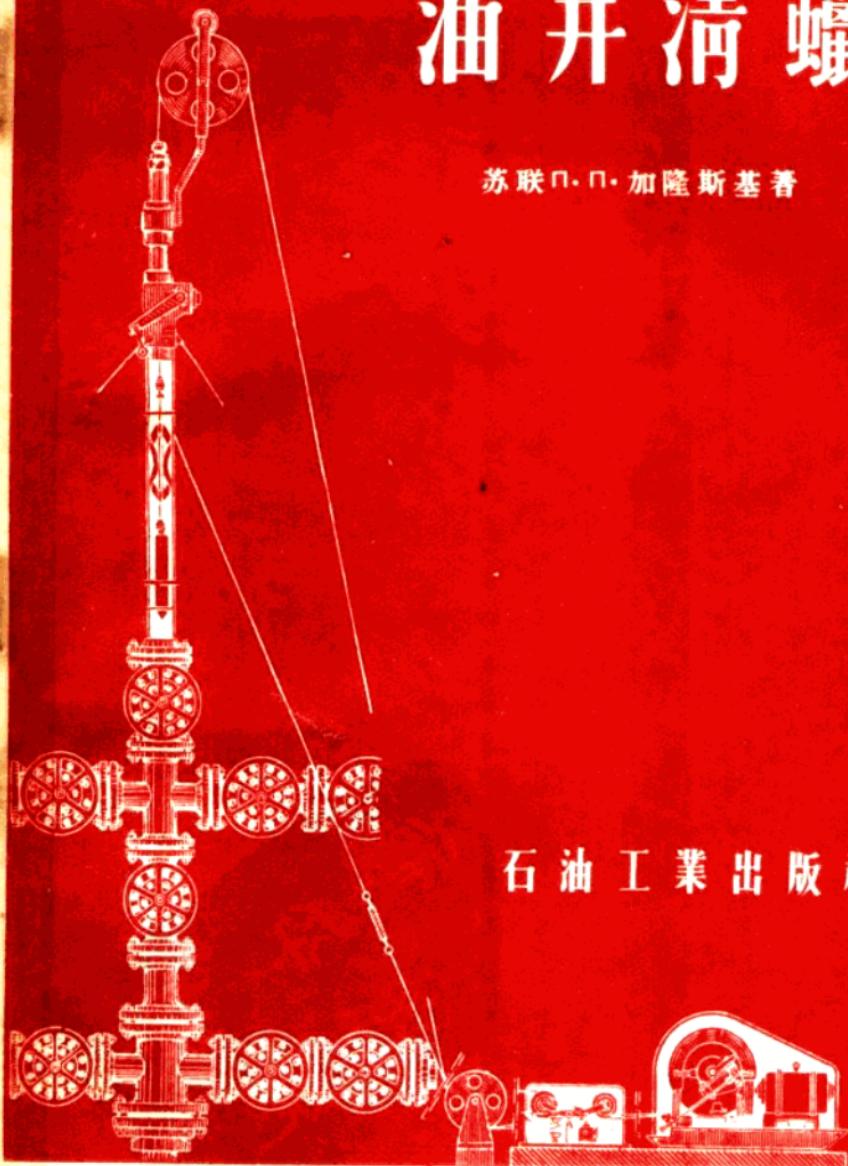


蠟清井油

苏联П.П.加隆斯基著

石油工业出版社



序　　言

在開發性質不同的油層時，在油井采油的过程中將會遇到不同的複雜情況。

假若在采出的原油當中含有砂粒，那麼就會很快的磨損井下設備和地面設備。砂粒沉積在井底而形成砂堵，從而妨害原油由油層流入井內。大量的從油層內出砂，就會使油層頂部塌陷，損壞管外的水泥，壓折套管。假若在石油裏面含有硫化氫，那麼就會腐蝕壞井下設備和地面設備。

由結蠟而造成的複雜情況，將減小井底附近地區的出油率，降低油井的出油能力，也就是說，將減小采油量。石蠟凝結在地面管線設備和容器中，同樣會降低它們的輸油能力和貯油能力。

