

北京石油学院講义

煤和油母頁岩的化学

北京石油学院人造石油教研室燃料化学小組編

石油工业出版社

北 京 石 油 学 院 講 义

煤和油母頁岩的化學

北京石油学院人造石油教研室燃料化学小组編

石 油 工 业 出 版 社

內 容 提 要

本書以煤为主，介紹关于煤和頁岩的組成、結構、性質，从而探討煤在高温干馏和低温干馏等几个主要煤加工工艺过程中的化学基础。內容共包括煤和油母頁岩的生成，岩相組成和物理性質，工业分析及元素分析，化學組成及結構，煤和油母頁岩的热分解及其产品，煤风化、自燃和煤的分类几部分。

本書主要对象是高等石油院校人造石油专业的学生，有关从事煤綜合利用的工作人员也可参考。

一書号：15037·783

煤 和 油 母 頁 岩 的 化 學

北京石油学院人造石油教研室燃料化学小组編

石油工业出版社出版

(地址：北京六鋪炕石油工業部內)

北京市書刊出版發售許可證字第033號

石油工业出版社印刷厂印刷

新华書店科技发行所发行

各地新华書店經售

850×1168公分本 * 印张9 1/2 * 230千字 * 印2,001—3,210册

1959年9月北京第1版第1次印刷

1961年3月北京第1版第2次印刷

定价(10)1.55元

前　　言

本書編寫的目的在於給讀者介紹關於煤的組成、結構、性質等方面的基本知識，以及煤在高溫干餾、低溫干餾等幾個主要煤加工工藝過程中的化學基礎。編寫時在取材方面，曾力求選取結合我國實際情況的材料，但由於時間匆促，資料收集得還不夠充分，而且在“煤化學”這門科學領域里，有許多理論性的問題還在研究和爭鳴中，尚未取得最後的結論，因而對某些觀點和材料，未能一一編入，希望讀者對本書多多提出寶貴意見並提供資料。

本書是在我院A.F.連巴舍夫斯基專家的“固体燃料化學”講義以及我院、浙江大學、天津大學、大連工學院等院校歷年來所編的“燃料化學”講義的基礎上，作了一定補充和修改而編寫成的。參加編寫的除我院人造石油教研室教師而外，還有西安石油學院教師郭昭泉同志。

北京石油學院人造石油教研室燃料化學小組編

目 录

前 言	
緒 论	1
第一章 煤和油母頁岩的生成	8
第一节 生成煤和油母頁岩的原始物質	8
一、煤和油母頁岩系由植物生成的證明	8
二、植物的进化和地史上的主要成煤期	9
三、高等植物及低等植物	9
四、植物的化学組成	11
第二节 煤和油母頁岩的生成過程	12
一、煤和油母頁岩生成的一般概念	12
二、腐植煤的生成過程	15
三、残植煤的生成過程	19
四、腐泥煤的生成過程	21
参考文献	28
第二章 煤和油母頁岩岩相組成和物理性質	29
第一节 研究煤岩相組成的方法	29
第二节 腐植煤的顯微組成	30
一、定型体	30
二、基質	34
第三节 腐植煤顯微組成和粗視拼分的关系	36
一、顯微組成和粗視拼分間的关系	36
二、粗視拼分的工艺性質	39
三、顯微組成的合理分类	41
第四节 煤岩学研究和工艺利用的关系	44
第五节 腐泥煤和残植煤的顯微特征	47
一、腐泥煤的顯微特征	47

二、殘植煤的顯微特徵	47
第六節 煤和油母頁岩的物理性質	48
一、比重	48
二、顏色	50
三、光澤	51
四、機械強度	51
五、耐熱性	52
六、導熱性和比熱	52
參考文獻	55
 第三章 煤和油母頁岩的工業分析和元素分析	56
第一節 煤和油母頁岩的工業分析	57
一、水份	57
二、灰份	62
三、揮發份和固定碳	70
第二節 煤及油母頁岩有機物的元素分析	75
一、碳	76
二、氫	76
三、氧	77
四、氮	77
五、硫	78
第三節 分析結果的表示方法和基準的換算	82
參考文獻	86
 第四章 煤和油母頁岩的化學組成和結構	87
第一節 泥炭的化學組成	88
第二節 褐煤的化學組成	93
第三節 泥炭瀝青和褐煤瀝青的組成及性質	94
第四節 腐植酸的結構和性質	97
一、腐植酸和腐植物質的一般概念	97
二、腐植酸的物理性質和膠體性質	99

