

# 焦油軟蜡和粗蜡 小型氧化裝置操作方法

---

---

石油工业部北京設計院第四室著

石油工业出版社

# 硫酸軟骨抑制劑 小鼠氯化物的操作方法

硫酸軟骨抑制劑小鼠氯化物

硫酸軟骨抑制劑

## 內容提要

自全民办油以來各地成堆干蠶厂都要生产一定数量的石蜡，这些产品如不进行合理的加工，用处是很小的。相反，如能将这些石蜡进行氧化，则可得到目前在工农业生产中都急需的潤滑脂的原料，同时使工厂大大增加产值。

北京石油設計院为了帮助各地小油厂都能自己将本厂所产的石蜡进行氧化，設計了一套小型氧化装置，並作了数次的生产試驗，效果很好。而所用的设备材料一般是很简单当地就有的。本書就是他們根据这种小厂的生产操作写的，文字清楚易懂，操作介紹得也很明确，各地可照着去作。

本書供各地成堆干蠶厂技术工人閱讀。



Z

統一書号：15037·733

焦油軟蜡和粗蜡

小型氧化裝置操作方法

石油工业部北京設計院第四室著

\*

石油工业出版社出版(地址：北京六納巷石油工业部內)

北京市書刊出版業營業許可證出字第084號

石油工业出版社印刷厂印刷 新华書店发行

\*

787×1092<sup>1/2</sup>开本 \* 印张<sup>1/2</sup> \* 7千字 \* 印1—3,000册

1959年5月北京第1版第1次印刷

定價(10)0.07元

## 目 录

一、引言 .....	1
二、頁岩軟蜡的氧化 .....	3
1. 原料及其性質 .....	3
2. 原料的精制 .....	4
3. 精制軟蜡的氧化 .....	4
三、頁岩成堆干餾小厂所产粗蜡的氧化 .....	7
1. 原料及氧化方案 .....	7
2. 精制蜡的氧化 .....	7
3. 粗蜡的直接氧化 .....	9
4. 実驗過程 .....	10

## 一、引言

石油工业在党的人造油与天然油並举，大、中、小並举，土洋結合，全民办石油的方針指导下，正以千軍万馬之势，迅速发展，煤和頁岩的中、小型干餾厂，已在全国范围内日益推广发展，各地都有焦油的生产。頁岩焦油中一般含有大量的蜡，如何解决这种“頁岩蜡”的綜合利用，使有利于国民经济的加速发展和帮助小土羣运动的展开，将是很有意义的工作。

高融点的石蜡經過氧化制得脂肪酸的办法，国内已有研究成果。但对于低融点的頁岩軟蜡，以至于小型工厂中用土法生产所得的粗蜡，能否氧化而得脂肪酸等有用产品，则过去常被認為不可能。北京石油学院固体燃料教研室及炼制系师生，本着敢想敢干精神，經過一系列的實驗。結果証明，頁岩軟蜡在經過酸、碱、白土等处理以后，不但可以氧化，而且反应速度正常，效率很好。氧化产物中适于制造肥皂等洗涤剂的 $C_{10}-C_{20}$ 脂肪酸达45—48%（为了便于参考和比較，現將以上研究部分一并写在本文內）。最近，我院在北京石油学院大力协助下，更进一步利用石油工业部成堆干餾試驗厂所产頁岩粗蜡，不經精制而直接进行氧化，實驗結果証明：氧化反应速度仍然正常（8—9小时后酸价計可达60KOH 毫克/克氧化蜡以上），而如提高反应温度，进行深度氧化时，则大部分的粗蜡均可轉化（酸价达到175，皂价为340）。利用这种深度氧化的产物制造鈣皂並混入成堆干餾厂所产的粗重柴