在蘇聯各油礦，含蠟石油的產量不斷增加，約佔全國總采油量的一半。因此，油礦工作人員重視清除和防止在油層中、井中以及地面管線設備中結蠟的技術問題是完全可以理解的。

正確地選擇清蠟和防止結蠟的技術，可以防止油層出油率降低、保持油井產量不變、縮短修井時間、保証油礦正常地進行生產並降低每噸原油的成本。同時，還能使清蠟和防止結蠟的操作機械化和自動化具有很大的可能性。但是，雖然已經積累了與結蠟的不良影響作鬥爭的丰富經驗，在許多油礦上還是採用舊的、要求付出大量勞動的、效率低的方法。在這些油礦上，由於結蠟日產量有很大的降低。全部

油井的免修期很短，而花在清蠟措施上的費用也很大。

在有关油矿的書籍里面，沒有在理論上闡述过石蠟在油層条件下，在出油管內以及在含蠟石油繼續运动的过程中析出和凝結的条件，也沒有充分地綜合过苏联各油矿工作人員的丰富經驗。

在本書中，作者綜合了清蠟方面的多年工作經驗，提出了一些理論前提，以解釋在石油整个运动过程中碳氢化合物內部發生的热力过程，指出了石蠟由溶解状态(液相)轉为固态的热力条件。在本書中对清除和防止在出油管中和地面設備內結蠟的方法进行了分类。

闡述石蠟析出過程，闡述防止石蠟从液相內析出的技术，以及对清除和防止結蠟的方法进行分类，这都是首次，所以作者將对提出批評性意見的讀者們致最大謝意。

目 录

序言

第一章 石蠟、含蠟石油及其性質概述	1
第二章 天然碳氢化合物溶液的相态变化对石蠟析出的影响	3
压力和溫度对碳氢化合物相态的影响	3
油層条件	10
油井条件	16
套管空間內的情况	20
同石油一起流出的物质对石蠟形成的影响	20
管面和管材对結蠟的影响	21
第三章 出油管和井底附近地区結蠟对油井出油能力的影响	22
自噴采油	22
气举采油	37
深井泵采油	44
井底附近地区結蠟对油井出油能力的影响	50
第四章 油管清蠟的方法	51
油管清蠟方法的分类	52
地面設備清蠟法的分类	55
第五章 清蠟用的刮蠟器	57
用于自噴采油井、气举采油井和使用电动沉没泵采油的油井的刮蠟器	58
对深井泵抽油井采用的刮蠟器	78

造成渦流的刮蠟器	31
第六章 往井中注热原油清蠟	92
外注方式	92
內注方式	94
原油加热裝置	101
第七章 利用蒸汽进行油管清蠟	104
第八章 电热清蠟	108
电阻式清蠟裝置的工作原理	109
电阻式清蠟裝置的电路	110
电热清蠟的油井裝置	116
加热过程	127
关于电热清蠟過程中的某些数据	132
用感应式电热器的油管清蠟	136
低温加热	141
高週率电流	141
第九章 油管清蠟的其他方法	143
第十章 地面管綫裝置的清蠟工作	146
防止利得管結蠟的方法	146
油矿內部設備、管綫及容器的清蠟	152
第十一章 防止井底附近地帶結蠟的方法	156
热处理方法	158
爆炸与射孔工作	169
第十二章 油矿石蠟的收集及其加工	169
油管清蠟时蠟質的收集	170
收集油矿儲油罐內的蠟質	173
蠟質的特性	174
蠟質的提純處理	175

第一章 石蠟、含蠟石油及其性質概述

由 $C_{16}H_{34}$ 到 $C_{64}H_{130}$ 的烷烴，称作石蠟。

蠟質由各种石蠟混合物構成。蠟質的成分是各种各样的，因此它的物理-化学性質也有变化。

淨化过的石蠟为白色、無味的結晶体。淨化过的石蠟的比重介于 0.907—0.915 之間，沒有淨化过的石蠟的比重介于 0.881—0.905 之間。石蠟熔点介于 49—60°C 之間。在溫度較低时，石蠟处于固体状态。固体石蠟經受各种化学藥剂作用时不起变化。例如，用塗了石蠟的罐子可以保存和运输氯氟酸。石蠟在水中不溶解，在酒精中溶解很微。

