

# 石油工业概论

下册

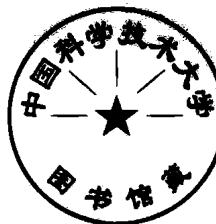
北京石油学院编著

石油工业出版社

# 石油工业概論

下 册

北京石油学院編著



石油工业出版社

石油工业概論下册共包括石油煉制、人造石油和儲运三篇。在石油煉制一篇中討論了石油的組成及其性質，原油的蒸餾、裂化及其产品精制；在人造石油一篇中先介紹了人造石油用的原料，人造石油的各种制造方法，水煤气和氬氣的制造；另外还介紹了人造原油的加工，副产品的回收和固体燃料的綜合利用；在儲运方面介绍了輸油輸氣用管子，管路中油气的輸送，輸油站和輸氣站的布置及其工艺流程；另外还討論了各种类型油庫的业务、装卸设备、水陆运输工具和油罐，最后还談到了防止油品的損耗和防火措施等。

本書所介紹的內容比較全面，浅显易懂，适合全國各地有关石油工业领导干部、一般管理干部以及工人閱讀，也可供石油工业各院校师生參考。

參加本書編寫的有左庭笙、齊晉慶、朱亞傑、戴衡、林世雄、史濟羣、范耀华，瞿福真、顧伯鶴、馬福林、張英、湯楷孙、鮑沖、姚光鎮、嚴大凡和郭光臣等同志。

統一書號：15037·872

## 石油工业概論

下 册

北京石油学院編著

石油工业出版社出版（地址：北京六鋪首石油工业部內）

北京市審刊出版業營業許可證出字第0822號

石油工业出版社印刷厂印刷 新华书店发行

850×1168毫米开本 \* 印张7 1/2 \* 162千字 \* 印1~4,000册

1960年6月北京第1版第1次印刷

定价(10)1.00元

# 目 录

## 第四篇 石油煉制

|                      |    |
|----------------------|----|
| 引言 .....             | 1  |
| 第一章 石油的組成及其性質 .....  | 2  |
| 第1节 石油的組成及其意義 .....  | 2  |
| 第2节 石油和油品的物理性質 ..... | 7  |
| 第二章 原油的蒸餾 .....      | 10 |
| 第1节 石油煉制前的准备工作 ..... | 10 |
| 第2节 石油的蒸餾 .....      | 12 |
| 第三章 石油的裂化 .....      | 27 |
| 第1节 热裂化 .....        | 27 |
| 第2节 焦炭化 .....        | 30 |
| 第3节 催化裂化 .....       | 35 |
| 第四章 气体烃的加工 .....     | 42 |
| 第五章 石油产品的精制 .....    | 45 |
| 第1节 輕質油的精制 .....     | 45 |
| 第2节 潤滑油的精制 .....     | 49 |
| 第六章 潤滑脂的制造 .....     | 50 |

## 第五篇 人造石油

|                                     |    |
|-------------------------------------|----|
| 引言 .....                            | 62 |
| 第一章 人造石油工業的原料——煤、<br>油母頁岩、天然气 ..... | 63 |
| 第1节 原料的理化性質 .....                   | 64 |
| 第2节 原料的选择及預处理 .....                 | 67 |
| 第二章 人造原油的制备 .....                   | 69 |
| 第1节 煤及油母頁岩的低温干餾 .....               | 69 |

|            |                             |            |
|------------|-----------------------------|------------|
| 第2节        | 煤的高温干馏 .....                | 81         |
| 第3节        | 植物性原料的低温干馏 .....            | 84         |
| 第4节        | 用水煤气合成人造石油 .....            | 85         |
| 第5节        | 用高压加氢方法制取人造石油 .....         | 93         |
| <b>第三章</b> | <b>水煤气制造及氢气制造 .....</b>     | <b>98</b>  |
| 第1节        | 水煤气制造和氢气制造与人造石油工业的关系 .....  | 98         |
| 第2节        | 水煤气的制造方法 .....              | 99         |
| 第3节        | 氢气的制造方法 .....               | 106        |
| <b>第四章</b> | <b>人造原油的加工以制取汽油、煤油、</b>     |            |
|            | <b>柴油及润滑油.....</b>          | <b>108</b> |
| 第1节        | 页岩油的加工 .....                | 109        |
| 第2节        | 煤焦油的加工 .....                | 112        |
| 第3节        | 合成油的加工 .....                | 115        |
| 第4节        | 植物性原焦油的加工 .....             | 117        |
| <b>第五章</b> | <b>副产品的回收和含酚污水的处理 .....</b> | <b>117</b> |
| 第1节        | 氨及吡啶碱的回收 .....              | 118        |
| 第2节        | 气体的脱硫及硫的回收 .....            | 122        |
| 第3节        | 含酚污水的处理 .....               | 127        |
| <b>第六章</b> | <b>固体燃料的综合利用 .....</b>      | <b>129</b> |
| <b>第七章</b> | <b>石油炼厂的安全技术 .....</b>      | <b>135</b> |

