

# 石油炼制工程

W·L·納爾遜著

石油工业出版社

# 石油煉制工程

W·L·納爾遜著

左 廣 签譯

石油工业出版社

## 內容提要

本書系根據原文第三版譯出，與原文第一、二版比較，在內容上有重大的修改與增補。

原書在美國是一本很有名的書，深受欢迎。全書共二十五章，我們選擇了其中十八章出版，刪去了一般化的在已出書籍中都有的內容（共七章）。

本書介紹了石油煉制中的物理化學理論，美國石油加工工業中的流程、加工方法和操作條件和設備的設計計算等等。特別是主要設備的計算，講得簡要明確，極有參考價值。

本書的特點是圖表多，數據多。文內附有眾多的例題，對讀者進一步掌握內容，極有幫助。

本書對石油加工方面的工程技術人員和石油院校的師生而言，極有參考價值；對於化學工業方面的工程技術人員及高等院校化工系師生，亦可作參考資料。

W.L.NELSON  
PETROLEUM REFINERY  
ENGINEERING

根據麥克格勞-希爾圖書公司(McGRAW-HILL BOOK COMPANY, INC.)

1949年並約，倫敦，多倫多增訂第3版翻譯

統一書號：15037·379

石油煉制工程  
左鹿 編譯

石油工业出版社出版（地址：北京六鋪炕石油工業部）

北京市書刊出版發售許可證字第068號

石油工业出版社印刷厂印刷 新華書店發行

850×1168毫米開本 \* 印張19 1/8 \* 425千字 \* 印1—2,000冊

1958年9月北京第1版第1次印刷

定價(10)3.00元

## 譯者的話

這本書是 1952 年譯成的，以後因工作上的調動，於 1956 年底才着手修改出版。

對於原文的專門名詞，主要是參考下列資料而譯出的：

- 1) 煉油工程中英名詞。1952, 6, 石油管理总局。
- 2) 採油工程中英名詞。1951, 12, 石油管理总局。
- 3) 鐵道與公路工程名詞。1956, 9, 科學出版社。
- 4) 化學化工術語。1955, 1, 中國科學院。

至於原書中有些名詞，在書中用的很多，而這些名詞過長，並且它們的簡寫名詞，已在普遍應用，為了節省篇幅，譯文中仍用原簡写字，例如：

- 1) A.S.T.M. 原文為 American Society of Testing Material, 詳細的譯名為美國材料試驗協會，現仍用 A.S.T.M.。
- 2) S.A.E. 原文為 Society of Automotive Engineer, 詳細的譯名為汽車工程學會，現仍用 S.A.E.。
- 3) C.F.R. 原文為 Cooperative Fuel Research, 詳細的譯名為燃料聯合研究所，現仍用 C.F.R.。
- 4) B. t. u. 原文為 British Thermal Unit, 詳細的譯名為英熱單位，即一磅的液體升高華氏 1 度所需的熱量，現仍用 B. t. u.。

至於有些原文，為了習慣上的關係，同一個字在不同的地方，可能有兩種不同的譯法，例如真空泵，減壓塔，原文的第一個字都是 Vacuum，譯文中就譯成兩種不同的名詞。

原書第一及第二章敘述化學工程和石油工程的關係和石油工業的發展情況，內容比較片面，特別在第二章中，有些地方對美國的成就估計過高，而對蘇聯的成就却很少提到。考慮到對讀者的幫助不大，所以未將它們譯出。原書第三、四、五、六、十四

等章談石油的組成及一般的物理化學性質以及流体力學的基本知識，考慮到這方面的材料較一般化，在已出的有關書籍中都有敍述，故亦未譯出。在這几章里與以後各章有關的圖表，均已編在本書附錄內，以備讀者查閱。