在有机溶剂里——石油、苯、矿物油、醚等——石蠟溶解得很好，而在輕質石油里比在重質石油里溶解得更好。石蠟的溶解性随着温度的增加而增長。在高温下石蠟遇到氧气即行氧化。

在自然条件下，石油和地蠟中均含石蠟。石油中含有兩种状态的石蠟：溶解状态的和悬浮状态的。后一种状态的石蠟呈結晶体。所有的石油中含有溶解状态的石蠟。但是在石油中溶解状态的石蠟的数量是不同的——由不到百分之一到百分之几。

根据溶解在石油中的石蠟的数量，可以把所有的石油分成三类：

- 1) 含蠟石油(按重量計算含石蠟 2% 以上);
- 2) 稍含蠟石油(按重量計算含石蠟 1—2%);

3)不含蠟石油(按重量計算含石蠟在1%以下)。

通常，含蠟石油含有大量的汽油，而不含蠟石油則是潤滑油品种的石油。

某些含蠟石油的含蠟量列在表1內。

表 1

石 油	含 蠟 量 %	石 油	含 蠣 量 %
第二巴庫的泥盆紀石油	約 8	庫頁島的石油	6—8
契列肯半島的石油	4—6	格羅茲內的石油	4.5—8
巴庫的石油	4—6	費爾干的石油	8
烏克蘭西部的石油	7—12		

含蠟石油蘊藏在不同的地質条件下：不同的深度、不同地質时代、不同構造的貯油層內，具有不同压力、不同温度的地層內。

含蠟石油是气态、液态和固态碳氢化合物的复合溶液。

含蠟石油在油層条件下成單相液态存在，当压力和温度下降到一定程度时，由于溶解在油內的气体和固体碳氢化合物析出，即轉为二相(石油+气体)，而后轉为三相(石油+气体+石蠟)。

各种碳氢化合物的物理参数，随着压力和温度的变化而变化。它們变化的結果使每种相的性質也起变化，例如：每种相的溶解能力和稳定性增加或減小；每种相的数量組成变化。

石蠟从溶液中析出后成結晶体存在，各結晶体互相結合，而形成蠟質。蠟質是有孔的晶架，在它的孔隙中充滿

着石油和水。这种蠟質的熔点視它的成分而定，一般介于 $40-50^{\circ}$ 之間。蠟質的顏色決定于它沉淀时的热力条件，决定于各晶体間孔隙內充填的物質，和决定于石蠟結晶体的氧化程度。

含蠟石油的粘度决定于它的含蠟量和温度。含蠟量越大，温度越低，则石油的粘度也越大，并且当温度低时，例如在 20° 以下，含蠟量約为5—8%的石油就失去了流动能力。在冬天用敷設在地面上的管綫輸送这种石油是很困难的，特別是不連續輸送。

石蠟凝結在井底附近地区、管壁上和貯油罐內給管理油井和設備的工作造成很大困难。同时，石蠟对国民經濟是一种非常貴重的产品。

第二章 天然碳氢化合物溶液的相态

变化对石蠟析出的影响

压力和溫度对碳氢化合物相态的影响

气体碳氢化合物很容易互相混合。同时也可和液体碳氢化合物混合，例如，很容易得到任何比例的汽油、煤油和重油的混合物。

当压力和温度增加时，气体碳氢化合物可以溶解在液体碳氢化合物里。当压力降低时，气体碳氢化合物从石油里析出来。固体碳氢化合物，在相当的热力条件下可以溶解在石油里面或从石油中析出。当压力和温度很高时，液体碳氢化

