

載 汽 氮

內 径 0.010 英寸。

柱 温 115℃

进口压力 8磅/吋2

試 样 西非好望角粉碎矿 样 48 毫 克, 200 ℃ 于热 5 分鈡。

#### 討論

1. 利用毛細管色譜柱及高灵敏之鑑定器,将为石油地质勘探,及石油地质地球化学开辟了新的道路。采取50毫克的岩石,岩心,土壤,泥浆等样品,将是很方便的,而在数个井深或数个剖面的情况下,采样的总重量,亦为很少的一部分,这样給野外工作

人員带来工作上不少的方便。

- 2. 因其可以用微量样品而获得較詳細的分析 数据,为解决石油地质中微量石油或可燃性有机质的鑑定,有了新的方法,而毛細管色譜法比其他微量或半微量分析有更可靠的分析数据。
- 3. 毛細管色譜分析,有它的高分离效率,試样数量少,分析速度快,設备投資少(与其他相应的仪器設备来說),为一多快好省的分析仪器。

#### 参考资料

- Vapour Phase Chromatography 1957
   Edited D. H. Desty
- Gas Chromatography 1957
   A.I.M. Keulemans
- 3. Gas Chromatography 1960 Edited R.P.W. Scott.
- 4. 化学世界 毛細管色譜法 1962 第 6 期
- 5. 化学通报 氫火焰离子化鑑定器色譜仪 1962 年12期
- 6. 燃料文献譯丛 近代分析分离方法第6期 (蔣 俊編譯)

# 石油 分析的 微量 方法

# A. R. 杰維斯 C. 立特尔

在石油地貭勘探过程中,时常得到許多小量的油样,这些样品或者来自小的表面渗泄,这时样品可从水潭,沼澤或河流的面上撇得,或者自岩心,油玷的表面岩石或砂子的抽提而得,要求尽可能全面地作分析以判定渗泄的来源并与已知的油儲联系起来。了解一些溜出物和残渣的产量和性质的知识亦具有价值,可以取得的样品数量往往只有数毫升,对于这些小量样品的蒸溜方法已有发表<sup>[5]</sup>。本文給出一个由这些蒸溜方法所获得的一些溜份和残渣的分析綱要,并且描述了从它們所得到的測定数据的方法,这些方法亦适用于分析小量的其他石油产品。

#### 分析大綱

一个中等量原油样品——即,5 纳——的例行試驗方法包括分溜以得到一系列的溜出液和残渣并測定其得量和性貭。下列步驟可施行于总体积約为 5-ml.的小型样品。如果得到更多或更少的样品,或者某一溜溜份或残渣的得量为超常时,則方法可以修改。小型

的渗泄油样常常短少揮发性組成(由于蒸发和风蝕), 当描述其与母油相关的性质时应有考虑余地。諸如氧 化之类的化学变化的可能性亦应該有記于心。

首先測定原油的比重,然后全部样品进行分溜以得到一个到149℃(300下)为止的溜出液和以上的残渣。残渣从蒸溜器取出,测定其比重,三种温度时的粘度,和傾点,残渣囘入蒸溜器并継续蒸溜至232℃(450下)。大多数的測定数据是从这个残渣上获得的。这包括比重,三种温度时的粘度,傾点,和硫含量、瀝青质可以在少至50mg.的样品上測定。这个油的去瀝青质后的正庚烷溶液可以作石蜡含量的估計。如果样品是异常的少,瀝青质,石蜡,和油可以再混合起来作硫含量的測定。

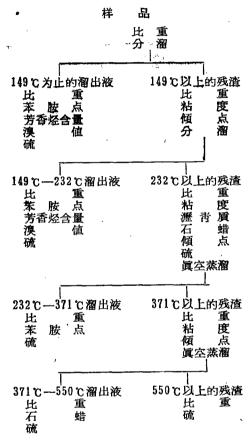
高沸点的溜出液和残渣可以自 232°C 以上的残渣在填空蒸溜器中蒸溜而得,用大約1克的样品来得到一个 371°C (700°T)以上的残渣。对这个残渣测定比重,粘度,和傾点。残渣可以回入瓶中,継续蒸溜至550°C 或者,如有足够的話,一份新的 232°C 以上的

