，在掌握了用管道氣氧化破粘技術以後又曾把魯奇爐的產量提高到 735 噸/日，大大超過了國際上魯奇爐的單爐生產水平。在煤炭綜合利用方面，已走出了實驗室試驗的階段，固體熱載體爐，流體化干餾爐的半工業試驗已開始操作。瓦爾加中壓加氫的工作正在國內積極進行。但所有這些以及在大躍進中的創造發明，由於發展得很快本書未能給以充分的反映。

以上這些缺點，在付印時我們自己也深感不滿。但由於出版社同志們的一再鼓勵和督促，我們大膽地將這份不成熟的东西交付出版。衷心希望得到讀者們的批評指教。

編者 1959 年 2 月于天津大學

# 目 录

## 前言

<b>第一章 緒論</b>	.....	1
第一节 干餾的一般概念	.....	1
第二节 低溫干餾工業的發展簡史	.....	5
第三节 低溫干餾工業在國民經濟中的作用	.....	7
第四节 固體燃料的動力-工藝綜合利用和動力-工藝 聯合過程	.....	12
第五节 低溫干餾工業技術中存在的幾個問題	.....	16
<b>第二章 低溫干餾過程的物理化學原理</b>	.....	16
第一节 原料性質對低溫干餾產品的影響	.....	16
第二节 热對固體燃料有機質的作用	.....	44
第三节 固體燃料兩步熱加工原理	.....	71
第四节 其他外部因素對低溫干餾的影響	.....	80
<b>第三章 低溫干餾</b>	.....	88
第一节 原料的預處理	.....	88
第二节 低溫干餾爐的爐型發展及其特點	.....	93
第三节 三段爐——現代煤的低溫干餾工業用爐	.....	124
第四节 現代可燃性頁岩干餾工業用爐	.....	139
第五节 流體化低溫干餾	.....	147
第六节 固體燃料的地下低溫干餾	.....	162
第七节 半焦的性質及其利用	.....	165
<b>第四章 低溫干餾爐設計基礎</b>	.....	169
第一节 低溫干餾爐的物料平衡和熱平衡	.....	169
第二节 爐內傳熱計算基礎	.....	196
<b>第五章 流体力學原理及其應用</b>	.....	226
第一节 概論	.....	226
第二节 几何压头	.....	227
<b>第六章 低溫干餾爐的供热設備</b>	.....	256
第一节 煤氣的燃燒	.....	257
第二节 煤氣燃燒設備	.....	268
第三节 煤氣蓄熱室(加熱爐)	.....	278

# 第一章 緒論

## 第一节 干馏的一般概念

### 一、干馏的定义和目的

將固体燃料在隔絕空气与氧气的条件下，加热而使其分解的作業称为干馏过程。在上述定义中“隔絕空气与氧气”以及“將固体燃料加热分解”这两个干馏的必要条件是不可缺一的，它把干馏与燃燒、气化、干燥等作業严格地区分了开来。

干馏的目的在于更合理的利用固体燃料所含有的有机成份。进行干馏的結果，固体燃料中的有机成份，分解成为分子較为簡單的各种揮發产物，以及含炭量增高的固体殘渣——焦炭。从揮發产物中可以收回許多極有价值的化学产物，并得到可燃性气体。所得的焦炭則往往是良好的燃料或化学、冶炼等工業用原料。

由于人們掌握了怎样进行干馏作業，因而固体燃料在人类生产活动及生活中的价值被大大提高了。一个国家干馏工业的發达与否，在某种程度上可以反映这个国家的一般工业水平，因为它与鋼鐵工业、液体燃料工业、化学工业等有十分密切的关系。

固体燃料經過干馏能够得到怎样性質的产品，这些产品的产率又是多少，则要根据干馏所用的原料性質以及干馏所采取的条件(主要是加热条件)来决定。

木材、泥炭、褐煤、烟煤、油母頁岩等各种固体可燃物，均可作为干馏的原料。木材干馏的主要产品，除木炭外，则是从揮發产物中回收的醋酸和甲醇。但它們現在已可以用廉价的有机合