合物轉为气相。

我們先来研究一下液体碳氯化合物和純粹的气体碳氯化合物相互作用的最簡單的过程。

假若在一定的压力下把石油放在容器中，并向容器內压入純粹的碳氯化合物，例如，甲烷(CH_4)，那么在这种压力下有一部分气体將溶解在石油里面。

当温度不变时，溶解的气量將与所加的压力成正比，根据亨利定律，在数学上可以用下列公式表示：

$$V_{\text{p.r}} = a V_n P,$$

式中 $V_{\text{p.r}}$ ——溶解气的体积；

a ——溶解系数；

V_n ——石油的体积；

P ——所加的压力。

若發生与此相反的过程，也就是說，假若現在降低壓力，那么將从石油中分离出来数量完全相同的气体。

假若我們不是用一种碳氯化合物，而是用輕質和重質气体碳氯化合物的混合物，那么，当压力增加时，这种混合物溶解在石油中的量將增加，但不是按正比的定律增加，因为不同的碳氯化合物的溶解度不同。开始时在極大程度上將溶解重質碳氯化合物，而后才是比較輕質的，所以溶解过程也不是按直綫定律进行。

当發生相反的过程时，气体的析出也不符合亨利定律，因为开始將主要析出輕質气体，而后当大量脱气时較重的分子才开始游离出来。

气体溶解在石油里面或从石油內析出，都能使石油的物理性質——密度、粘度、溶解能力等發生变化。地下的石油

也發生這些變化。

現在我們根據所加的壓力和溫度來分析一下在碳氯化合物溶液內所發生的相變。

為了進行分析，我們使用氣體、液體和固體飽和碳氯化合物的混合物。

假定當壓力等於 P 和溫度等於 t 時碳氯化合物的溶液是穩定的，並且呈液相存在。

使壓力保持不變 ($P = \text{常數}$) 而降低溫度，我們可以看出來，當溫度達到 $t_1 < t$ 時，溶液開始變濃，而成為流動性弱的液體。

溶液變濃是因為石蠟由液相變成了固相，在石油中出現了結晶體。此刻已不是一種液相，而變成了二相：液相和固相(石油和石蠟)。

在石油中出現石蠟結晶體是因為當溫度降低時石油對石蠟的溶解能力減小了，溶液已成了不穩定的相態。繼續冷卻溶液，將有更多的石蠟從液相中分離出來。

石油不同，壓力不同，石蠟開始析出的溫度，即由液相轉為二相(石油 + 石蠟)的溫度亦將不同。

此外，石油是處在靜止狀態或是處在運動狀態對石蠟開始析出的時間也有影響。當石油處在靜止狀態時，固相形成得就早一些，也就是說，石油冷卻的程度低一些就可以形成固相，而當石油處在運動狀態時，石油冷卻的程度要高一些才能形成固相。這一點已為多次的觀察所証實，例如，在輸送含蠟很多的石油時做的觀察。

在我們所研究的例子的條件下，當對石油加熱時石蠟結晶體即重新溶解於油中。

現在使溫度保持不變($t = \text{常數}$)而來改變壓力。當降低壓力時，氣體從飽和的石油中開始逸出。這是因為當壓力降低時碳氫化合物溶液的單相平衡遭受了破壞而出現了自己新的二相(石油+氣體)平衡。

當壓力繼續變化時，碳氫化合物的相態條件將繼續遭受破壞，氣相的體積將增加，而液相的體積將減小。

當壓力發生相反的變化時，也將破壞相的平衡條件，氣相減少，液相增加。當達到原來的压力時，仍然僅是一種液相。

在我們所研究的例子中，形成氣相是因為輕質碳氫化合物從液相中分離了出來。在這種情況下，液相的性質已經變化了：液相的溶解能力減小了，它的密度和粘度增加了。液相對輕質碳氫化合物和對重質碳氫化合物即對石蠟的溶解能力減小了。