Ý

残渣可拿来用作这个蒸溜。无論何种情况下, 残渣的量一般足够測定比重和硫含量, 并且, 如果有一个平底维形粘度計, 則粘度測定亦属可能。

如果得到足够的油料所有的溜出液都測定比重和硫含量。芳香烃和苯胺点,以及溴值按照需要在較揮发的組份中測定,而在高沸点溜出液中,苯胺点(作柴油指数 IP21/53 的計算),粘度,和石蜡含量可按需要测定之。(表 I)

表 I 5-ml原油样品的分析大纲



#### 分析步驟

會經发表过一些石油試驗的方法,这些方法,有 的是发表的文献,另外一些是英国石油分析研究室所 提供的。它們并非是仅有的,或甚至是所有方法中最 完美的,但是它們給出滿意的結果,并且只需要不是 太貴或专門化的仪器,只要可能,这些方法終是选择 或設計了石油分析試驗室一般可以得到的仪器。

微量方法所获得的結果,曾經与相应的石油学院 (IP)[4],或者美国材料試驗学会 (ASTM)[2]所頒布的 标准方法作过比較。所頒布的方法包括重复性和重現 性的数据,而本工作的目的30为只要二种方法的結果 在标准方法的重現性限度以內符合,則微量方法与标准方法的結果是相同的。

苯胺点 这个方法是基于 IP2/56 (方法 C)<sup>NI</sup>。用 0.002-到 0.05-ml 容量的毛細移液管将等量的苯胺和 样品移入一个由 1-到 2-mm 內径的鈉玻璃管吹出的小球內。图 1 描述了 A 和 B 两种类型和尺寸的仪器。如果样品的份量非常小,B 更容易装满。小球和移液管放在小的手摇离心机的管內,并搖轉数秒鈡可使移液管的內容物裝入毛細管球中,用同一根移液管移苯胺和样品。将毛細管的頂端拉出,如此形成的封焊的小球用橡皮筋套在苯胺点温度計上,温度計插入加水达标綫的試管中,外面再套上一个更大的管子作为空气浴,然后按照 IP2/56 所描述的进行苯胺点测定。

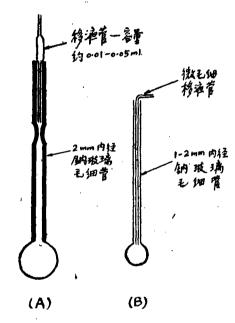


图 1 苯胺点测定仪器

所得的結果与 IP (石油学院)的結果在后者的重現性范围內相符合,用 0.01-ml 样品的微量方決所获得的一些結果列在表 II 中。

表Ⅱ 苯胺点试验

	苯 胺 点 ℃		差額 (微量IP)
样品	常 量 IP3/56	微量	°C
A	69.7	69.9	0,2
В	59.0	59.1	0.1
C	78.7	79.1	0.4
D	29.1	29.0	-0.1

常量(IP)方法的重現性=0.4°C

**芳香烃含量** 当有足够的样品时,芳香烃含量可用螢光指示剂吸附法 ASTM D1319-56T<sup>[2]</sup>(一种色层方法)来測定。这个方法所取用的样品的标准体积为0.75-ml,但是应用0.3-ml的許多微量样品可以得到足够的精确度,附加于这个已发表的領域是,使样品沿柱下延直至环烷—石蜡烃溜份能收集在下面的微量烧杯中可以約略作烃类族分析,測定比重和折光指数可以計算环烷—石蜡烃的比例。这个計算是为窄的石油分割溜份,而对这个分析大綱所得的寬溜份則并不正确。

往往所取得的样品的量不够作螢光指示吸附法分析,但是芳香烃含量可用一修改的石油学院方法3/49<sup>[3]</sup> 在少至0.02-ml 样品上获得。虽然石油学院已不再发表这个方法,它仍旧用在常量石油試驗工作中因为,在这类样品中,它給出与流行的方法相符合的結果,且具有高度的精确性。这是一个苯胺点差方法且特别适宜于縮小到微量的尺度。在用99%硫酸洗滌以除去芳香烃之前及以后測定苯胺点,这些苯胺点与样品的芳香烃含量之間存在一个简单的关系。