成方法来制取，因木炭虽然有含灰份及硫份低的优点，但因强度差，产量低，木材本身又是有价值的建筑材料而在炼铁工业上几乎已完全被从烟煤制得的焦炭所代替，木材干馏工业仅在森林资源极为丰富的某些国家或地区有其价值。泥炭干馏所得的泥炭焦也有性质松脆的缺点，故应用不广，从泥炭干馏的挥发产物中可以回收很有价值的产物如醋酸、酚以及石蜡等。苏联的泥炭的储量居世界第一位，泥炭工业颇为发达。我国目前泥炭虽发现很多，但尚未有大规模之采掘与加工工业，小型的采掘则仅供当地农作肥料之用。褐煤、烟煤及油母页岩的干馏，在工业上意义最大，可以从中制取各种焦炭、液体燃料，以及汽油、苯、氨、蜡、煤气等等许多有价值的产品，故为我讨论的主要对象。

## 二、干馏的一般反应过程

燃料化学的知识告诉我们，各种煤和油母页岩的化学构造十分复杂，他们有机质分子构造还未能十分肯定，并且各学说之间又有很大的争论，因之现在还无法用若干化学方程式来描述干馏的反应过程，而只能从不同温度下干馏所得的产物及反应进行时的热效应来推断有机质的大致反应情况。通常我们可以把煤或页岩中有机质进行干馏时所经过的变化和反应按温度区间分成下列五个阶段：

120°C 以前为干燥阶段：此时主要为蒸发表料中所含的表面水与吸附水份，因之需要供给大量的热，所以是吸热过程。

120—200°C 为解吸与预热阶段：原料细小孔隙中所包含与吸附的气体在此时被逐出，并释出一部份结晶水，所以可以发现少量  $\text{CO}_2$ 、 $\text{CH}_4$ 、 $\text{H}_2\text{S}$  以及水蒸汽等，这一阶段也是吸热过程。

在干燥阶段与预热阶段时，燃料中的有机质尚未起显著的质的变化，直到 200—300°C 时，燃料开始分解，其中对热不稳的侧键，基和官能团首先变化而放出  $\text{CO}$ 、 $\text{CO}_2$ 、 $\text{H}_2\text{O}$ ，乃至少量焦

油，是为热解初期，或称为預热解阶段。

300—550°C时有机質进行剧烈分解而放出大量揮發物，绝大部分的焦油在此时期产生；固体殘余物中碳含量迅速增高而形成半焦；气体中除各种氧的化合物外，尚有不饱和的烴类以及甲烷、氢气等；热解水则逐渐减少，是为热解中期。

550°以上，直到1000°或更高溫度，此时为热解后期；焦油已放出完毕，半焦中的有机物不断剧烈分解与縮合，放出大量气体，其中主要成份为氢气与甲烷；半焦则增碳，体积收缩而成为坚实的焦炭，有机物中的氮一大部分在此时期内轉化为氮气，氨与氰酸而逸出，由于剧烈的縮合作用，通常此阶段呈放热現象。

將干餾反应过程分为上述干燥、解吸、热解初期、中期与后期等阶段，只是大致的划分。應該注意，实际上各个阶段中所起的反应总是重叠和互相交錯的。

同时还應該注意，以上所述的干餾各阶段中的反应情况，主要系指干餾过程中的“初次反应”而言，所謂“初次反应”即固体燃料中所含的有机質本身在干餾时所起的反应；但实际上，进行干餾时不可避免地有不同程度的“二次反应”的發生。所謂“二次反应”即干餾所生成的初次揮發产物，自反应帶导出的过程中所起的各种反应，二次反应視加热及导出条件的不同，而可有極大的不同，其中最值得注意的是初次焦油的裂化反应。大凡初次焦油的性質愈不稳定，导出过程中所遭遇的溫度愈高以及在此高溫区域所停留的时间愈長，則初次焦油的裂化反应也就愈剧烈，其結果使干餾所得焦油的产率下降，煤气与焦炭的产率增加，焦油的性質則趋于不饱和与芳香化。

### 三、干餾的分类和低温干餾的定义和目的

通常將干餾进行到550°C左右为止的作业称为低温干餾；750°C左右为止的称为中溫干餾；900°以上的称为高温干餾。如

前所述固体燃料在  $550^{\circ}$  以前几乎已將焦油全部放出。故低溫干餾一般以制取初焦油为其主要目的，而以油母頁岩，褐煤，或炭化程度較低而含油率較高的烟煤作为原料。