因此，應當預料到，在一定的條件下，由於石蠟從溶液中析出，必定要形成固相。保持高溫可以給石蠟分子保存在液相內創造條件。這已為開發含蠟石油油田的丰富實踐所証實。

現在我們來研究一下在現實條件下所存在的情況，即研究一下當壓力 P 和溫度 t 同時變化時含蠟石油的相態將如何變化。在含蠟石油的整個運動過程中壓力和溫度不斷變化。當石油在油層內部運動時，溫度變化不大，壓力的變化梯度由零起而在井壁處達到最高峯，此時壓力按曲線下降。

在油井條件下，當採油方法不同時，壓力下降的形式也不同。在自噴井和氣舉採油井中，壓力連續地由井底壓力降低到井口壓力，而在深井泵抽油井中和當使用電動沉沒泵採油

时，压力由井底压力降达沉没处的压力，而后急剧上升，經常超过油層压力数倍，然后再降达井口压力。

差不多在所有情况下，混合物的温度都由井底温度降到井口温度。

当石油在地面上运动时，經常遇到截然不同的条件：它和气体一起运动，或是单独运动，在一定的压力下运动，或是在沒有压力的条件下运动。在后一种情况下，溫度动态通常决定于大气溫度。

在圖 1 上表示的是在地下石油的整个运动过程中一般的流动情况。地下石油在出油管內經受的压力数值，决定着液体、气体和石蠟的相的关系。

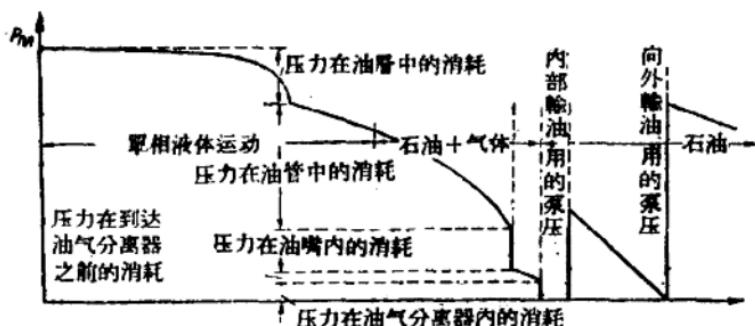


圖 1 在石油由油層排油地区直到向外輸送为止这一整个运动过程中压力的变化曲线圖

在圖 2 上所示的，是石蠟开始析出的溫度 t_{kp} 和压力 P 的关系。

当压力降低时，較多的重碳氢化合物將由液相轉为气相，結果減小了液相的溶解能力。从上述圖表中可以看出，压力愈低，开始析出石蠟的溫度也愈高，这也符合于上述情况。这一点也为在井口造成高回压与結蠟作斗争的經驗所証

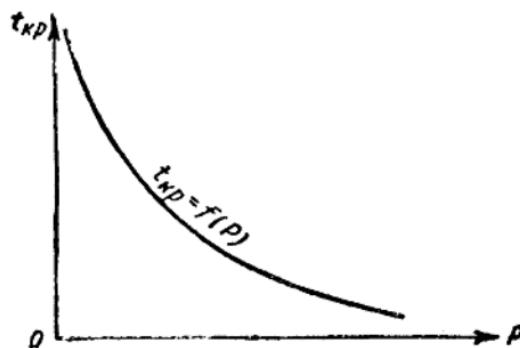


圖 2 石蠟开始析出的溫度和壓力关系曲綫圖

实。

在圖 3 上所示的是一种簡圖，說明在具有不同含蠟量的石油中石蠟形成的程度与压力、溫度的关系。繪制这一簡圖的基础是解釋促使石蠟析出的热力条件的一般前提。这种簡圖虽然不太精确，但并沒有歪曲石蠟形成的物理过程，并且使我們可以很明显地看出影响石蠟形成程度的各种条件。