酸洗是在由約 1-mm 內径的一段长度能 恰 当 装入离心机管的毛細管的一端所吹出的 容量 約 0.2-ml 的小球中进行的,大約 0.01 到 0.03-ml 的样品装入管內,幷用离心机搖入底球中,至少加入 3 倍于样品量的 99% 硫酸,幷搖入底球中,将毛細管的頂端用一个小火焰封焊起来,幷用手指滚轉毛細管約 5 分钟以混合球的內容物,将球的內容物搖入毛細管中幷測量样品的长度,样品搖囘到球中去,混和 1 到 2 分钟,再囘入毛細管中,幷作測量。如此重复着直至不再观察到样品的縮小为止。将管子恰好在样品表面上面割开幷取一部分作苯胺点測定。从这个苯胺点和酸洗前原来样品的苯胺点,可以按 IP 方法 3/49 所給出的步驟計算芳香烃含量。

所得的結果与那些由常量方法給出的結果在那个 方法的重現性范围內相符合。(表Ⅲ)

**瀝靑貭含量** 比一般正常的样品数量为小的样品的瀝靑貭含量可成功地用石油学院的方法来測定,但是需应用适合于小量样品的尺寸縮小的仪器——即,用 0.5 克样品时用一个 50-ml 的烧瓶。再小的样品还需一种特种的技术。

下列方法能滿意地用于約 50mg 的样 品,表 ▼表 出在极不相同的石油产品上获得的結果。

将大約 50mg 的样品放在一个小試 管 內 (3½×½吋),塞子上配上一个小型的水冷式指 形 冷凝器,加入必需量的正庚烷以得一个 40 比 1 的 溶 剂一油的比例。将試管放在 95° 到 98 ℃的水浴內一小时,不时

表Ⅲ 芳香烃含量

样	常量方法 IP3			微量方法			差 額
	<b>苯胺</b>	ģ°C	芳香煙 含 量	苯胺	₩.C	芳香烴 含 量	
HI HI	第1	第2	重量%	第1	第2	重量%	重量%
A	65.4	69.3	4.6	66.2 66.2	70.0 70.2 70.2 70.2	4.5 4.8 4.8 4.8	$ \begin{array}{c} -0.1 \\ 0.2 \\ 0.2 \\ 0.2 \end{array} $
В	60.0	70.1	11.7	60.2 60.2	70.1 70.2 70.3 70.2	11.5 11.6 11.7 11.6	$ \begin{array}{c} -0.2 \\ -0.1 \\ 0 \\ -0.1 \end{array} $
С	64.1	79.9	19.4	65.0 65.0	80.5 81.0 80.9 80.8	19.0 19.6 19.5 19.4	$ \begin{array}{c} -0.4 \\ 0.2 \\ 0.1 \\ 0 \end{array} $
D	29.1	69.9	41.0	29.2 29.1 28.9 29.9	70.2 70.2 70.2 70.2	41.3 41.4 41.6 41.5	0.3 0.4 0.6 0.5

常量(IP)方法的重現性=1.0%——即,从平均数 为±0.5%

加以振蕩,然后在室温下放置过夜,将管子装入小的手摇离心机內,把沉淀搖下,幷将澄清溶液用橡皮头吸管移去,加几滴正庚烷到沉淀上,加温幷彻底搖勻,再离心分离,幷将澄清液移去,如此重复着直至洗液呈灰白色并在連練二次洗滌中观察不到再有顏色的减褪为止。然后将瀝青順用最少量的苯溶解,幷用橡皮头吸管移入称至恒重的配衡微量烧杯,在水浴上蒸去苯,幷在100°到105℃将烧杯干燥5分鈡,冷却,并称量。