## 第六篇 储运

|                 |                        |            |
|-----------------|------------------------|------------|
| <b>引言</b> ..... | <b>143</b>             |            |
| <b>第一章</b>      | <b>油、气的輸送.....</b>     | <b>144</b> |
| 第1节             | 石油运输方法及其比較 .....       | 144        |
| 第2节             | 输油输气管路 .....           | 145        |
| 第3节             | 管路中输送油品 .....          | 153        |
| 第4节             | 高粘度和高凝固点的原油的管路输送 ..... | 159        |
| 第5节             | 管路中输送气体 .....          | 161        |
| 第6节             | 输油站 .....              | 163        |

|                       |            |
|-----------------------|------------|
| 第7节 壓氣站 .....         | 169        |
| <b>第二章 油庫 .....</b>   | <b>172</b> |
| 第1节 油庫的类型及其業務性質 ..... | 172        |
| 第2节 油庫中油品的裝卸 .....    | 176        |
| 第3节 儲油罐 .....         | 183        |
| 第4节 油品的損耗 .....       | 195        |
| 第5节 油品的灌裝和桶油的儲运 ..... | 204        |
| 第6节 油品的計量 .....       | 213        |
| 第7节 油庫的安全和消防技术 .....  | 216        |

## 第四篇 石油煉制

### 引言

石油煉制所討論的是：如何將石油加工，以生產各種產品的工藝問題和生產工藝的理論問題。

在石油加工上主要的問題，不仅要不斷地提高加工收率，而且還要使石油產品質量和品種能滿足國民經濟各部門在使用上的各種不同要求。為了達到這一要求，就需要對石油作詳細的研究，這是石油煉制一切工作的出發點。所以我們在本篇中首先談到的是石油的組成及其性質。

為了生產國民經濟各部門對石油產品使用上的各種要求，我們也需要仔細了解使用時對於產品的要求是什麼，以及產品的化學組成和使用之間的關係是什麼，本篇提出一些主要產品的規格。

當我們知道了產品的要求、原油的性質以後，中心的問題就是要通過什麼途徑，什麼樣的生產過程來滿足這些要求。這些過程包括原油的蒸餾方法、熱裂化方法、催化加工方法、以及輕質油品例如汽油、煤油、柴油等的精制方法；重質油品例如潤滑油的精制與脫蠟等過程。在這些過程中，我們敘述了過程的目的，採用的設備和流程，以及簡單的操作方法。

在煉制過程中，也會產生許多有用的氣體，這些氣體與天然氣一道，是現代化學工業的主要原料，可以製出橡膠、汽油、人造纖維等一些物質，所以在石油煉制這一部分中，也討論了一些

原料气的分离問題，以及制取汽油等过程。

此外，我們也应当了解，生产过程是随社会物質文化水平的提高，而随时在变动的，因此每一个过程都是在一定的社会經濟条件下出現的。所以只有在一定的生产条件下，某种生产过程才是最合理的。因此，我們在本篇中还介紹了一些比較簡單的方法，同时也叙述了大型企業的操作方法，并指出了一些發展方向。

这部分的目的主要是天然石油加工的一般介紹，所以欲了解各个过程的詳細情形，还得參看有关專門書籍。

## 第一章 石油的組成及其性質

石油从油井內取出来以后，輸送到煉油厂內，經過煉制加工，就可以得出合用的产品来，例如汽油、煤油、柴油、各种机器用潤滑油等。在介紹各种煉制方法以前，首先要弄清石油究竟是什么东西？

### 第 1 节 石油的組成及其意義

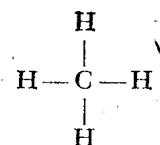
石油不是一种單純的化学物質。若是我們对于石油进行元素分析，就会發現石油主要是由碳及氢元素組成的。其中碳元素含量为 83—87%，氢元素含量为 11—14%。其余尚含有一些氧、硫及氮，但其总量不过 6—7%。