高溫干餾在目前最主要的目的的是从适于煉焦的烟煤中制造高品質的冶金用焦炭，所以往往是鋼鐵联合企業中的重要組成部分之一。高溫干餾时由于激烈的二次反应，故焦油收率甚少，且其性質不宜加工作馬达燃料，但由之可得到各种芳香族的化学产物，例如从焦油中可以收回酚，萘，蒽，从煤气中回收苯与甲苯等等。此外，尚可由煤气中回收氨，吡啶碱等含氮化合物，高溫干餾煤气通常供給鋼鐵联合企業各种煉鋼爐，軋钢厂加热爐等作为燃料之用，有时亦可以作为制造氫气的原料。頁岩的高溫干餾則以生产發热量很高的煤气供給城市应用为其主要目的。

中溫干餾在工業上应用很少，因为它既不能得到可供冶金用的高品质焦炭；又不能得到比低溫干餾产率更高的初焦油。近年来在低溫干餾爐中为了降低半焦中的揮發份含量，以便使半焦作为优良之气化原料，有时提高干餾的最終溫度至  $650$ — $700^{\circ}$  左右，而使作業接近于中溫干餾。

此外，尚有將可燃性頁岩干餾至  $300$ — $400^{\circ}$  左右，而將其液体与固体产物，一起作为舖路材料者，称之为“瀝青化”作業。但这种頁岩加工方法，目前在工業上不佔重要的地位。

表 1 列出低溫干餾，中溫干餾与高溫干餾产品产率与質量的大致情况，由表可見，半焦中揮發份較高溫焦炭为高，低溫焦油的比重較輕而产率远較高溫焦油产率为高，高溫干餾所得煤气量比低溫煤气多 2—3 倍，但比重較輕發热量較低（氢含量通常在 50%左右），从煤气中回收的輕質烃类，在低溫干餾时为粗汽油，高溫干餾时則为粗苯。

中溫干餾的結果，均介乎低溫及高溫之間。

### 低温、中温与高温干馏的产品比較

(均以烟煤为原料, 产率系以干燥煤为基准)

表 1

产 品		低溫干馏	中溫干馏	高溫干馏
焦 炭	产 率 (重) %	70—80	70—75	72—78
	焦炭中揮發份 %	8—12	4—7	0.5—1
焦 油	产 率 (重) %	8—12	5—8	2.0—4.0
	比 重	0.9—1.0	1.0—1.1	1.1—1.2
煤 气	产 率 (重) %	6—10	8—12	12—16
	产 率 立方米	60—100	100—200	280—350
發熱量仟卡/立方米		6000—8000	5000—6000	4000—4500
热 解 水	产 率 (重) %	2—7.0	—	1.5—5.0
氨	产 率 (重) %	微 量	—	0.1—0.35
汽油或粗苯	产 率 (重) %	0.8—1.0 (粗汽油)	—	0.6—1.2 (粗苯)

應該注意, 上表所列数据均为一例, 而实际上不同产地的泥炭、褐煤、烟煤及頁岩干馏时, 其产品产率与性質將有很大的出入。例如有的褐煤低溫干馏时, 可以放出大于10% 的热解水, 某些頁岩低溫干馏时得到20% 甚至更高一些的焦油产率, 产物的性質也可以相去悬殊。

### 第二节 低温干馏工业的發展簡史

十七世紀的末期, 随着資本主义的开始發展, 在1684年英国已經有了关于“从一种岩石中制油”的記載; 但是現代低溫干馏工业的發展, 則約在十九世紀的初期开始。1805年, 英国出現了用低溫干馏方法从烟煤制造半焦以供家用的小型工場, 到了十九世紀中叶, 用低溫干馏方法制取液体产品的工业迅速得到發展, 当时主要的原料是燭煤、褐煤和頁岩, 从中提取照明用的灯油和石蜡, 1838年法国就有了頁岩干馏工場, 1849年, 德国从頁岩加