比色法对小量样品有非常高的精确度,但是无法 使用除非样品的来源为已知,因为瀝青质的顏色按其 来源而有差別。

表 N 沥青质含量

ть н	IP 143/57 的平均結果	微量結果 0.05克样品	对 IP 結果的差額		
样 品	重量%	重量%	重量%	对IP結果 的%。	
潤滑油	0.03	0.05 0.06 0.05	0.02 0.03 0.02		
船用柴油		0.06 平均0.06 0.96	0.03 0.03 0.06	6.5	
照光神	1.02	0.96 0.92 0.89 0.97	0.06 0.10 0.13 0.05	6.5 10.9 14.6 5.2	
		1.02 平均0.95	0.07	7.3	

表Ⅳ续

	IP 143/57	微量結果	对 IP 結果的差額		
样 品	重量%	0.05克样品 重量%	重量%	对 IP 結果 的% 0	
燃料油		5.55 5.69 5.81 5.12 5.45 华均5.52	0.05 0.09 0.21 0.48 0.15 0.20	0.9 1.6 3.8 9.4 2.8 3.7	

<sup>6</sup> 石油学院方法对恶青质含量的精确度为0.5%上以 重复性10%

重現性20%

瀝青质含量低于0.5%的IP結确度未予引配

溴值 一个修改的弗兰西斯溴值测定法对小量样品能得满意的結果。表 V 的結果表示与美国材料試驗学会 D1159—57T 电势滴定方法所获得的結果很好符合。

表 V 溴 值

样	常量溴 ASTM D	微量溴值		平均 微量-	微量-	
pp	結 果	重現性	个別	平均	ASTM	ASTM
1	60.9	5.0	58.5 60.0 60.0	59.5	-1.4	$ \begin{array}{r r} -2.4 \\ -0.9 \\ -0.9 \end{array} $
2	13.0	1.5	12.9 12.7 13.4	13.0	0.0	$     \begin{array}{r}       -0.1 \\       -0.3 \\       +0.4     \end{array} $
3	2.4	1.5	2.7 3.0 3.2	3.0	+0.6	+0.3 +0.6 +0.8
4	0.7	0.6	1.0	1.0	+0.3	+0.3

将半毫升 10% 硫酸和 0.2-ml 正庚烷量入一个小的具塞容器,例如一个 2-ml 刻度瓶,称入約 10mg 的样品,或者如果溴值估計是很高的話則少称一些,分次加入增額为 0.03 到0.04ml 的十分之一当量的溴化鉀-溴酸盐溶液,每次加入后激烈振盪,直至 2 分鉀的振盪后上层保持一清楚的黄色为止。这个試剂的加入可应用一个微量滴定管,但是使用一个滴管来滴加試剂,并且称出瓶及其內容物的重量以測定所加入的总体积是满意的。由假定其比重为 1 而引入的誤差可忽略不計。加入一小顆碘化鉀晶粒,将瓶激烈振盪,所释出的碘用 0.05N 硫代硫酸鈉溶液以測微 規 注 射器或其他微量滴定管滴定之,使用不多于 0.05ml 的淀粉溶液作为指示剂。

若 W=以克計的样品重量

A=加入的溴化物-溴酸盐溶液的重量

N=溴化物-溴酸盐溶液的当量浓度

B=加入的硫代硫酸鈉溶液的体积

M=硫代硫酸鈉溶液的当量浓度

則 溴值= $\frac{8}{W}$ ( $A_N$ -BM)克/100克

**傾点** 一个油的傾点是油能够流动的 最 低 的 温 度,在石油学院和美国材料試驗学会的方法中,30ml 的油放在带有温度計的玻璃筒內,并冷却到不流动为 止,每隔 5 °F 作一次流动性試驗,当筒傾斜时油能够流动的最后一个温度讀数即傾点。

萊文, 莫力森, 和賴德<sup>[6]</sup> 所描述的 方法 对 微 量

样品有满意的結 果。

将一根金属 絲指示針利用毛 細管吸引力粘附 在傾点温度計水 銀球上的一滴試 油上(图2) 并按 ASTM D97-57 的一般步驟測定 傾点。根据傾点 筒背后的标綫可 察出指示針的移 动, 幷将筒在傾 成水平位置 5 秒 **鈡**而指示針未作 移动时的温度記 录下来。原作者 使用29号金属 絲, 但是表\Ⅱ的 結果是使用30号 标准镍絲的指示 針所获得的。