原書有很多的參考文献，考慮到這些文獻的年代較老，內容較舊，亦不易找到，而所佔的篇幅却很多，所以也將它們刪去了。

由於原書牽扯的面比較廣，譯者的業務能力有限，譯文中一定有很多譯得不妥或甚至譯錯的地方，尚希讀者隨時指正！

1957年6月北京

## 目 录

### 譯者的話

第一 章	煉制過程的介紹	1
第二 章	煉廠設備的腐蝕及金屬	9
第三 章	煉制及蒸餾過程	25
第四 章	輔助過程及操作	60
第五 章	常用的化學精制法	69
第六 章	溶劑精制或抽提方法	113
第七 章	脫蜡	133
第八 章	燃燒	153
第九 章	汽化与冷凝	172
第十 章	分餾及分餾塔	207
第十一章	傳熱及換熱器	263
第十二章	管式爐	316
第十三章	熱裂化及熱分解過程	357
第十四章	烴類的重建	411
第十五章	催化裂化	454
第十六章	天然氣及天然汽油	493
第十七章	設計的經濟性	535
第十八章	設計的典型計算	541
附 彙		559

# 第一章 煉制過程的介紹

因為原油彼此之間的差別很大，所以煉制過程的方法也就不同。我們可以有把握地講，沒有兩個工廠，是採用完全相同的煉制過程的。對於某種油的最好處理方法，對於其他的油也未必適合。石油的煉制，自然也是個經濟問題：（1）原料本身的价值及其接受加工的性能怎樣？（2）產品的價值，以及銷售的可能性如何？（3）產品的所希望的產率如何？（4）精煉這種油料的費用如何？這些因素就可以促使使用很多種不同的煉制計劃。

**煉制產品** 今列舉一些較重要的煉制產品，這有助於了解為什麼要採用許多不同的加工方法。

1. 天然氣及煉廠氣：家庭及工業用燃料。
2. 汽油：內燃機用燃料。
3. 石腦油及苯：清潔用溶劑，油漆稀釋劑，化學溶劑，以及作為發動機燃料摻和用的油料。
4. 煤油：家庭燈用油。
5. 鑄出油，柴油，及瓦斯油：工業及家庭爐用燃料，氣體製造的增濃劑，烴氣的吸收劑，柴油機燃料。
6. 中性油：輕質或低粘度潤滑油油料，用作車用机油及輕質機械油的調和油。
7. 光亮油料：用為調和車用机油的重質或高粘度潤滑油。
8. 汽缸油：未精制的重質油料，直接用為蒸汽機汽缸的潤滑油，或用以製造光亮油料，本油常常是經過濾過的，但未經脫蠟。
9. 石蠟（Paraffin wax）：可用以製造蠟紙，絕緣材料，以及包裝固封用等。
10. 石蠟脂（微結晶石蠟）：為調和潤滑脂，藥膏及油膏的基本物質。
11. 燃料油（殘余產品）：工業用燃料。
12. 焦油及瀝青：用為瀝青，鋪路油，屋頂材料以及護面物質。
13. 石油焦：工業用固体燃料。

一般過程 分離石油產品的最重要方法是蒸餾，所以產品須用沸點範圍的次序來彼此比較。混合基油的產品如圖1所示。圖2同樣是表明原料、中間煉製油料及最後精製市售產品之間的關係。虛線是表明由裂化所得的產品。由蒸餾所得的產品稱為“粗產品”，大部分須再經精製後，方可出售。