工中得到灯油的年产量已达 16000 吨，1850 年英国苏格蘭地方开始建立了燭煤干餾工業，这个企業后来又改用当地产的頁岩为原料，經過几次改建，以至于今，是現代頁岩干餾工業中的一个历史最久的企業。1860 年左右，以德国中部著名的褐煤田所产褐煤为原料發展了規模日趋龐大的褐煤低溫干餾工業。当时是以制取灯油及腊为主要目的。在美国，那时已有近五十个大大小小的頁岩干餾工場，其他如加拿大、西班牙等地，頁岩干餾工業也均有發展，十九世紀后期，天然石油的开采与加工工業兴起，以制取灯油为目的的低溫干餾工業逐漸趋于衰頹。在不同地区的發展情況，也很不平衡；一些盛产天然石油的国家如俄国美国等，低溫干餾工業長期得不到發展。而在英国苏格蘭的頁岩干餾工業由于改进了干餾方法，同时可以大量回收硫銨，而得以維持迄今，英國的以制取家用燃料——半焦为主要目的的烟煤低溫干餾則在 1890 年前后仍得到若干發展，并且漸次推行到法国等地，但是这种工業由于产品銷路有限，各地人民生活習慣不同而沒有得到在所有国家中十分普遍的發展；在德国則由于天然石油資源缺乏，褐煤低溫干餾工業始終在进行，并有所發展。

二十世紀初叶，汽化器式內燃机出現，并且迅速地得到了極为广泛的应用，这种內燃机需要以汽油为燃料，汽油需要量因而激增，第一次帝国主义大战之后，天然石油更感供不应求，尤其是缺乏天然石油資源的国家，例如德国日本等，从帝国主义野心出發，更千方百計的以謀求从固体燃料制取液体燃料的方法，低溫干餾遂重新引起人們的注意，而其主要目的，则在于制取低溫焦油，俾进一步加工，以生产类似石油的各种产品。

二十世紀以來德国的低溫干餾工業發展十分迅速，例如 1915 年低溫焦油年产量为 65,000 吨，1933 年为 209,300 吨，1937 年为 643,000 吨，1943 年則达 2,633,000 吨，英國 1937 年半焦的产量約為 380,000 吨，副产低溫焦油約 36,000 吨，頁岩油产量

約 150,000 噸，蘇聯愛沙尼亞的頁岩工業，從 1930 年的年產頁岩油 10,000 噸，發展至 1940 年的 171,000 噸。蘇聯石油產量很高，但還在二次大戰以前，就已經建立了三個低溫干餾工廠，日本帝國主義在侵佔我國東北時期，為掠奪我國資源，解決其缺乏石油資源問題，曾在撫順等地建立了低溫干餾工業，其中以撫順頁岩工業規模最大，該企業從 1929 年起開始建設，至 1938 年年產頁岩油達 360,000 噸、之後尚續有發展。他如瑞典、西班牙、南非、法國等地，也有若干低溫干餾工業之建立，至于美國，在第二次大戰以前，低溫干餾偏於研究工作，在工業上發展不大，只有個別產量有限，以製造家用燃料半焦為目的的工廠。最近以來從低溫干餾出發以製取液體燃料的工業極為各國所注意，甚至一向不太重視低溫干餾的美國，近年來在庫路拉圖等頁岩產區也正加強進行低溫干餾工業化的各種試驗。

### 第三節 低溫干餾工業在國民經濟中的作用

低溫干餾工業是人造液體燃料工業中的重要一環。在社會主義國家里石油工業對國民經濟的發展，具有極其重大的和多方面的意義，如果沒有強大的液體燃料工業，現代許多重要工業部門的建立和發展都是不可能的。液體燃料是現代飛機、拖拉機、汽車和其他各類內燃機的主要能量來源，以及為發展機械工業所必不可少的潤滑油的來源，它是工業、農業、交通業和國防的血液。因此，為了使我國早日建設成為一個偉大的社會主義工業國，使我們社會主義陣營——和平堡壘的力量更加强大，就必須大力發展液體燃料工業。

獲得液體燃料目前主要有兩個途徑。即開採及加工天然石油及從固體可燃礦物加工製取人造液體燃料。前者在數十年來一直是液體燃料的最主要來源。然而從相對儲量來看由固體燃料所能獲得的液體燃料比起天然石油是要多得多的。表 2 列有世界液體

燃料的估計儲量。

世界液体燃料的估計儲量

表 2

來 源	液体燃料儲量, 亿吨	%
現在开采的油井儲量	7.95	0.7
天然石油可能儲量	41.38	3.5
褐煤	111.38	9.6
頁岩	141.69	14.7
烟煤	834.89	71.5
液体燃料總儲量	1137.29	100.0

自然上表中的許多數字只是粗略的估計，但由此可以看出，人造液体燃料工業是有着廣闊的前景的，在很多資本主義國家特別像工業發達的美國，國內天然石油資源已將趨枯竭，因此，一方面正加紧掠奪中近東等地的石油資源，另一方面正在大力開展對人造液体燃料的研究和工業化試驗。