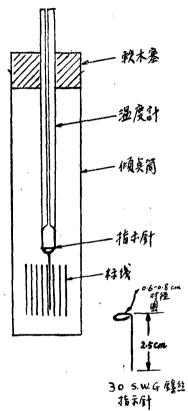


图 2 微量傾点測定器

表Ⅵ 傾 点

样			傾	点 °F	微量法-ASTM
		es an	ASTM D 97-57	微量法	°F
天	斯	油	10 -5	5 0, 0, 0	-5 +5,+5,+5
重裂	化瓦	斯油	55	50,50,50	-5,-5,-5
潤	滑	油	0.	-5	-5
燃	料	油	65	60	-5.
减粘	製化置	重殘渣	115	120,115,115	+5, 0, 0

微量法与ASTM的平均差額=頁1°F ASTM法的重复性=5°F ASTM法的重現性=10°F 凝固点 将 IP54/42 凝固点测定法[4]的尺寸縮小、 以使用于 1 个 50mg 样品上是可能的。

使用的仪器如图 3,它是由一个用 1.4 到1.5-mm 內径 20 到 30mm 高的毛細管所做成的 U 形管按置在 空气浴內所組成的。一个傾点筒可作为适当的空气浴。

将样品加热至 212 °F 以消除它以往受热历史的影响, 并将足够的样品吸入 U 形管以得到一条 20 到 30 mm 高的綫,在指示管內引入少量的水,并将仪器按装起来,将筒冷却到試油的凝固点以下約10°到20°F 并慢慢加热(約每分針1°F)。每1°F 时对油施加一个 20 cm的水压直至 U 形管內的油移动为止,这可在指示管內的水的移动观察到,这个温度即样品的凝固点。(表 YI)

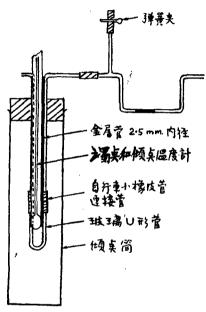


图 3 微量凝固点測定仪

表WI 凝固点

艇 固 点 IP 54/52 °F	測定前 溫 g	微量法 疑固点 ℃F	微量法-常量法 °F
65	60 40 15	64 65 66	-1 0 +1
81	••	78 77 3	-3 -4 +3

徽量法与IP的平均差額=頁1°F IP法(IP 54/52)的重复性=4°F——即,从平均数为±2 IP法的重現性=6°F——即,从平均数为±3

**比重** IP59 方法所描述的具刻度 U 形管比 重 瓶 适用于所有在試驗温度时有适度流动性的样品的比重 测定(一直到潤滑油的粘度)。图 4 是适用于 0.05 ml 样

品的比石油学院的仪器为小的一个比重瓶的尺寸,利用这个比重瓶并称至 0.00002 克,其結果与石油学院方法的数据相差不会超过 0.0009。(表面)

表 微量-与常量法比重结果的比较

样品	运动粘度 70°F cS	比 重 60°F/ 60°F	微量法 比 重	重現性	微量-			
	比 重 瓶 法							
正 庚 烷		0.6839	0.6831 0.6830	0.00064	-0.0008 -0.0009			
異 辛 烷	••••	0.69195ª	0.6912 0.6915 0.6918 0.6917	0.00064	-0.0007 -0.0004 -0.0001 -0.0002			
輕潤滑油	208	0.8799	0.8799	0.0006ª	0			
中級潤滑油	310	0.92316 0.9230 0.92305	0.9237	0.0006	+0.0007			
赫	勃特瓶法	(微量試験	納用 0.2	-克样品)				
重殘渣A	•••	0.9898	0.989 0.989 0.989 0.991	0.005	0 0 0 0.002			
重殘渣 B		1.007	1.006 1.007 1.007	0.005	-0.001 0 0			
重殘渣 C	•••	1.018	1.019 1.020 1.018	0.005 <sup>8</sup>	0.001 0.002 0			