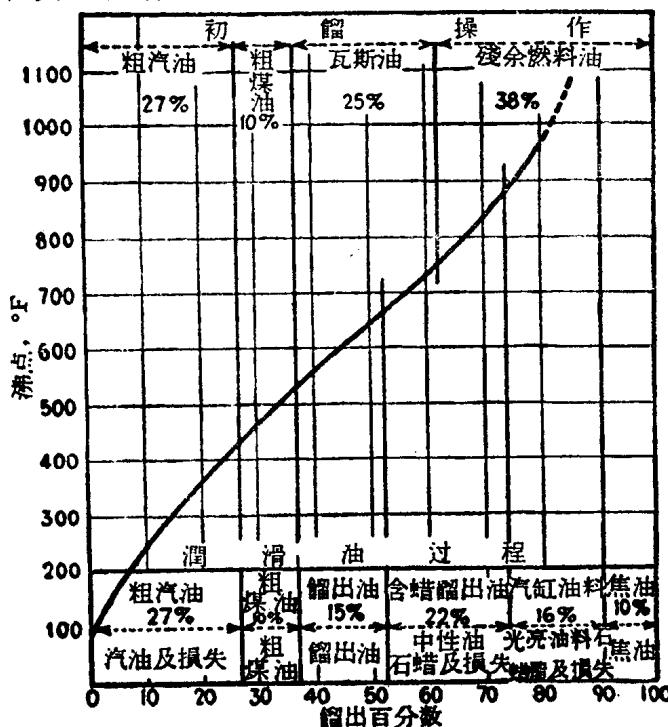
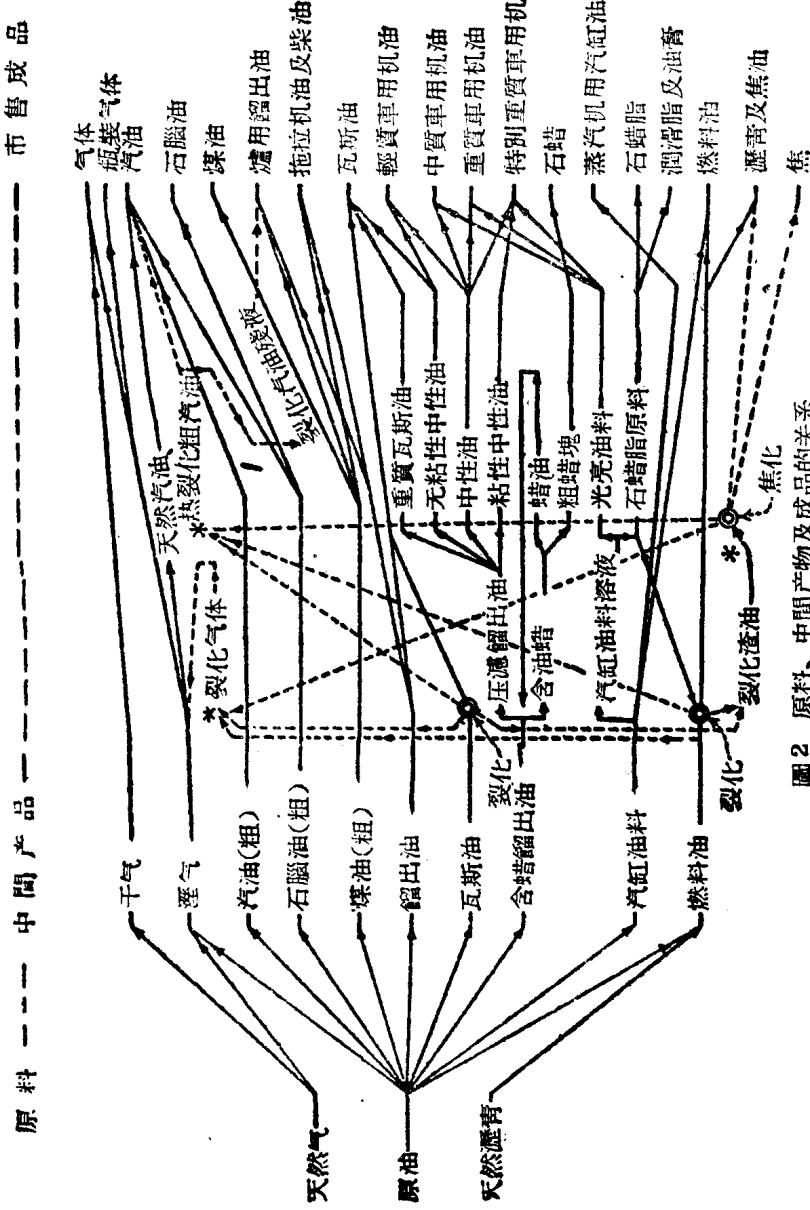


圖1 煉製產品的沸點範圍 (31.7 A.P.I. ① 的德  
克薩斯混合基原油)

粗汽油及粗石腦油常用化學藥品如苛性鈉、次氯酸鈉或博士溶液 (doctor solution) 精製。煤油一般只需脫硫，不過為了得到很好的顏色，也須用酸精製或過濾。柴油，餾出油燃料，瓦斯油