在我國，由於舊中國的黑暗統治，遺留給我們的天然石油工業基礎是薄弱的，人造石油工業也只有幾個日本帝國主義為掠奪我國資源而建立的但已殘缺不全的工廠。解放以後，液体燃料工業才獲得了強大的生命力，開始迅速地發展。全國原油產量，從1949年的年產12萬噸，經過三年恢復和第一個五年計劃，到1957年年產已達145萬噸，提高了12倍。但是，這一數量還遠不能滿足國民經濟的要求！在黨提出的社會主義建設的總路線和在十五年或更短的時間內超過英國的口號的鼓舞下，全國各項社會主義建設事業，正以萬馬奔騰之勢向前躍進，對液体燃料工業也就提出了更多更高的要求，據估計到1962年，全國石油產品需要量將在九千萬噸以上，為了趕上這個需要，必須堅決貫徹黨中央提出的“天然石油和人造石油齊頭並進”的方針，走“全黨全

民办石油”的群众路线，做到大中小型相结合，土洋结合，中央工业和地方工业同时并举。

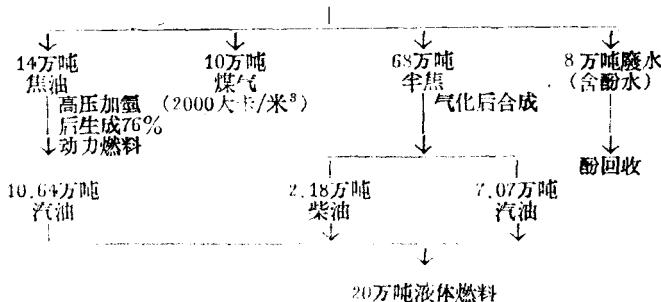
必须指出，我国天然石油资源是丰富的，几年来，在克拉玛依，四川中部等地陆续发现了新的大油田，发展前途是远大的，但与此同时，人造液体燃料的资源更加丰富，而且分布面更广，我国煤储量至少在1万5千亿吨以上，遍布全国，油页岩资源原来估计储量在3千亿吨以上，分布在21个省，而最近又发现仅河北省某地一地储量即达400亿吨而且质量很好，这些，就为大办人造液体燃料工业提供了物质基础，从我国具体情况来看发展低温干馏工业是非常有利的，例如最近提出的煤和页岩的成堆干馏，由于这种方法具有建设快，投资少，便于就地利用资源，就地使用，节省运输等优点，特别适合于在县，乡，人民公社广泛建立。这样，积少成多，可以部分解决液体燃料的供应问题，干馏产品中有氨，可以回收就地作为肥料，半焦也可代替无烟煤以适应小型氮肥厂制气的需要，和用于小高炉代替冶金焦。同时，这也就能够合理地安排使用农村劳动力，发展了农村技术力量，大大地缩小了城乡差别和工农差别。

一般地说，使固体燃料转变为液体燃料——即所谓人造液体燃料，基本上有着三种方法，即低温干馏，固体燃料的直接加氢和造气合成。通过低温干馏，虽然只有一部份有机质转变为液体，所得的焦油也需要进一步加工，但它却是最为简单，能量消耗最少的一种方法，同时，为使固体燃料的有机质充分地转变为有价值的液体产品，低温干馏又是一个必要的中间环节。例如，著名的由煤生产人造石油的联合方式，见表3（以煤为例，表中的数字仅供参考）。

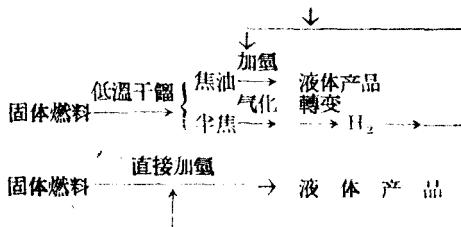
### 固体燃料的利用方案之一

#### 100 万吨煤低温干馏

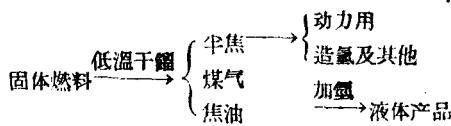
表 3



对易于直接加氫的固体燃料，可以采用下面联合方式，即焦油加氫和直接加氫的結合



也可以采取另外一种方案即



最后一种方式投資較少，燃料的热值利用較高，但液体产品产率較低，它使工艺过程与动力过程相联系，因而是固体燃料的动力-工艺综合利用方案之一。

自然焦油加工方式并不限于加氫，由于加氫的技术和裝备都較复杂。目前对中小型成堆干馏所获得的焦油，可以考慮采用天然石油的加工方案即簡單的蒸餾裂化(焦化)，也有將所得焦油經