碳同氢化合所成的化合物，在化学上称为碳氢化合物或簡称烃。石油中所含的烃类，有好几百种，至今尚無人能够一一鑑定出来，然而我們却可以把它们約略地分为四大类：

#### (1) 烷屬烃或石蜡烃：

烷屬烃的最簡單的化合物叫做甲烷。它的分子式是  $\text{CH}_4$ ，結

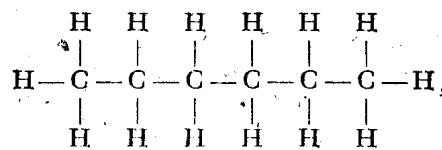
構式为：



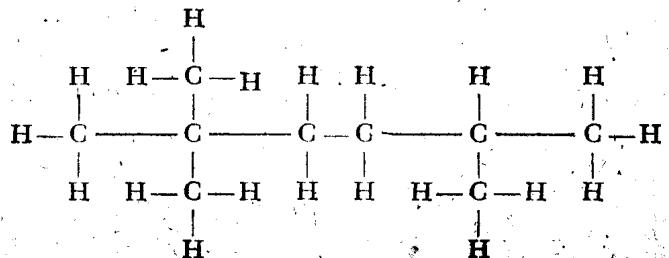
甲烷以及乙烷、丙烷、丁烷在普通溫度下都是气体，而从戊烷到十六烷是液体，十七烷以上都是固体（例如石油中的石蜡及地蜡）。而从石油煉得的汽油及煤油，它們的主要成分是从戊烷到十六烷，当然也可能有少量的气体烃和固体烃溶解在这些液体里面。

根据上面所說的情形，从石油分出来的汽油或煤油等，就含有非常多的化合物，除了可能含有上述烷烃以外，尚可含有其他烃类。这些成分各有一定的沸点，因此汽油就沒有一定的沸点，我們只能說它的沸点是从某一溫度到某一溫度，在石油工業上称这种具有一定沸騰范围的物質称为馏分，例如汽油馏分，煤油馏分等，不过在商業上只称为汽油和煤油。

上述烃类的構造型式是像一条鏈子样，例如正己烷就具有下列的鏈狀結構式：



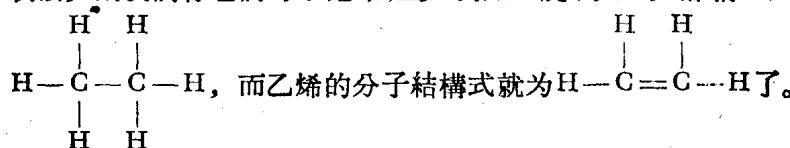
所以我們又称其为直鏈烃类化合物。但是烷烃类也有产生支鏈的，例如：



这类化合物，我們称为異構烴类。根据支鏈的地位以及形式不同，所以可能生成的种类很多，例如癸烷的異構物，从化学上理論上看，就可能有75种之多，不过这些異構物，不一定会一一都含在石油中。

### (2) 不飽和烴或称烯烃：

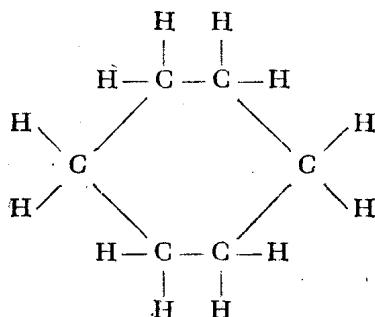
上述烴类的各个碳原子之間，只有一个鍵联接，在化学上称为饱和烴类或烷烃类。若各碳原子之間，是由双鍵或三鍵来联接，则我們称它們为不饱和烃。例如乙烷的分子結構式为



烯烃在天然石油中的含量極少，它們主要存在于石油蒸餾和分解（裂化）后的產品中。烯烃的化合性很强，很容易被氧化，在有磷酸或硫酸存在时，即能起叠合作用，而構成具有大分子量的化合物。

### (3) 环烷烃：

环烷烃的分子結構都是环狀的，碳原子的首尾能够衔接，例如环己烷的結構为：



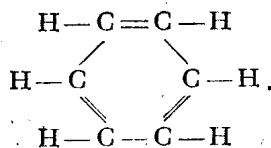
从上式看出：环烷烃和相应碳原子数烯烃所含的氢原子个数相同，可是結構不一样，一个是鏈狀，一个是环狀。从化学实验