① A. P. I. 与比重的关系:  $d = \frac{141.6}{131.8 + A.P.I.}$  编者



## 圖 2 原料、中間產物及成品的關係

及殘余燃料油一般不必精制而出售，热裂化粗汽油（由裂化或热分解（圖 2）而制得的汽油）可在汽相中用富士土精制，或是加入結膠抑制剂。从天然气体中所得到的天然汽油，一般只需要脱硫以除去硫化氢。

含蜡馏出油是制造輕質润滑油或中性調和油的原料，它含有结晶蜡。至於这种结晶蜡，如将馏出油冷冻並且在压滤机上过滤，就可以从油中滤出。在过滤过程中，可以得到兩种未精制的油料，即含油蜡及压滤馏出油。压滤馏出油經蒸餾並繼而經富士土过滤后，就可得到中性油<sup>①</sup>。含油蜡經發汗，換句話說，即將冷冻的含油蜡慢慢加热，以使油及低熔点物質（二者一起叫做蜡油）熔化並从含油蜡中流出来。所剩的就是粗蜡塊。粗蜡塊为淺黃色，这种色經酸或苛性碱或將熔化蜡用白土过滤，就可脱去。汽缸油料是另一种含有石蜡的产品，不过其中的蜡，是不能用脱蜡压滤机从油中过滤出来的。这种所謂非结晶形蜡，或石蜡脂油料，可以將油溶於石腦油中，然后將溶液在富士土中过滤，以使溶液达到适当顏色，然后將冷冻液用高速离心机分开，分离的产品为光亮油料溶液及石蜡脂。石腦油可用蒸餾方法从溶液中分出。遺留的是制好的光亮油料及石蜡脂。

自 1935 年以来，上述脱蜡方法，已被利用溶剂脱蜡法所代替，如用甲乙酮以脱去含蜡馏出油及汽缸油料兩者之中的蜡。同样，润滑油（輕質或重質）可以用糠醛、酚等精制，以除去低粘度指数部分。圖 57 可用以表明本章中所概述的一般过程与溶剂精制的关系。

**裂化蒸餾** 諸如裂炼爐气体，热裂化粗汽油，裂化瓦斯油以及压力炼爐焦油等物質，都是裂化产品。所謂裂化，系指重質

<sup>①</sup> 中性油常指淺色油或紅油。过去曾經想到，將一部分含蜡馏出油裂化，以产生可压滤的物質，而从裂化馏出油所得的中性油，呈深紅色，謂之“紅油”。这种名詞現在已經失去原来的意义，並且“紅油”常常是指比国家石油学会 3 号顏色还深的任何中性油。

或高沸点油类受热而起的分解。大約在温度  $680^{\circ}\text{F}$  以上，物質例如瓦斯油，燃料油及焦油等就起分解而成为(1)气体，(2)揮發性物質(热裂化粗汽油)，其沸点范围与汽油相同，(3)重質殘留物(裂化渣油)及裂化焦；热裂化粗汽油一詞，是因为裂化设备常是处在高压下的緣故。从热裂化粗汽油取得的裂化汽油的价值很高，因为它 是高抗爆性发动机燃料的成分。同样如若殘油未最終炼成焦，就叫做“压力煉爐焦油”。

循环油料或裂化瓦斯油，为以上兩种产品的中間物，也是在裂化时生成的。循环油料的沸点程及物理性質是与瓦斯油相似的。这种物質一般是在裂化系統中往复循环的，直至完全成为汽油为止，不过有时一部分也作为餾出油或瓦斯油而出售。

自 1941 年来，催化裂化与热裂化一样，已被广泛应用了。它与热裂化不同处，主要是应用了吸附型的催化剂，这种催化剂能够把裂化的瀝青狀或焦油狀产品，变成焦炭狀而吸附於催化剂的表面上。可是加料只能利用餾出的油料，圖 177 指出了催化裂化与这儿所討論的过程的关系。