过簡單的除塵脫水处理以后，直接用作低速柴油机燃料 焦油 加工，特別是烟煤焦油的加工，是一个新的課題。

通过低溫干餾，除了可以获得液体燃料以外，还可以获得許多宝贵的产品，例如由每吨撫順頁岩干餾后，可以得到 13.5 公斤的硫酸銨，煤低溫干餾时如溫度适当（在 700—800°C 左右），也可能获得一定数量的有回收价值的氨，就这一点來說，低溫干餾工業也是化学肥料的重要来源之一。此外，低溫焦油本身又是重要的化工原料，其中含有大量酚类和一些吡啶类鹽基都可以分离出来。进一步进行加工。而頁岩干餾后所得到的頁岩灰也可以制造水泥。

另外一个值得注意的發展，是苏联正在进行的为了在制造冶金焦时，更多地回收化学产品，以及扩大煉焦煤品种的研究，这样，高溫煉焦將不是在焦爐中一次进行，而是先进行低溫干餾；然后半焦經過压型再进行高溫干餾。

因此，低溫干餾工業的發展是和液体燃料工業，动力工業，化学工業，以及冶金工業的存在与發展息息相关的。我国的低溫干餾工業，特別是油頁岩的低溫干餾，已經有了相当的基础，撫順的頁岩油工業，是世界上同类工業的最大規模之一，干餾技术我們已經基本掌握，在經濟上也已証明是有利的，基建投資，比起加氫和合成厂來說，要低得多。因此發展低溫干餾工業是完全必要与可能的，可以說，低溫干餾是人造液体燃料工業的一个基本环节。也是合理利用固体燃料的一个重要环节。

自然，也还必須指出，从产量方面來說低溫干餾的主要产品是半焦，他們往往活性很大，不宜于長途运输和長期儲存，或者由于灰分很大（如頁岩半焦）無法單独使用。但这也正是決定了低溫干餾过程只有和其他工業过程紧密地連系起来建立联合企業，半焦利用的問題才能合理的解决，才能得到更好的發展依据。

#### 第四节 固体燃料的动力-工艺综合利用 和动力-工艺联合过程

应当指出，发展人造液体燃料工业，其中包括低温干馏工业，不仅是由于对液体燃料的需要，而且也因为社会主义经济本身要求我们最合理最有效地利用一切资源，以不断地提高社会生产力和人民的物质文化生活水平。无论从燃料的储量或是消耗量上来说，固体燃料都占着主要的地位，例如在苏联，固体燃料消耗占总燃料消耗80%以上，我国的比例更大。然而，远非所有的固体燃料都得到了合理的利用。在我国，92%左右的固体燃料是作为动力燃料和民用燃料，没有经过任何加工处理，所有的有机质都在发电站，火车等等的燃烧设备里一起烧掉了。而这种动力燃料，是完全可以用另一种型式的经过加工处理的固体燃料（如半焦）来代替的。由此当发电厂锅炉的燃烧室中每年烧掉一亿吨折合燃料（指相当于烟煤50%，褐煤20%，泥炭15%，页岩15%的混合物）时，就不合理地同时烧掉了本来可以回收的500万吨左右的焦油和近200亿立方米的高热值煤气。此外，对燃烧后赤热的矿物质残渣也未加以利用。

燃料的工艺利用提供了合理利用燃料有机质和矿物质的可能性，但是，并不是所有的燃料加工工艺过程都是很经济而且生产强度大，热效率高的。

因此，在合理利用固体燃料这问题上，有着两个原则性的任务。

- 1)充分合理地利用燃料的有机质和矿物质部分；
- 2)提高燃料加工工艺过程的热效率和生产强度。

显然，这两个问题需要统一起来解决，这样就产生了固体燃料的动力-工艺综合利用的思想和实践，如前所述，对固体燃料合理利用的客观要求指出了进行燃料动力-工艺综合利用的必要性。为要实现这一要求，就必须考察一下动力过程的特点。