油（亦未經精制），可以制得合用的潤滑脂；如果混入品質較好的潤滑油，則可以制得優質的潤滑脂。

过去石蜡氧化设备都是采耐腐蝕的合金鋼以及純度很高的鋁。但考慮到我国的具体情況，为了能使石蜡氧化过程在小土羣中能夠實現並得到推广，必須解决氧化设备上存在的問題，以使用“土”设备来代替“洋”设备。因此，我院与北京市公私合營北京炼油厂进行了全用“土设备”的工业性“土装置”的設計、建設与試生产的工作。

在北京炼油厂的同志及老师付的帮助及指导下，用瓷缸做反应器和用土炉灶加热的办法，成建一套石蜡氧化的“土”装置。这套装置的試生产的情况良好，可生产出合格的氧化蜡。

我院又在这个試驗的基础上設計了以生产合成潤滑脂的原料——氧化蜡为目的地土法 石蜡氧化装置（已完成了施工图）。

我們認為：根据以上實驗研究的初步結果和工业上土裝置的試生产工作已初步可以为各种粗蜡、軟蜡的綜合利用打开道路，为遍地开花的中小型工厂增加了产品，在一定程度上滿足了人民生活和国民经济发展的需要。

以下將綜合报道頁岩軟蜡，及粗蜡的氧化試驗情况及結果，关于制造潤滑脂的部分將另有介紹。

## 二、頁岩軟蜡的氧化

### 1. 原料及其性質

原料為撫順頁岩軟蜡（石油一廠石蜡車間的生產的一蜡下及低溫中榨蜡）其性質如下：

	熔點, °C	碘價	含油量	顏色
一蜡下	42.7	13.1	—	黑色
低中蜡	38.8	14.5	41.3%	黑色

過程是先將低中蜡進行發汗精制，切取下列餾分：

餾份	發汗溫度	体积%	重 量	比重60°C	融點°C	油佔%	价	色	澤
低 1	36—37		10.6	0.848	28.6	—	15.8	黑	
低 2	37—41.2	9.4	9.5	0.842	31.1	—	15.8	黑	
低 3	41.2—50	8.8	8.6	0.812	37.6	—	16.4	黑	
低 4	50—54	9.7	9.4	0.992	43.2	—	15.4	黑	
低 5	54—58	12.2	12.2	0.982	47.9	3.82	13.4	深	棕
低 6	58—59	4.0	3.7	0.779	51.1	1.36	9.7	棕	黃

開始試驗時認為1,2,3餾分熔點很低可能不適合于氧化，故首先僅採用4,5,6餾分，與“一蜡下”混合，其配合如下：

低 4 9.7%

低 5 12.8% 50% 一蜡下的汗蜡50%

低 6 4%

## 2. 原 料 的 精 制

本實驗所用精制条件，采用石油學院固体燃料研究室所得之結果：

1.酸洗：硫酸用量10%；浓度62.5%；温度80°C；攪拌1小时，保持在80°C温度下沉降，分出酸渣。

2.水洗：水用量1.4倍（对蜡）；温度80°C—90°C；攪拌30分鐘（1—2次）；沉降分出水（水洗除去酸渣）。

3.碱洗：碱用量（固体NaOH）0.2公斤/吨蜡；浓度0.5%；温度80°C。

4.水洗：条件同前。軟蜡經酸碱精制后除去所含的胶質及其他杂质，洗后蜡色由原来的暗褐色变成深黃色。

5.白土处理：酸碱精制后，最后再經白土处理，对蜡进行脱色及进一步精制，使蜡色变为淡黃色。

白土用量10%；温度：110°—120°C；时间45分鐘；保温沉降过滤（用水泵抽滤）。

## 3. 精 制 軟 蜡 的 氧 化

精制后的蜡在氧化反应器中通入空气进行氧化过程  
中，保持温度108°—110°C；空气量为200升/小时公斤蜡。催  
化剂采用KMnO<sub>4</sub>及NaCO<sub>3</sub>（助催化剂）。由實驗結果証明：用  
高錳酸鉀作催化剂时，对生产脂肪酸方向是有利的。加入碳  
酸鈉的目的是滞緩副反应，而便于控制反应方向使反应的产  
物多为脂肪酸，而抑止羥基酸，及其他含氧酸的生成。羥基  
酸不是我們的目的产物。在氧化蜡中，羥基酸的存在，在制  
造潤滑脂过程中恶化了脂的品質。

