# 中華民國國家標準 CNS

# 熟煉油與熟煉亞麻仁油

Boiled oil and boiled linseed oil

CNS 768 草修 1120082:2023 K5013

中華民國 46 年 03 月 25 日制定公布 Date of Promulgation: 1957-03-25

中華民國 年 月 日修訂公布 Date of Amendment: - -

本標準非經經濟部標準檢驗局同意不得翻印

# 目錄

節次	頁次
前言	2
1. 適用範圍	3
2. 引用標準	3
3. 品質	4
4. 參比樣品	4
5. 試驗方法	5
5.1 取樣方法	5
5.2 待測樣品檢查與製備	5
5.3 試驗之一般條件	5
5.4 色度	6
5.5 黏度	7
5.6 密度	7
5.7 透明性	7
5.8 乾燥時間	7
5.9 塗膜外觀	8
5.10 加速黃化	8
5.11 加熱減量	9
5.12 酸價	
5.13 不可皂化物	10
5.14 碘價	10
5.15 氯化碘試驗	12
6. 檢查	
7. 標示	
附錄A(規定)不可皂化物測定(二乙醚法)	15
參考資料	17

# 前言

本標準係依標準法之規定,經國家標準審查委員會審定,由主管機關公布之中華民國國家標準。CNS 768:1979 已經修訂,由本標準取代。

依標準法第四條之規定,國家標準採自願性方式實施。但經各該目的事業主管機關引用全部或部分內容為法規者,從其規定。

本標準並未建議所有安全事項,使用本標準前應適當建立相關維護安全與健康作業,並且遵守相關法規之規定。

本標準之部分內容,可能涉及專利權、商標權與著作權,主管機關及標準專責機關 不負責任何或所有此類專利權、商標權與著作權之鑑別。

#### 1. 適用範圍

本標準規定熟煉油與熟煉亞麻仁油的品質及試驗方法。

備考 1. 熟煉油為液態、透明、氧化乾燥性油酯,與調和漆及油性塗料混合,作為促進成膜劑(催乾劑)使用,<u>將一種以上的乾性油加工處理會提高其乾燥性</u>能,例:添加某些乾燥劑。

 譯注:乾性油
 1 種類又
 以上 加工 ! C < 一 加</td>
 乾

 燥性 強
 。(日文)

and of which drying performance has been intensified by processing one kind or more of drying oil and adding some dryer in it and so forth.(英文)

這裡的英文不合理,參採英文翻譯之。

備考 2. 熟練亞麻仁油係為生亞麻仁油加工而得。

# 2. 引用標準

下列標準因本標準所引用,成為本標準之一部分,下列標準適用最新版(包括補充增修)。

CNS 3699 化學分析用水(JIS K0557) CNS 9278 冷軋碳鋼鋼板、鋼片及鋼帶(JIS G3141) CNS 15200-1-1 塗料一般試驗方法-第 1-1 部:通則-一般試驗(條件與方法) (JIS K5600-1-1) CNS 15200-1-2 塗料一般試驗法-第1-2部:通則-取樣(JIS K5600-1-2) CNS 15200-1-3 塗料一般試驗法一第1-3部:通則一試樣檢查與製備 (JIS K5600-1-3) CNS 15200-1-4 塗料一般試驗方法-第1-4部:通則-試驗用標準試驗板 (JIS K5600-1-4) CNS 15200-1-5 塗料一般試驗方法-第 1-5 部:通則-試驗板之塗裝(刷塗) (JIS K5600-1-5)

CNS 15200-1-8 塗料一般試驗方法-第1-8部:通則-參比樣品(JIS K5600-1-8)

CNS 15200-2-2 塗料一般試驗法-第 2-2 部:塗料性狀與安定性-黏度

(JIS K5600-2-2)