在圖 3 上所示的簡圖，是由压力、溫度、溶解在石油里面的和凝結在管子上的蠟量的圖表关系構成的。

在綫 $OP_{H,p}$ 上从零开始以百分比标出了石油在油層条件下的含蠟量。百分比讀數的順序由左向右。

在同一條橫綫上由 O 开始向左标出了凝結在管子上的石蠟量。百分比讀數的順序是由右向左。

在綫 $O_1P_{m\mu}$ 上标出压力，由 O 起直到油層压力 $P_{m\mu}$ 。在这里定 P_0 为大气压， $P_{H,p}$ 为石油开始脱气的压力。由点 O 开始向綫 $O_1P_{m\mu}$ 上引符合于压力規定数值的斜綫，例如，每隔 5 个或 10 个大气压引一条。

在“石油溫度”綫的一段橫綫上标出温度：由 0° 起到石

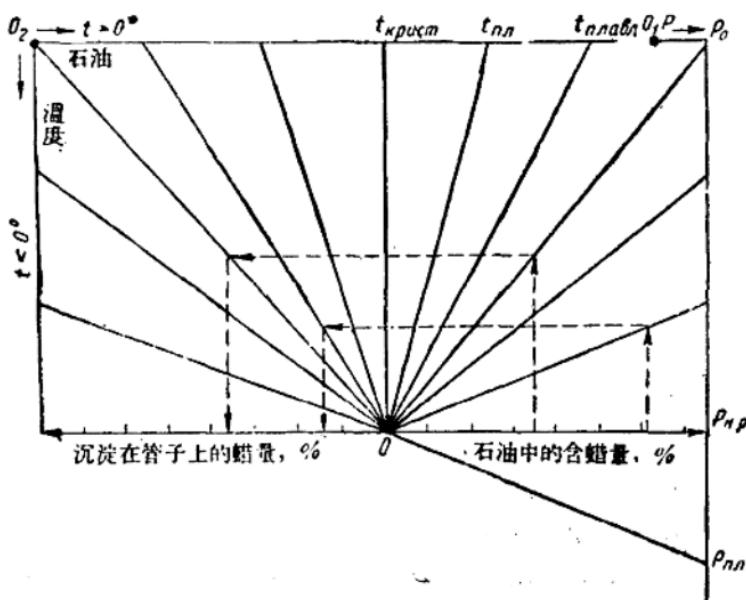


圖 3 當二相(石油+氣體)運動時管內結蠟程度與壓力和溫度的關係簡圖
蠟的熔點 $t_{\text{плавл}}$, 在縱線上標出低於 0° 的溫度。

在溫度的標度上有下列溫度符號： t_m ——油層溫度；
 $t_{\text{крyst}}$ ——石蠟開始結晶的溫度。

從上圖中可以看出，不管石油含蠟多寡，不管壓力大小，從而也不管石油的脫氣程度如何，只要石油的溫度不低於石蠟開始結晶的溫度，石蠟就根本不從石油中分離出來。此外，假若 $t_{\text{крyst}} < t_{\text{плавл}}$ ，那麼不管油層壓力大小，從而不管石油的脫氣程度如何，石蠟在油層中也不從溶液內析出。

從圖中也可以看出，石油的溫度愈低，石蠟析出的程度也愈大。

在圖上對含蠟量不同的兩種石油顯示出了兩種情況。在壓力 P_0 和溫度 t_0 下從含蠟量小的石油中析出的石蠟多，而

在較好的热力条件下($t > t_0$, $P > P_0$)从含蠟量大的石油中析出的石蠟比前者少。

从研究圖 3 上的簡圖中得出的結論，完全和开采含蠟石油时呈現的情况相符合。結蠟的程度随着温度的降低而增長。例如，冬季里，当天冷时利得管內的石蠟比天暖时凝結的快，数量也大，而在夏天，石蠟在炎热的天气里就根本不凝結。众所週知，在利得管綫上的結蠟程度随着油气分离器內压力的增高而減小。