**結論** 总之，石油的煉制是按照本章概述的情形进行的。不过，原油性質的差別是很大的，有些是不生产所有上項产品，或是某些产品的含量很少，以致煉制这些产品是不合算的。同时有些油原来的品質就比別的油为好，不必需要上述最后精制手續，可是有些則需要更强烈的化学精制。再者每一个煉制者所遇到的特殊市場情况，也是控制煉制过程深度的重要因素！有些地方習慣了使用無色汽油，有些又需要白色汽油，甚至还有人却要用染色汽油（这是加入了有色物質，以掩飾汽油的黃色，並且簡化精制手續）。同时在有些农村中消費者不买淺色发动机燃料，因为他們怕淺色油不粘，可是在城市中，则以为深色油是没有經過良好精制的。

总之，石蜡基粗产品，是最容易精制的，其次为混合基油，然后就是环烷基油，这适用於例如汽油的輕質餾分油，也适用於

重質潤滑油。很多的環烷基油，較混合基油含有更多的硫，而石蠟基油則含硫很少。石蠟基及混合基原油，含有很麻煩的石蠟。真正的環烷基油不含蠟，可以簡化潤滑油的製造。

根據以上所述的性質，就可以決定不同基油所用的加工方法以及所製得的產品。石蠟基油特別適合於製造潤滑油，不過從中所產的汽油却在近代化汽車發動機中震盪得很厲害。混合基油也可以生產潤滑油，不過却常常需要酸或溶劑精制，因之生產費用甚高。煉製混合基油及環烷基油時，特別適於利用減壓蒸餾或用液體丙烷沉淀瀝青，因為大多數的瀝青或焦狀物質可剩為殘渣，因此提淨了的潤滑油料的精制，就比含瀝青的油料的精制價廉了；環烷基油能生產優良的瀝青，並且一般其生產量大，因而這可證明這種製造是合理的。環烷基原油生產的汽油，常常有很高抗震性，並且常常可直接作為優等發動機燃料出售。環烷基及混合基的大量殘余燃料油及瓦斯油是出售的，不過將汽油及煤油初餾以後的大部分殘余燃料油，是拿去裂化的。利用裂化，可以將汽油的總產率提高，簡單的初餾大約可得30%，而初餾及裂化則可得70%。