<sup>6</sup> IP 59/57 F <sup>b</sup> ASTM D 70-52

一个小型的赫勃特瓶可用作重残渣的 比 重 測 定 (图5)。塞子上的刻度可以避免在抹拭这类瓶塞表面上 多余液体时常遇到的困难,这类瓶在室温时使用,由 小型赫勃特瓶所获得的数据列在表证,并与采用10到 15 克样品的 ASTM 常量法(ASTM70-52)<sup>[1]</sup> 的結果作比較。微量与常量赫勃特瓶数据的最大差額为0.002。

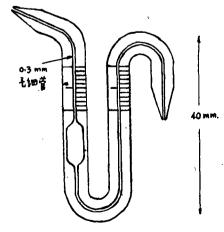


图 4 0.05-ml 样品用比重瓶

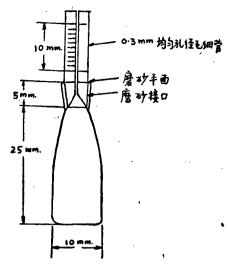


图 5 小型赫勃特比重瓶

**硫** 微量級的硫測定是已成的技术,一般設来, 油料內硫的存在数量在用标准 IP 方法来測定时 很少 遇到困难(但应用这些方法所規定的更少的样品), 如果需要可在这些方法的最后应用一个比浊法。

**粘度** 粘度的微量測定方法已有发表。所描述的 二个粘度計有能够装入标准粘度計浴的优点,并能作 一般常量样品的日常分析。

图 6 为有較大样品时用的一个小型的气承液柱粘 度計。这个粘度計需要大約 2-ml 样品来装满,但是 用法和作用与标准尺寸者相同。

对較小的样品, 烈特斯登<sup>[7]</sup>的粘度計較适合。对原来的設計增加了一个走廊来容留样品以阻止其散布在下面的磨砂接口上, 这样修改后使用更为方便(图7)。这个粘度計根据粘度采用3到7滴样品,其結果与那些用 IP71/58 所得的在約1%以內相符合,而在高粘度的范围內,則在 IP 重現性限度內符合(表以)。

表区 使用修改的烈特斯登 粘度计的粘度100°F

样品	微量法 cS	IP 71/58 cS	微量法- IP 71 cS	微量法- IP 71 %	IP 重現性 %
1	5.95	5.82	+0.13	+2.21	0.4
2	14.07	14.22	-0.15	-1.06	0.4
3	30.52	30.17	+0.35	+1.15	0.4
4	37.30	37.45	-0.15	-0.40	0.5
5	134.00	133.90	+0.10	+0.07	0.5
6	302.70	304.50	-1.80	-0.59	0.7

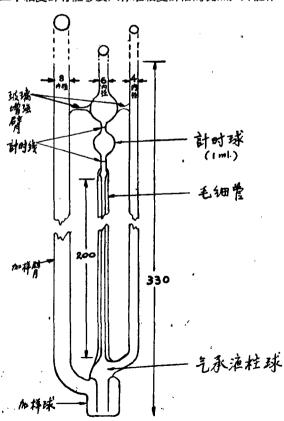


图 6 小型气承液柱粘度計(尺寸为mm)

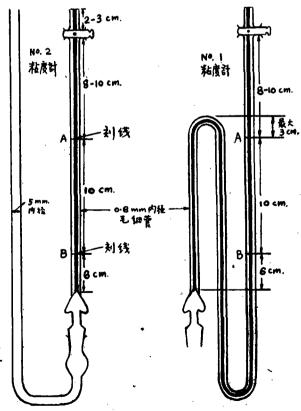


图7 微量粘度計

石蜡含量 石油的石蜡含量的数据是多少有賴于 測定条件的。作者的作法是将用二氯甲烷在-25 F 从一个无瀝青质溶液中沉淀出的物质定为石蜡含量。沉淀物质在一个15-到40-微米孔率的烧結玻璃漏斗(英国标准級3号)中保持在-25 F 时过滤,并用冷二氯甲烷洗滌,将石蜡用热石油醚自滤紙上溶解并称量。采用小量样品而使用微量过滤器时,很难防止水的凝結以及其将滤紙堵塞。常量法采用样品的最大量为2克,这个量可减小为0.5到0.2克而除了石蜡含量非常低时正确性仅有极小改变,这样的样品数量往往是可以得到的,因为油和蜡可在測定之后再混合起来而重新組成样品供其他分析。