如果是用脂肪酸制造肥皂，脂肪酸中羥基酸的存在，也会降低肥皂的洗涤效果。

高錳酸鉀用量為0.13%，即與碳酸鈉用量相同。在催化剂加入之前先加入2%的氧化蜡，使蜡成胶体溶液系統，以便使隨後加入之催化剂能以小顆粒状态分散于整個油層中。催化剂之分散情況，嚴重的影響着反應速度。實驗證明：催化剂顆粒愈小，氧化反應速度愈快。

氧化的“熱激發”過程：原料脂在加進催化剂之後，隨即將溫度升高，在較高溫度下保持一段時間。在此條件下氧化的鏈鎖反應迅速建立，加快氧化反應速度。此即熱激發過程。

本實驗中，首先在溫度150°C時激發1小時，如將激發溫度升高到160°C，則反應速度顯著加快，而對產品脂肪酸的品質沒有其他影響。

氧化裝置：所用的實驗氧化裝置是一個直徑20公分，高150公分的鋁筒，頂部裝有玻璃圓頂，以便觀察反應情況。空氣由塔底用壓縮機送入，用布（府綢）或玻璃粉壓制的孔板做分散器，空氣通過分散器吹入，分散均勻。反應產生空氣由塔頂逸出，低分子餾出物經塔頂冷凝器冷凝收集（為水及低分子酸類）。反應器外邊纏有電熱絲加熱，外面纏有石棉布保溫。

反應器內蜡只裝到容積的 $\frac{1}{3}$ 。 $\frac{2}{3}$ 的空間作為氧化時所生泡沫層的空間。電熱絲只纏到 $\frac{1}{2}$ 高度。塔上部可用水冷以破除泡沫。

如果用布作的分散器，則必須在反應器外部另外的容器中加催化剂，然後再裝入反應器中，因為布的空氣分散器不耐

## 高錳酸鉀的作用。

現將反應過程敘述如下：

1. 加催化劑：將蠟在三口瓶中熱至130°C，在充分攪拌下加入高錳酸鉀及碳酸鈉的混合溶液。催化劑，應先預熱到70°—80°C，加入速度1—2滴/秒。加完催化劑，在130°C下保持1小時（熔蠟中已加入有2%的氧化蠟在內）。

2. 將加完催化劑之蠟（此時發深棕色微帶紅紫）倒入氧化器中，同時吹入壓縮空氣，在150°C進行熱激發過程進行1小時。

本實驗中激發時風量為正常氧化時的1.5—2倍，激發後取樣一次，測定酸價。以後，每4小時取樣，測定酸價一次，27小時後酸價可達70，氧化速度已減慢。停止氧化。

將氧化蠟在100°C下倒出，用水洗去催化劑殘渣及水溶性酸。在頁岩軟蠟氧化過程中，隨酸價增加蠟色變淡，由棕色變成深黃、黃色。而最後成淡黃色。泡沫層逐漸升高。泡沫層與液層比最高可達6:1。在採用冷水冷破沫或加熱破沫辦法後，泡沫層一般仍佔整個液層的 $\frac{1}{2}$ 。

3. 有回收蠟存在下的氧化：曾從氧化產物中分出未氧化的蠟（暫稱“回收蠟”）混入新鮮原料蠟。再進行下一個周期的氧化，這時以回收蠟 $\frac{2}{3}$ ，新鮮蠟 $\frac{1}{3}$ 混合，用與前相同的條件進行熱激發及氧化。發現，在開始氧化的幾小時內，酸價迅速增加，但增長率迅速降低，氧化變慢，酸價達50時，反應出現停滯現象。初步推測是由於不皂化物，特別是第二不皂化物的加入在氧化過程中產生了抗氧化物質，阻滯氧化反應進行。