三、腐植酸的化学組成結構和化學性質	101
第五章 煤的化学組成和結構	111
一、石墨的結構和性質	112
二、研究煤結構的化學方法	116
三、关于煤胶体结构的概念	136
四、研究煤結構的物理方法	142
第六节 油母頁岩的化學組成和結構	144
参考文献	150
 第五章 煤和油母頁岩的热分解及其产品	152
第一节 不通氧气情况下煤和油母頁岩的热加工 ——	
煤和油母頁岩的干餾及其产品	152
一、腐植煤在干餾过程中的反应机理	153
二、油母頁岩的热性質——油母的热分解机理	172
三、煤和油母頁岩的低温干餾	180
四、煤的高温干餾	209
第二节 有氧情况下煤和油母頁岩的热加工	
煤和油母頁岩的气化和燃燒	227
一、煤和油母頁岩的气化和燃燒	227
二、气化和燃燒過程的反应机理	231
三、对气化和燃燒用煤的要求	235
第三节 有液体介質存在情况下煤的热加工	
煤的热溶解和破坏加氢	244
一、煤的热溶解	244
二、煤的破坏加氢	248
参考文献	259
 第六章 煤和油母頁岩的风化及自燃	261
第一节 煤和油母頁岩的风化	261
一、腐植煤在风化时物理性質上的变化	261
二、腐植煤在风化时化學性質和工艺性質上的变化	261

三、油母頁岩油母的风化	264
第二节 煤和油母頁岩的自然	265
一、腐植煤的本性对自然的影响	266
二、外界条件对腐植煤自然的影响	267
三、油母頁岩的自然	268
第三节 自然过程机理的假說	268
第四节 防止风化和自然的方法	271
第五节 測定煤的自然倾向的方法	272
参考文献	275
第七章 煤的分类	276
第一节 煤的分类意义和原則	276
第二节 煤的总分类和局部分类	277
第三节 各国煤的分类方案	278
第四节 我国煤分类的情况	283
参考文献	288

緒論

煤是一种固体可燃矿产；而油母页岩从广义来说，亦是煤的一种，即高灰份的腐泥煤。

煤首先是意味着热源和动力，工厂热源、发电、交通运输、家庭煮饭、取暖等都离不开煤。随着工业的发展，煤的用途愈来愈为广泛。内燃机的发明和发展，对液体燃料的需要量和质量日益提高。但无论在世界上其他国家或在我国，目前主要作为液体燃料的原料——石油，在可燃矿产储量中所占比例很小，从世界情况来看，如果煤占99%，则石油不超过1%。虽然液体燃料主要还是从石油制取，但把煤经过各种加工方法取得液体燃料，即人造石油工业的发展已经成为当前我国国民经济中的一项重要任务。我国石油工业部门在党中央的正确领导下于1958年以来认真贯彻了天然石油和人造石油同时并举的方针，并已取得了显著成绩。

从煤制取人造石油的方法，工业上有三种：即低温干馏、合成、高压加氢。此外从煤经各种气化方法而取得的气体，既可以作为燃料，又是一种重要的化工原料，如具有一定比例的一氧化碳和氢的混合物，即是合成油、合成高级醇的原料。

无论在高温干馏、低温干馏、高压加氢或气化过程中，除得到主要产品以外，还得到大量有价值的化学副产品。表1所示乃是这些工艺过程的产品及其利用的途径。

由表可见，煤不仅是热和动力的来源，而且是冶金工业，特别是化学工业的重要原料。而把煤直接作为燃料，亦即把这些化学原料付之一炬，是对资源的极大浪费。煤的综合利用，就是根据以上情况提出来的，即不仅使煤作为燃料，也作为化学工业的原料。从下面的一个例子中更能具体说明煤综合利用的重大意义。