上，我們也可以使烯烃經過一定化学作用轉變成相应的环烷烃，这种化学作用叫做环化作用。

石油中所含的环烷烃种类也很多，苏联学者馬尔科弗尼可夫对于石油中的环烷烃作过很多的研究工作，現在大致可以說：在石油的輕質餾出物中，其环烷烃主要为环戊烷及环己烷的同系物，但在較高沸点的石油餾分如在潤滑油中，其环烷烃大多为二环或多环的化合物。

#### (4)芳香烃：

芳香烃和环烷烃一样，也具有环狀結構，不过它的結構式內有双鍵，所以和环烷烃是有区别的。最簡單的芳香烃是苯，它的結構式是：



此外石油中尚可含有甲苯、二甲苯以及苯的高級同系物，在較高沸点的餾分中，尚可有萘、蒽等及其同系物。不过各种石油所含芳香烃量是很不一致的。有些含芳香烃量很高，但另一些含量却較少。

上述各类化合物含在石油中，直接影响了所煉得餾分产品的品質。例如高級直鏈烷烃的凝固溫度 很高，若是油品中含有它时，就可以造成油品輸送困难，对于要求低凝固点的油品來說，就不适合了。可是在另一方面，液体直鏈烷烃却能使柴油在汽缸中如期爆燃，并且工作平稳，所以它可以是柴油的有用成分。異構烷类在飞机或汽車等汽化器式發动机中，具有很好的抗爆性能，所以常常是汽油的不可缺少的組分。环烷烃对石油产品的影响也很大，它存在于汽油或煤油中，比石蜡烃的抗爆性要好；在潤滑油中，某些环烷烃能使潤滑油的粘度隨溫度变化而变化很

小，这样就可保証摩擦部件在高溫及低溫时都有适当的潤滑，同时它的凝固点也較低。芳香烴也能使汽油的抗爆性提高，可是它却能使柴油的燃燒性能变坏，同时煤油中若含有芳香烴過多，也常常使煤油点灯时發生黑煙。

石油中的含硫化合物主要是噻吩、硫醇、硫化氫和元素硫。通常石油中的硫化物含量，是随着馏分沸点的升高而增加的。在蒸餾或其他加工时，其中有相当一部分会分解成为硫化氫，它对于設備会造成严重的腐蝕，所以煉制含硫石油时，應該有些抗腐蝕的特殊措施。

含氧化合物的主要成分是环烷酸，它对金屬有侵蝕作用；此外石油中尚含有的膠質及瀝青質，也是含氧、硫、氮的化合物。后者在加工过程中容易結焦，同时成品中若含有这些物質时，在氧化过程中容易生成炭渣，并会在設備或机器表面上結焦，所以應該將其除去。

含氮化合物，有的有腐蝕性，同时也是構成膠質的主要成分，所以也應該从油品中除去。

从以上情形看，我們知道石油中的成分非常复杂，同样由石油井中取出的石油，其組成都可相差很大，就是同一油田所出的石油，上層石油同下層石油的組成也可以不一样。此外，把同一石油蒸餾，各个沸点所出产品的組成也全不一样。例如我国克拉瑪依原油，根据我国石油科学研究院的研究：其初餾点到 200°C 餾分的組成变更情形为：

|           | 烷 煙  | 环烷烴  | 芳香烴 |
|-----------|------|------|-----|
| 初餾点—60°C  | 97.1 | 2.9  | -   |
| 60—95°C   | 84.1 | 12.9 | 3.0 |
| 95—122°C  | 61.4 | 34.3 | 4.3 |
| 122—156°C | 50.0 | 42.5 | 7.5 |
| 150—200°C | 35.5 | 56.8 | 7.7 |

石油組成雖說如此复杂，然而根据各个使用石油产品的特殊要求，我们可以提炼出适合各种需要的产品来，以便滿足国民经济的需要。我国到1958年，已炼出了110种产品，这說明石油的功用是偉大的，这些产品大致可以分为下列八类：

- (1)燃料：例如航空汽油、車用汽油、拖拉机用煤油、噴气式飞机用煤油、柴油、及鍋爐燃料等。
- (2)照明用煤油。
- (3)溶剂油：例如橡膠溶剂、假漆溶剂、植物油种子抽提溶剂等。
- (4)潤滑油：例如錠子油、机械油等工业潤滑油；航空潤滑油、拖拉机潤滑油及柴油机油等內燃机潤滑油；汽缸油，瓦波油等蒸汽机潤滑油、变压器油及透平油等特种用油。
- (5)固体烃及半固体烃：例如石蜡和地蜡、凡士林等。
- (6)石油瀝青。
- (7)有机酸及其鹽类，例如石油磺酸和环烷酸皂。
- (8)其他各种石油产品，例如潤滑脂、石油焦、碳黑等。