同样，当井底压力和井口压力下降时，开始結蠟的深度增加，在管壁上凝結的石蠟变多。

从油矿的經驗中得出，保持高压和高温可以降低管壁結蠟的程度。从我們提出的圖中也可以得出同样的結論。

因此，这个圖使我們可以根据石油的含蠟量分析出热力条件对石蠟形成程度的影响。

当开采含蠟石油时，实际上有必要根据对石油結蠟的热力条件所做的研究繪制出这种圖来。它可以帮助生产人員和研究工作人員正确的選擇出清蠟技术措施，拟定出研究結蠟条件的途徑。我們所引証的圖仅适用于气化液体运动的情况，沒有反映出脱气石油的石蠟形成条件。

油 層 条 件

在開發油田以前，由于油層压力和油層温度沒有發生变化，因此碳氯化合物处在相的平衡中。

只要油層条件不变，碳氯化合物的相态在油層中也保持不变。在油層里面，气体碳氯化合物、液体碳氯化合物和固体碳氯化合物的比例关系可能是各种各样的。

視每种碳氫化合物成分和数量的不同，以及油層条件（压力和温度）的不同，碳氫化合物可能呈各种相态存在：

- 1)單相液态，当所有的碳氫化合物成液态存在时；
- 2)二相状态(液体+气体)，当一部分碳氫化合物成液态存在，而另一部分成气态存在时；
- 3)單相气态，当油層仅含有輕質气体碳氫化合物(气田)时，或者当油層也含有重質碳氫化合物，但由于油層条件(压力和温度)它們溶解在气相中(凝縮气田)时。我們只研究碳氫化合物的第一种相态和第二种相态。

按照气体在液体中溶解的定律和碳氫化合物的相态定律，在石油中溶解的气量决定于溶解系数，决定于压力和温度，而相态决定于气相和液相中的碳氫化合物的分压力，也决定于压力和温度。因此，并不是所有的气体碳氫化合物在一定的条件下都溶解在石油里面。

假若在油層中气体碳氫化合物的总体积大于在这种油層条件下能够溶解在石油里面的气体体积，那么在油層中將出現二相(液体+气体)。

在油層中气体的总体积 V_r ，將由溶解气的体积 $V_{r,p}$ 和游离气的体积 $V_{r,c}$ 組成：

$$V_r = V_{r,p} + V_{r,c} = V_h P_m (a_1 + a_2 + \dots + a_n) + V_{r,c},$$

式中 V_h ——石油的体积；

P_m ——油層压力；

a_1, a_2, \dots, a_n ——各种气体碳氫化合物的溶解系数。

因此，在下列条件下出現二相状态：

$$V_{r,p} > V_r.$$

在有些油田（例如泥盆紀油田）里面 $V_{r,p} > V_r$ 。在这种

情况下，所有的碳氢化合物都成单相液态。

根据 $V_{r,p}$ 和 V_r 的比例关系来分别气体饱和石油的程度。石油分饱和石油和不饱和石油两种。

当油层有游离气体时，石油称作饱和石油。当全部气体都溶解在石油里面，并且 $V_{r,p} > V_r$ 时，石油称作不饱和石油。

这两种情况对确定油层的开采方法具有重大的意义，并且在极大程度上决定着石蠟形成的条件。

所以，在开发含蠟石油的油田时，必须知道石蠟形成的条件，以免在油层孔隙中形成石蠟。

假若在开发油田以前油层处在平衡状态中，那么从开发油田开始油层压力将不断下降，因为把石油推到井底要消耗压力。

由于在油层压力(P_m)和井底压力(P_{sa6})之间造成了压差，因此就出现了压差地区，压差 $\Delta P = P_m - P_{sa6}$ 。

很明显， ΔP 越大，从石油里逸出的气体也就越多，液相的成分变化也就越大。石油的溶解性减小，可能使石蠟在油层条件下从溶液中析出，假若油层温度低于石蠟溶点的话。

现在我们在两种情况下——饱和石油和不饱和石油——来研究油层条件。

在饱和石油的情况下

从条件式 $V_{r,p} \leq V_r$ 中得出，所有的气体溶解在石油里面，或者一部分气体成游离状态悬浮在石油里面，或者形成气顶。在液相里面溶解 $aP_m V_H$ 公尺³的气体。