# K5601-1-1)

譯注: CNS 已不再維護化學試劑與實驗室用玻璃器皿之國家標準,故後續僅直述其名稱,不再標註其標準編號。

# 3. 品質

品質依第5節測試後,應符合表1之規定。

表 1 品質

項目	類	別	試驗方法		
↓ 垻 臼 ┃ ┃	熟煉油	熟煉亞麻仁油	武频力法		
色度	700 (最大值)		5.4		
23 ℃黏度	C (最高)		5.5 (CNS 15200-2-2 第 4 節)		
23 ℃密度	0.926~0.948		5.6 (CNS 15200-2-4)		
透明性	應透明		5.7		
乾燥時間(h)	24 以內		5.8 (CNS 15200-3-2)		
塗膜外觀	塗膜外觀應正常		5.9 (CNS 15200-1-1 之 4.4)		
加速黃化性	0.15 (最大值)		5.10		
加熱減量(%) (最大值)	5 0.3		5.11		
酸價(最大值)	8		5.12 (CNS 15832-2-1)		
不可皂化物(%)	2.0 (最大值)		5.13 (附錄 A)		
碘價(%)	145 (最低) 170 (最低)		5.14		
氯化碘試驗	不得產生白色沈澱		5.15		

# 4. 參比樣品

依 CNS 15200-1-8 規定之分類,參比樣品應符合表 2 之規定。

表 2 參比樣品

測試項目	期 川 石 口	參比樣品類別				
	觀測項目	型態	設定系統	品質水準		
色度	顏色的明度			界線參比樣品		
透明性	透明性		公司內參比樣品或協定參比	界線參比樣品		
塗膜外觀	顏色、光澤度	<b>達</b> 膜參比樣品		標準參比樣品		
	刷痕、流痕、 皺紋、斑點、 起泡、裂紋、 針孔、碎屑		樣品	界線參比樣品		

#### 5. 試驗法

# 5.1 取樣法

取樣方法應符合 CNS 15200-1-2 之 8.1.1 或 8.2.1 規定,如果應用 8.2.1,取樣的容器數量可由交貨的當事人間協議規定。

# 5.2 待測樣品檢查與製備

待測樣品檢查與製備應依 CNS 15200-1-3 之規定,其檢查應依 CNS 15200-1-3 之 第 4 節,而製備應依 CNS 15200-1-3 之 8.2。

# 5.3 試驗之一般條件

試驗之一般條件應符合 CNS 15200-1-1 之規定,其他則應符合下列規定:

# 5.3.1 狀態調節與試驗場所

狀態調節與試驗場所應符合下列規定,

(a) 標準條件

標準條件的狀態調節與試驗場所應符合 CNS 15200-1-6 之 4.1 規定,並應為不會暴露於日光直射、無影響狀態調節與試驗的氣體、蒸汽、塵埃及有些許通風的室內。

(b) 一般條件

此狀態調節與試驗場所應符合 CNS 15200-1-1 之 3.1.1 規定。

(c) 擴散日光

擴散日光應符合 CNS 15200-4-3 之 4.3 規定。

#### 5.3.2 試驗板

如無另有規定,試驗板應符合 CNS 15200-1-4 之規定,其應為溶劑清洗過的鋼板  $(150 \text{ mm} \times 70 \text{ mm} \times 0.8 \text{ mm})$ ,

備考: 其為 CNS 9278 種類符號 SPCC,標準調質(S)亮面(B)鋼板。

# 5.3.3 試片製備

試片應依下列步驟製備。

備考:將樣品以規定的方法塗布在試驗板上稱為試片。

(a) 試驗板之預處理

試驗板的預處理應依 CNS 15200-1-4 之規定,然而,成膜性試驗與塗膜目視特性試驗所使用的鋼板,應使用溶劑清洗進行準備。

(b) 樣品製備

應使用經 5.2 準備的樣品,並每次臨試驗前要在充分混合均勻。

(c) 樣品塗布法

樣品的塗布法應依 CNS 15200-1-5 之規定。

(d) 試片乾燥與狀態調節

除另有規定外,試片在塗布完成後,應移至標準條件的試驗位置、乾燥並狀態調節。大於 0.1 m²的試片應短邊與水平約呈 85°傾靠,0.1 m²以下的試片應使塗布面朝上水平擺放。