## 第2节 石油和油品的物理性質

任何化学純的單体物質，都有一定的物理性質，例如純水在大气压下的沸点为 $100^{\circ}\text{C}$ ，冰点为 $0^{\circ}\text{C}$ ，在 $4^{\circ}\text{C}$ 时的密度为1克/厘米<sup>3</sup>。

前面已經說过：石油不是一种單純物質，而是由許多不同成分的烃类組成的复杂混合物，所以石油的物理性質，是随成分的不同而改变的。然而从經驗中，我們也可知其大致范围(精确的数值要根据油田中所产原油的性質从有关資料中查得)。知道这些范围，对于确定产品品質、选择加工途徑都是有好处的。

色澤：石油是一种稠粘液体，呈褐紅色以至黑色，其中膠質及瀝青質含量愈多，顏色愈深。而油品精制程度愈深，顏色愈淺。

**粘度：**粘度可以决定液体的稠厚程度。一般說來，凡含汽油成分很多而膠質很少的石油，粘度比較低，而含潤滑油較多的石油，粘度比較大；同时油品沸点愈高，粘度也愈大；在同一沸点範圍內，含烷烴多的，粘度要小些，而含环烷烴多的粘度最高；含芳香烴居中。

在油品使用上，粘度与摩擦部件的液体潤滑有关，这就是說：潤滑油的粘度选用适当，它就能在机器的操作条件下，造成摩擦部件上的适当油層，避免金屬直接摩擦，以致減短机器的使用年限；除此以外，粘度尚与摩擦零件的冷却，活塞环在汽缸中的密封，和发动机的易于啓动等有关，所以粘度是油品的一項重要性質。工業上表示粘度的單位，多用厘；百分之一的厘，称厘厘。例如 10 号車用机油，就表示这种机油在 100°C 时，粘度为 10 厘厘左右。商品上表示粘度的方法，用所謂恩氏粘度計来測定。这种粘度計是用来測定一定体积的油在恩氏粘度仪器内流出的时间，并再在同仪器中測定同体积純水流出的时间，然后根据这两个時間，来求其比例，油流出时的溫度視油的稠厚一般有 50°C, 100°C 等不同溫度，而純水流出的溫度規定为 20°C。例如測得 200 厘米<sup>3</sup>的油，在恩氏粘度計流出的时间为 104 秒(溫度为 50°C)，而 200c.c. 的純水在 20°C 时在同一仪器中測得流出的时间为 52 秒，那么恩氏粘度就为  $\frac{104}{52} = 2$ 。

**比重：**比重是表示某物質(液体或固体)比同体积的水輕或重多少倍。石油的比重决定于石油內所含輕質餾分的多少，也决定于膠質和瀝青質含量的多少。石油的比重通常都小于 1，而位于 0.75—1.00 之間。

对于油品來說，过去曾用比重来判断油品品質的好坏，然而由于石油的种类很多，煉制方法也不一样，同时为了改变油品的某些性能，甚至还加有一些其他添加剂，所以只根据比重是不能判断油品的品質的，例如我們不能說比重为 0.74 的汽油，是好

还是坏。然而知道油品的比重，可以將油品的容积换算成为重量，或是將重量换算成为容积，这对于油品的發送、儲存和运输是有好处的。例如今有汽油一桶，容积为 200 升，汽油的比重为 0.740，则汽油的淨重为：

$$200 \times 0.740 = 148\text{公斤}$$

知道其重量，我們就很容易估算載运时的重量。

**閃点：**当石油或油品在容器內加热到一定溫度，用火种接近器口就發生閃火現象，并且随即熄灭，这时的溫度称为它的閃点。閃点的高低，可以說明油品是否含有較輕的馏分，例如潤滑油对于閃点的規定总是比較高些，但若潤滑油中摻有少許汽油，那末它的閃点就会变得很低了，这时就要考慮处理方法。在煉油工業上，閃点尚可以表明油品的火灾危險性，例如閃点低的油品，就要特別注意它的安全問題。