4. 物料平衡：以原料蠟為100%：

氧化蜡 97%；  
塔頂返出冷凝物中 3%；  
11%。

### 三、頁岩成堆干餾小厂所产粗蜡的氧化

#### 1. 原 料 及 氧 化 方 案

用石油工业部成堆干餾实验厂所产含蜡重柴油，經空气冷却后用木制简单压滤机压榨所得蜡油，这种蜡油是在50°C温度下发汗10小时所得粗石蜡，其中仍含油20%左右。我們曾对这种蜡，在特定条件下进行下列两种方案的氧化試探性研究。第一方案是先將原料粗蜡經過碱和工业硫酸洗涤精制，然后在一般頁岩蜡氧化的条件下进行氧化至酸价达80左右即停止。第二方案則是直接將未洗的粗蜡进行氧化。氧化条件又选择了两种，一种仍为一般条件，第二种則希望获得高的轉化率。采取深度氧化的办法，使酸价儘量提高（实际达到175）深度轉化的氧化蜡，希望能用作制造潤滑脂的原料。

#### 2. 精 制 蜡 的 氧 化

原料蜡的精制办法与頁岩軟蜡相同，但省去白土处理。

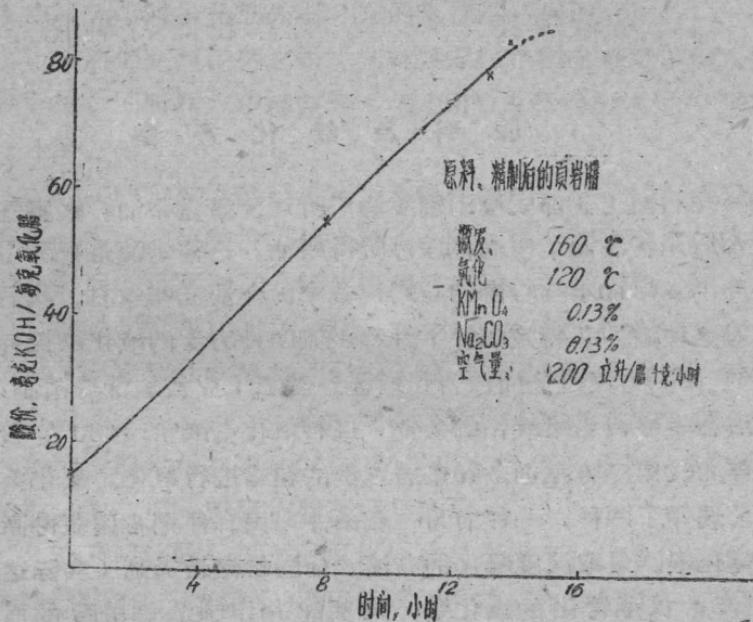
反应条件：与頁岩軟蜡的氧化条件相同：

催化剂加入的溫度 130°C，催化剂用量高錳酸鉀碳酸鈉0.13%

(对原料)

氧化热激发溫度 160°C, 催化剂浓度高錳酸鉀碳酸鈉10% (水溶液)

氧化反应溫度 120°C, 氧化蜡 (前周期产物) 2% (对原料)  
空气量 200立升/公斤蜡小时



氧化温度为120°C, 反应正常进行。馏出物馏出速度变慢, 随氧化加深, 泡沫层逐渐升高。泡沫层: 液层=1:1, 如过高, 会发生冲塔現象, 故应在反应器頂部, 用水冷却, 破沫。