表 1

低溫干馏	低溫焦油	——提炼液体燃料、酚、石蜡、瀝青等
	焦油水	——药品、松木防腐剂、氮肥原料
半焦	气体燃料	——有机合成原料
	半焦	——发电站及民用燃料、气化原料及冶金
高温干馏	焦炭	——冶金及铸造
	高温焦油	——染料及制墨原料
焦粗	苯	——药品及合成原料
	氨	——氮肥原料
焦油	焦煤煤气	——气体燃料及有机合成原料
	液体燃料	——液体燃料及有机合成原料
滑油	润滑油	——液体燃料
	油	——机械润滑油
煤油	煤油	——气体燃料
	气	——气体燃料及有机合成原料
加氢	汽柴	——汽、柴、润滑油等
	润滑油	——合成液体燃料，如汽油、柴油、润滑油等
气化	剩煤	——合成化学品，如甲醇、氨等
	氢	——作为加氢原料以及硬化油脂等用
气化	汽—水煤气	——原料气，从它可制取
	发生煤气	——气体燃料
燃烧	热—蒸气	——发电、动力及取暖、渔业及机械加工用
	煤灰	——水泥及耐火材料原料
特殊加工	石墨	——电极、润滑剂
	碳化矽	——研磨剂、耐火材料、电阻发热体
特殊加工	碳化钙	——乙块及有机合成原料
	碳化镁	——离子交换树脂（淨水剂）

例如1957年我国全年产煤量为一亿三千万吨，其中一亿一千八百万吨用于直接燃烧，占92.2%。这里，重要的是浪费了大量贵重的液体燃料、化工原料和产品。

试以一亿吨烟煤为例。一亿吨烟煤如果通过低温干馏，设其焦油收率对原料平均为8%，则可得低温煤焦油八百万吨，而从这些煤焦油中可得到粗酚约二百多万吨及数以几百万吨计的液体燃料。酚是众所周知的重要化工原料；另外，低温煤气中含有氨，一般氨含量为0.5—1.7克/米³，若煤气产量按内燃式炉1000—1200米³/吨煤计算，则可回收硫酸40—150多万吨，从而可增产粮食30—120多亿斤。若用低温干馏和破坏加氯的联合方法，则由一亿吨烟煤可得汽油、煤油、柴油六百多万吨。若以中温干馏的方法加工，则可得中温焦油七百五十万吨和四十九万多吨精苯，这些精苯可制卡普隆(尼隆66)三十三万吨，相当于四千六百七十万担棉花，可制衬衫二十亿件。

由上可见，只要我们的综合利用拖迟一天，就有成千上万吨的贵重的化工原料和液体燃料损失于灰烬之中。因此，实行煤炭综合利用是刻不容缓的要事。

从资源情况来看，我们在煤的储藏量、品种、性质和地区分布等方面都有得天独厚的优異条件。

根据1957年资料，全世界煤储藏量估计约15万亿吨，几个主要产煤国家的煤储藏量如表2所示。

表2

苏联	8.6万亿吨
美国	1.7万亿吨
中国	1.5—2万亿吨①
英国	0.17万亿吨
加拿大	0.088万亿吨
西德	0.085万亿吨

① 根据最近的统计，我国煤估计储量比这个数字还大得多。

我国煤的旧有估計储量佔世界总储量的十分之一左右，仅次于苏联和美国，而居世界第三位，假設年产五亿吨，可开采2000—3000年。

按煤質情况来看，我国煤絕大多数都比較年輕，烟煤佔总储量的84%（按工业儲藏量）。无烟煤較少。在烟煤中，高揮发分的烟煤又佔烟煤总量的3/4，含油率很高，一般为8%—10%。