下面的一般過程，可以這樣下定義：

**初餾過程** 即用簡單的蒸餾，將原油分為汽油、煤油、燃料油、或蒸剩原油，有時並有瓦斯油。對於各種原油可以實行某些形式的初餾（圖3(1)）。

**裂化過程** 這種過程經常是指初餾與裂化的聯合操作。不過這種類型的操作是不產生潤滑油的，各種基的原油都可以裂化，不過石蠟基原油的殘余油料，用於裂化是很好的（圖3(2)）。催化裂化與圖3(2)的主要區別，是不產生殘余燃料油。

**潤滑油過程** 初餾過程以及潤滑油的製造，就是指這種類型的過程。不過不進行裂化。石蠟基原油常常是用以製造潤滑油的，混合基油也常常是用這種過程，可是環烷基油除非在特別有利的情況下，一般是不生產潤滑油的（圖3(3)）。

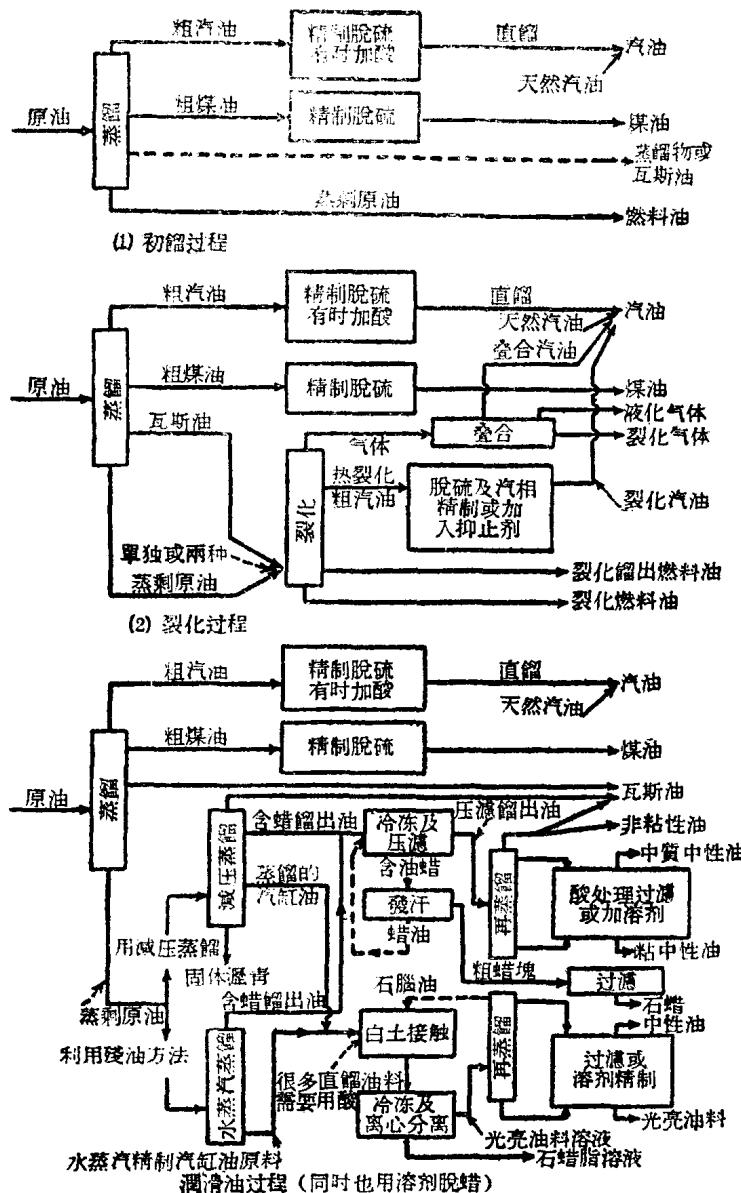


圖 3 煉制過程的類型

完全過程 大多數的煉廠是同時採用初鑄、裂化、及潤滑油製造等過程的。這種操作稱為完全過程。

本章所概述的物質及方法，組成了最重要的部分。很多在市場上所見到的產品，是將這些油料調和在一起，以適合特殊工業的需要。例如各種品質的車用機油及機械油，是將不同量及不同品質的中性油及光亮油料調和做成的，非常重質的航空機油等，主要是由光亮油料組成的，縫級機油主要是由不粘的中性油組成的。這種過程操作的詳細情形以及過程的設備，會在第三章至七章以及十三至十六章中詳細討論。

## 第二章 煉厂設備的腐蝕及金屬

所有的煉厂，都因为腐蝕而受到很大的損失，有些煉厂由於煉制經過挑选的油，而可以沒有硫化物及酸的腐蝕，但是仍可遭受土地腐蝕、大气氧化以及高温氧化的腐蝕問題。1928年美國整個石油工業的腐蝕損失達到約135,000,000美元，單在煉制方面就達到了50,000,000美元。这就等於每消耗一加侖汽油，要課1分錢的稅。除了化学分析以外，尚發展了測定煉制油料腐蝕性的實驗方法①。

**硫化物腐蝕** 硫化氫常常可以在天然气体中找到，或常常溶於原油中，此外，有机硫化合物在高温时分解，也可以产生硫化氫。硫化氫可以迅速地腐蝕暴露於其中的鋼。煉油設備遭受这种腐蝕的，有貯罐及气体管線；並且在400°F以上时，尚有管式爐的管子、蒸發塔及分餾塔。在650到700°F时，硫化氫的放出是很劇烈的，但是在900°F以上时，放出的速率就降低了。有水蒸氣存在时，能助長硫化氫的作用，而且气体混合物中氧的濃度，对硫化氫之腐蝕作用，也是非常重要的。

在煉制含硫原油时，是用以下的鉻鋼：

溫 度	管綫及零件(Cr%)	价值很貴的設備(Cr%)
直到450—550°F	無	5
450—800°F	5—8	7—12
700—900°F	7—12	12—18
900—1000°F	5—8	12—18