**凝固点：**石油或油品在一定条件下經外部冷却到一定溫度，它开始不流动，这个溫度称为它的凝固点。由于石油及其产品是各种烃类的混合物，所以凝固現象的形成，对于含石蜡的石油或油品來說，是由于溫度降低而形成了一种結晶網；而某些液相物質，还夾在結晶網中，只是在試驗条件下未显示出流动性能而已。凝固点与石油在管中的实际流动并沒有严密关系，例如凝固点为  $-20^{\circ}\text{C}$  的油品，不等于說我們可以在  $-20^{\circ}\text{C}$  时恰好能泵送这种油品，而通常所需的泵送溫度，約高于凝固点  $10-20^{\circ}\text{C}$ 。不过，凝固点仍旧为油品在低温下流动性的間接指标。

除此以外，对于含蜡的石油或油品來說，蜡含量愈高，凝固点也愈高。

**馏分組成：**若是我們把石油或油品放在燒瓶中，然后在外部加热，加热后形成的蒸气，沿着瓶口进到冷凝器中冷凝成为液体，然后將其引出，这种过程称为蒸餾。由于石油及其产品是个复杂的混合物，沸点各个不同，所以在加热的初期，比較輕的烃

類首先蒸發，以後比較重的烴類逐漸隨着溫度的升高而被蒸出去，若是我們按照沸點的距離把它們分別收集，收集的產品就是前面所說的餾分。石油工業上用來測定石油產品餾份組成的燒瓶及其冷凝器，是具有一定的規格的，我們稱這種儀器為恩氏蒸餾儀器。例如對於航空汽油及車用汽油，常常規定了恩氏蒸餾餾出10%，50%及90%的溫度，因為這些溫度的高低，是汽油能否在汽缸中完成工作的重要指標。例如10%溫度过高，汽車就難于起動；50%溫度过高，汽車調速時就不灵敏而不平穩，汽油的90%溫度过高，汽油就不能蒸發完全，以及還能造成曲軸箱內的潤滑油稀釋，因而增加了汽缸內的磨損。

上述一些性質以及其他性質，都載明在各種產品的規格上，煉廠煉出的成品，必須經過檢驗，看是否符合這些規格，不符合這些規格是不准作為成品出售的。

## 第二章 原油的蒸餾

### 第1節 石油煉制前的准备工作

#### 一、原油中含有水及鹽時對於煉制過程的影響

開采出來的石油中不僅含有烴類，膠質、瀝青質等，並且還含有鹽及水。在煉制以前必須把水降低到0.3%以下，含鹽量降到每升50毫克以下。否則會引起生產上的事故。因為水蒸汽的體積比同重量石油蒸汽的體積大十幾倍，所以煉制含水石油時，設備的生產率將劇烈地下降，或由於壓力過大而使設備破裂。油中所含的水分蒸發時，所需蒸發熱較石油產品所需蒸發熱約大十倍，所以增加了燃料的消耗量以及冷凝、冷卻水的用量。此外鹽

分容易沉积在设备表面上，妨碍传热，这样就会增加燃料的用量，同时增加了清扫的困难；而盐分水解生成的酸性物质，对于设备更具有强烈的腐蚀作用，所以应该在加工前进行脱水脱盐工作。

## 二、破坏乳化液的方法

水、盐和石油常常能结合成为一种很牢固的悬胶体状态，我们称其为乳化液。石油乳化液可分为两种形式：1)水包油——最小的油滴分佈在水里；2)油包水——最小的水滴分佈在油里。而含多量环烷酸或硫化物的含胶质石油，最易生成这种乳化液，并且乳化液还很稳固。

工业上破坏石油乳化液的方法，一般分为下列四类：

1) 静置法：即利用久置方法，利用比重不同，使油同水及盐能分开。为了加快分离，通常是把石油加热到120—160°C，然后再静置分开，这时分离时间约需2—3小时。但是由于温度提高，石油的蒸汽压力也就加大，因之静置设备一般都在8—15个大气压下操作。

2) 过滤法：即使乳化石油通过细砂、木片、玻璃毛等物质过滤。不过这种方法速度慢，并且易于堵塞。

3) 高压电脱乳化法：这是利用电力的作用，使乳化现象破坏，使油和水分开。电极的电压约为35000—45000伏特，我国兰州炼油厂即装有这种设备。

4) 化学剂脱水法：即在乳化油中加入少量的某种化学剂，使乳化液破坏，例如可以使用环烷酸钙盐、磺化植物油、中性酸渣等。

以上方法的选择须视乳化液的性质、化学剂的性质及电力的耗费，经过实验后方可确定；然而通常对于不太稳固的乳化液，只经过加热静置即可。