很多地区的煤含油率在12%以上，最高的达到20%，具体情况如表3所示。这对发展化学工业，特別是煤炼油工业，提供了优越的条件。

我国煤炭的分布是比较普遍的，几乎各个省份都有煤，全国2000多个县中已經有1000多个县发现有煤，就以探明的情况来

我国幾個主要煤矿煤質簡况

表 3

产 地	揮 发 分, %	焦油产率, %
撫順露天	48.36	17.76
老虎台	44.70	19.60
阜新平安	37.26	6.62
營城	40.82	7.94
雞西，穆陵	32.02	11.67
鶴崗興安台	38.60	17.39
双鴨嶺東	30.11	10.07
开灤林西	28.97	9.05
开灤赵各庄	44.15	18.92
大同一矿	32.35	9.39
淮南察家崗	35.88	15.37
萍乡高坑	29.95	7.97
賈旺	34	10—17
新汶	40—46	13—20
棗庄	34—39	7—10

看，藏量最大的有山西、河北、内蒙自治区、河南、陕西、甘肃和东北各省，其他省、自治区都有或多或少的蕴藏，没有煤的地区，有些是由于还没有进行勘探工作，因而情况不明。

关于油页岩的储量，根据旧有资料，各国情况大体如表4所示。

表 4

美国	4000亿吨
德国	1170亿吨
苏联	600亿吨
中国	210亿吨
瑞典	100亿吨
英国	90亿吨(可采储量不到7亿吨)

实际上，现在我国油母页岩的储量已大大超过以上数字。

油母页岩是炼油的好原料，丰富的油母页岩储量相当于增加了若干亿吨石油的可采储量，也提供了大量的氮肥资源。

辽宁撫順、广东茂名、甘肃嘉陵和河南吳城的油母页岩含油率較低，一般为4—6%。吉林樺甸、吉林罗子沟的油母页岩含油率較高，一般为7.15—11%，湖南邵阳油母页岩含油率达14%，黑龙江依兰县达建河、东宁县东宁盆地的油母页岩含油率达9—17%，云南祿劝县发现的油母页岩含油率达20%以上。

我国煤炭和油母页岩储量是如此丰富，以及分布是如此普遍，給发展地方工业，使石油工业遍地开花及煤炭的综合利用創造了极有利的条件。

丰富的资源，必須在开采出来以后才能加以利用。如前所述，和英国比較我国煤炭的储量要比它大7倍，但从开采情况来看，以往，我国要落后許多，如表5所示。

我国原是用煤最早的国家之一，早在紀元前就用来冶炼銅和燒瓷器，由于长期地受到封建社会和帝国主义的統治和压迫，我国的煤矿事业在解放前始終得不到发展，1949年年产量仅3243万吨。解放后，經過几年的恢复发展到1952年产煤6649万吨，到第

一个五年計劃的最后一年(1957年)产量已达到了13000万吨，第一个五年計劃期間平均每年增加15.1%。

表5

年产，万吨	美国	英国	中国	苏联
1954	37,969	22,788	8,366	24,370
1955	44,770	22,509	9,830	27,670
1956	48,300	22,600	11,036	30,500
1957	46,760	22,720	13,000	46,530
1958	38,700	21,600	27,000	49,600

在1958年的跃进中，我国煤炭产量亦一跃而到达年产27000万吨，在57年产量的基础上翻了一番，于是超过了英国，而居世界煤产量第三位。这样，給进一步发展我国国民经济創造了极有利的条件。前面已經指出，煤炭在社会主义建設事业中的地位是极其重要的，它不仅要滿足冶金工业，电力工业，化学工业，石油工业，机械工业，交通运输业以及其它工业的需要，而且还必須支援农业，滿足大量生产化学肥料的需要，並供給农业机械化以足夠的动力燃料，因而党中央又把“煤”列为我国今年发展生产的四大指标“鋼、煤、糧、棉”之一。

恩格斯写过：“生产决定科学的产生和发展”，随着煤用途的日益广泛，人們就需要对煤的知識有进一步的了解。在最早的时候，煤仅作为动力燃料使用，因而对煤的認識只停留在发热量等一般性質就夠了，到后来，人們利用煤制造冶金焦，为了要解决为什么有的煤在隔絕空气加热时(即干馏时)能結成良好的焦炭，而有的煤則不能，于是在煤的研究方面开辟了新的領域。目前煤的利用又扩展到制取液体燃料，以及作为有机化学工业原料等方面，因而人們不仅要知道煤的一般性質，而且应深入研究煤的化