#### 結 論

大多数一般做石油产品的試驗可施行于小量的样 品而很少改变正确度,在所描述的絕大多数試驗中, 結果与那些用公試方法所获得的在后者的精确度范围 內相符合。

在作小型試驗时主要的誤差来源在于很难在处理 揮发性溜出物和稠粘的残渣时不使其因优先性蒸发或 机械損失而改变組成, 当可以得到較大的样品时宁愿 以較多样品作試驗。然而, 若小心操作, 用 5-ml 样 品所获得的結果与那些自 5- 幼試驗所得的符合 得足够好以提供油的类型和来源的有价值的証据。

#### 引用文献

- [1] Am. Soc. Testing Materials, Philadelphia, Pa., "ASTM Standards on Bituminous Materials for Highway Construction, Waterproofing and Roofing," 1955.
- [2] Am. Soc. Testing Materials, Philadelphia, Pa., "ASTM Standards on Petroleum Products and Lubricants," 1957.
- [3] Institute of Petroleum, London, England, "Standard Methods for Testing Petroleum and its Products," 11th ed., 1951.
- $\lceil 4 \rceil$  Ibid., 17th ed., 1958.
- [5] Javes, A.R., Liddell, C., Thomas, W.H., Anal. Chem. 27, 991 (1955).
- [6] Levin, H., Morrison, A. B., Reid, C. R., Ibid., 22, 188 (1950).
- [7] Lidstone, F. M., Chem. & Ind. (London) 1952,

(分析化学, 30, 1570、1958, 周公度譯)

# 吸附色层法測定瀝青油质部份碳氢化合物的方案

## K. U. 粘薩洛姆希高娃

## 前言

近年来,碳氫化合物色层分析方面的研究得到了 十分广泛的发展。

在研究石油与石油产品的实践中,用硅胶吸附的方法得到了广泛的应用;但硅胶应用在瀝青碳氫化合物部份的分析时,遇到了一系列的困难;① 瀝青(油质)碳氫化合物部份为量极微,② 它是复杂的多組份混合物,分清这个混合物,要求特殊的方法。

下面提出了會被我們用在瀝青碳氫化合物分析中的分子包层吸附法方案,以及这个方案的补充操作步驟。在这个基础上得出的方法,是曾被 ЦИАТИМ 的工作者們用以研究石油与石油产品的方法,亦是建立在 硅胶的选择吸附能力上再加以相应的修改 补充 的 方法。

如所周知,分子吸附色层法有两种方法:淋洗法 与置换法(2)。淋洗法是用几个溶剂自吸附剂表面順 序地洗出混合物中各个組份。用这个方法时,分出的 組份在溶液(溶剂)中。

置換法是用一种溶剂洗滌吸附剂,这个溶剂是这样的一个物质,它的分子能自吸附剂表面置换出混合物中与它亲和的組份。用这个方法可以得到純粹的組份。但是此法給出大量过渡溶液,并且由于仪器的复杂性(3),不是常能被采用的。因此在制訂瀝青油质部份色层吸附分析方案时,我們偏重淋洗法。

在色层吸附分离石油产品及碳氫化合物混合物 时,可以观察到一系列的規律。主要規律之一,是各 类碳氫化合物的分布次序,按他們在吸附柱上的分配 性质而定。这个次序决定于被分离物质对所用的吸附 剂的亲合力。

ņ

希尔希勒(Хиршлер) 与爱茫 (Эмон) 用大量例子 証明碳氫化合物的吸附次序; 因此, 他們的分离, 都 有賴于所用的吸附剂以及原来的混合物的化学組成与 浓度。