正常反应时每3—4小时取一次样, 测定酸价。如氧化速度快, 則可1—2小时取样一次。氧化到酸价稍大于80KOH毫克/氧化蜡克即停止反应。

本实验中洗后氧化蜡酸价为83KOH毫克/氧化蜡克。氧化所需时间为9小时。所得氧化蜡较纯净、色淡黄，品质较好。曾用Ca(OH)<sub>2</sub>进行皂化制润滑油，容易皂化。但因其中仍含大量的未氧化的蜡，所制润滑油滴点太低（矿油用的是干馏所产粗重柴油，也含有大量的蜡）。如用品质较好的润滑油，即可生产品质较好的润滑油。所得之氧化蜡，其中含 $\frac{1}{3}$ 的脂肪酸。其余则为中性含氧化合物及未氧化的蜡。

### 3. 粗蜡的直接氧化

1. 粗蜡直接氧化：在同一个反应器中将未经精制的粗蜡直接进行氧化。操作过程与前相同。氧化条件作如下变动：热激发温度仍为160℃，氧化温度提高到130—140℃，其他不变。在此条件下进行氧化，酸价达90KOH毫克/氧化蜡克，时间为16小时。

2. 深度氧化实验：为了获得更高的转化率，减少氧化产物中蜡的百分比（估计用含蜡较少的氧化蜡，制润滑油，解决因含蜡所带来的缺点是有效的）。为此，将粗蜡进行了深度氧化。由于氧化速度随反应加深及抗氧化物质的出现而变慢，直接继续氧化，将使时间太长。为此，在本实验中，采取二次激发的办法，即在第一次氧化酸价达到90KOH毫克/氧化蜡克，以后，反应即停止。将氧化蜡取出洗去催化剂残渣等杂质。再倒回反应器重新按原条件加入0.06%的高锰酸钾及碳酸钠。再经热激发一小时，反应迅速进行。8小时后，酸价就达175KOH毫克/氧化蜡克，皂价340KOH毫克/氧化蜡克。按氧化产物皂价/酸价=1.9，说明其中酯含量不多，氧化蜡品质是较好的。

#### 4. 实 驗 过 程

本实验所用装置为高1.2米，直径4厘米的玻璃柱反应器；用外部缠绕的电热丝加热。反应器顶部10厘米长不加热，以备反应泡沫太高时，用水冷却反应器上部的办法来冷却破沫。空气由器底部用压缩机通过玻璃粉孔板进入液层而进行氧化。反应器顶接水冷凝器来冷凝低分子馏出物，不冷凝的气体则由顶部放空。反应器下部液层装有水银温度计以测量液层氧化温度。于此并设有取样口一个。

实验开始将熔蜡倒入上述反应器，同时吹入空气，加入2% 氧化蜡升温到130℃，按规定数量加入催化剂：高锰酸钾碳酸钠。升温，在160℃进行热激发，保持一小时，然后，降至120℃进行正常氧化。以上过程均与页岩软蜡的氧化相同。氧化反应进行到酸价为80即停止。将氧化蜡水洗，去掉催化剂残渣及低分子水溶性酸。

经过酸碱洗涤精制的原料蜡是深黄且微带黑色的。加入催化剂后液层变黑红，热激发后，氧化颜色逐渐变浅，由黑红→棕色→棕黄→深黄，最后所得之氧化蜡是淡黄色。

在实验中观察到，随催化剂加入其中水分在130℃温度下大量蒸发出来。在液层上有很高的一层泡沫。故催化剂加入不宜过快，否则水蒸发不好，催化剂在液层中分散不佳（颗粒太粗）。催化剂加完进行热激发，反应激烈进行，链反应迅速建立。因而反应产生的水及低分子馏出物大量馏出。实验时可以按馏出物馏出的速度及数量来衡量反应激发是否进行良好。

粗蜡直接氧化的物料平衡：

以原料蜡为	100%	馏出物	油层………2%
加入氧化蜡	2%		水层………10%
高锰酸钾	0.13%		氧化蜡………101%
碳酸钠	0.13%		
空气量	200立升/公斤·小时，蜡		