學組成、結構等問題。因为只有这样，才能解决生产上提出的許多技术問題，而且为煤更合理、有效地綜合利用找出方向。

第一章 煤和油母頁岩的生成

第一节 生成煤和油母頁岩的原始物質

一、煤和油母頁岩系由植物生成的證明

煤是由什么东西生成的呢？这是一个极有意义的問題，一直到中世紀末期人們还認為煤和其他岩石一样，自从地球生成以来，就有煤的存在。他們認為煤是由石头变来的，石头所以变成煤，和它們是否和自然界中的煤液相接触有关，到1763年，著名的俄国学者M·Ф·罗蒙諾索夫（Ломоносов）在他的作品“地层論”中才指出“既然矿物煤和泥炭相似，那末当然它們是泥炭生成”。

泥炭是什么东西呢？泥炭是一种植物腐敗的产物，在泥炭中，我們甚至以肉眼可以看出植物的根部或树皮等。

一直到十九世紀，由于显微鏡的应用，发现无论煤或泥炭，在显微鏡下都保存着一些植物原有的部分，根据这些物質明显地可以看出煤是由植物生成的。

从化石学来看也可以證明，煤是由植物生成的，在密閉的大煤田中，有时可以看到断立着的树干已經变成了坚致而放光彩的煤，个别的煤块保存着树的构造，在煤层頂板也常可遇到树木其他部分的化石。

現在，煤由植物生成已完全成为定論，在其他可燃性岩石的生成中（如油母頁岩）植物也是起着主要的作用。但除了植物外尚有动物有机体参加。

M·Ф·罗蒙諾索夫不仅指出煤和泥炭相似，并指出煤是由原始泥炭层在地下火的作用下生成的。这一点很重要，他說：“泥炭

中的水分穿过頂板逸出，于是准备了轉變成煤的条件，以后由于頂板的重量，被压紧的物質被灼热着，在沒有空气沒有火焰的情况下，煤就保留了下来”。以上，說明了煤生成過程的本質。

二、植物的进化和地史上的主要成煤期

既然煤由植物生成，那末煤的生成一定在地球上是有植物以后而不是自从地球生成以来就有的，具体造煤情况如表 1—1 所示。地球上最先出現的植物是藻类；随着气候条件的变化，藻类在和气候斗争中並沒有死去，而將本身改造成为新的更完善、更稳定的形式，于是由藻类演进而为苔蘚类，繼而又演进为蕨类植物（蕨类植物借孢子繁殖，故又称孢子植物）、裸子植物，一直到目前的被子植物。有三个时期气候温暖，潮湿，植物特別繁盛，因而形成了地史上的主要成煤期，这三个时期就是：

古生代的石炭二疊紀 造煤植物主要是孢子植物

中生代的侏罗紀，白堊紀 造煤植物主要是裸子植物

新生代的第三紀 造煤植物主要是被子植物

三、高等植物及低等植物

植物基本上可分为两大类，即低等植物和高等植物。代表低等植物的主要は藻类，生长于陆地、湖泊或海洋中，大多数处于浮游状态，順水飘流，所以称之为浮游生物；高等植物和低等植物不同点，首先是其构造复杂，根、茎、叶分明。蕨类植物、种子植物都属于高等植物。

植物都由細胞构成，細胞由細胞膜和原生質（即內含物）組成，細胞膜的主要組成分有纖維素、木質素和半纖維素。細胞內含物由蛋白質、脂肪和碳水化合物組成，也常含有叶綠素、酵母树脂等一类物質的混合物。高等植物的表皮部由木栓細胞組成，新的枝芽和所有叶子均为特殊的物質角質所包复。在叶子表层上有茸毛，厚膜等，它由树脂和树蜡組成。在松树及其他針叶类的