① Laboratory Control of the Corrosion of Distillation Equipment and of De-salting Processes, "Oil Gas J."雜誌，1938年5月26日；Nelson, W. L., "Oil Gas J."雜誌，1945年3月，87頁。

至於設備的價值貴，主要是由於人工費用以及設計複雜的關係，因此含鉻較高的金屬，可適用於容器內襯，泡罩及塔盤，離心泵，泵的內襯，耐摩環，泵的活塞桿，容器聯接，管式爐的迴轉頭等。從鉻鋼的相對價格及保護性看，它的使用是合理的。

鉻的%	相對保護性	相對價格
0	1.0	1.0
5	2.5—3.5	3.0—3.5
7	4.0—6.0	3.7—4.0
9	5.3—9.0	4.2—5.3
18	14以上	11—15

含硫油的腐蝕性，並不與它的硫含量成正比。例如曾經報導過：含硫2%的原油，所產生的硫腐蝕的麻煩很小，可是有些含硫0.7%以下的原油，在六個月以內，就將蒸餾設備損壞了。再舉一個例子：美國市售汽油的硫含量，是限制在0.1%以下，可是德國出售的燃料，可以含有高达1.5%的硫，並且沒有報導過有機器被嚴重腐蝕的現象。

鉻鋼是能夠承受硫腐蝕的標準物質，含約1%的鉻時，鉻鋼的抗腐蝕能力就很顯著，但是在大多情形下，是不用5%以上的鉻的。各種鋼被硫化物腐蝕的滲入速率，已列於表1中。高鉻鋼(13%以上)，特別是在高溫下應用時，是趨向於喪失延性的，因之把鎳與鉻一起加入，以避免喪失延性。至於銅基合金的抗腐蝕能力，則可在表2(16頁)中見到。

為了抵抗硫化物的腐蝕，廣泛使用能起中和作用的化學劑，特別是用石灰。氨的效果尚未完全明了，不過苛性鈉是可以結成很麻煩的垢殼，或是在管子及蒸發器表面結塊。

二 硫原油的煉制 圖4流程中能產生腐蝕作用的地方，已用字母作了記號，這些字母就是以下討論的各段起首字母。

A. 中毒危險 硫化氫是最有毒的氣體之一，空氣中有0.1%時，人就可以在30分鐘以內中毒死亡，較低的%含量也是很危

抗硫腐蝕的能力 表 1

鋼	相對滲入深度 (碳鋼的滲入深度定為 100)
平碳鋼	100
鉬碳鋼 (0.5 Mo)	61
錳鉬鋼 (1.3 Mn—0.3 Mo)	48
1% 鉻鋼	58
1.25% 鉻鋼 (0.5Mo—0.75Si) ①	62
2% 鉻鋼	47
4% 鉻鋼	36
5% 鉻鋼	33
6% 鉻鋼	29
8% 鉻鋼	23
13% 鉻鋼	18

① 市名 DM 鋼。

險的，所以在一些危險地方，例如在陰溝出口及油罐出口，必須標有危險記號。硫化氫是一種重質氣體，所以趨向於集聚在地面的低下處。

B. 火災 新生成的硫化物腐蝕的垢皮，當暴露在空气中時，能夠自行起火。最困難的是換熱器管束以及石腦油中間罐的垢皮。在不用的時候，管線及容器必須用水沖洗，並且在設備打開以前，須讓水裝滿。管束取出時必須用水噴，所有結垢的表面，必須用水保持潤濕，脫落的垢皮也須保持潤濕直至埋入地中為止。

C. 消除硫化氫氣體 事先消除硫化氫氣體，可以減低危險，這可以送入鍋爐下燒掉，可以將送入的原油穩定，以及將直餾產品用苛性鈉洗滌。

D. 脫鹽 脫鹽是特別重要的，因為硫化物及鹽酸聯合造成的腐蝕，是特別麻煩的。將原油中的鹽含量減低到每 1000 桶原油內只有 10--15 磅時，則可大大地減低硫化氫腐蝕。沉降器可以用甘納斯特火泥襯內 (Ganister lining)，在進入沉降器以前，噴入苛性鈉以便 pH 為 8—9，可以抵抗腐蝕並有助於沉降。