#### 5.4 色度

色度應依下列步驟試驗。

(a) 方法概要

熟煉油、油性清漆及透明噴漆等,其與碘溶液顏色的明度比較,以 100 mL 溶液明度相同的碘含量(mg)表示之。

- (b) 碘色度標準液
  - (1) 取 20 %(w/w)碘化鉀溶液約 100 mL,溶解約 2 g 試藥級碘,製備為儲備溶液。
  - (2) 以 0.1 mol/L 硫代硫酸鈉滴定,以標定該碘儲備溶液的濃度。
  - (3) 將儲備溶液全量移入量瓶中。
  - (4) 以水稀釋後的 100 mL 碘標準液含碘 1 mg 視為色度 1, 而含 n mg 的碘標準液為色度 n。
  - (5) 取儲備溶液,所取之量要使含碘量等同於該色度,以製備具有所需色度的標準液。
  - (6) 以水稀釋所取的儲備溶液至 100 mL。
  - (7) 每次試驗前,碘色度標準液應新配製。
- (c) 操作步驟
  - (1) 將樣品與碘色度標準液分別置於不同的無色透明試管中,試管尺度為 15 mm×15 mm,具有均匀的內部尺度與厚度,注入深度均為 100 mm。
  - (2) 將試管以並列方式,在擴散日光下從側邊觀察,比較相同液體厚度部位的 額色。

#### (d) 判斷

樣品明度與 100 mL 碘色度標準液的碘含量(mg)具有相同顏色明度,即為該樣品的碘色度。當樣品顏色的明度大於碘色度標準液的明度,則視為 "色度低"。 備考:使用之水應符合 CNS 3699 表 3 所規定之 A2 或 A3 等級要求。

#### 5.5 黏度

黏度試驗應依 CNS 15200-2-2 之規定,其試驗溫度應為(23±0.5) ℃。

#### 5.6 密度

密度試驗應依 CNS 15200-2-4 之規定,其試驗溫度應為 $(23\pm0.5)$   $^{\circ}$ C。比重瓶應為 呂給薩克比重瓶(Gay-Lussac's pycnometer),而溫度應為 $(23\pm0.5)$   $^{\circ}$ C。

# 5.7 透明性

透明性試驗應依下列規定。

(a) 方法概要

在充分混合後,將樣品於(15~20) ℃靜置 24 h。檢查是否有沈澱物或不溶物存在。

- (b) 裝置
  - 2個尺度約為 15 mm × 15 mm, 無色、透明且內部尺度與厚度均勻的試管。
  - (c) 操作步驟
    - (1) 將樣品與參比樣品分別混合均勻,並置入 2 個試管至高度 100 mm。
    - (2) 將試管垂直靜置於室溫(15~20) ℃。
    - (3) 經 24 h 後, 2 個試管在擴散日光下以並列方式擺放, 從側邊透過試管檢查 是否有沈澱及懸浮物存在。
- (d) 判斷

與參比樣品比較,如果樣品的透明性並無較差,且無沈澱物或懸浮物質或液相 分層,其應視為**、**具透明性。。

# 5.8 乾燥時間

乾燥時間的試驗應依 CNS 15200-3-2 及下列規定,

# 5.8.1 熟煉油之乾燥時間

- (a) 試片製備
  - (1)使用以溶劑清洗方式製備的玻璃試驗板(200 mm×100 mm×2 mm)。
  - (2) 將樣品以 4:6 質量比與參考資料[1]所規定的 1 號氧化鋅,用藥勺充分碾混。
  - (3) 將混合物以每  $100 \text{ cm}^2$  約 0.8 g 的比例,在玻璃試驗板上<mark>刷塗</mark>一道作為試 片。

譯注:紅色底線部分係參考 5.10

參考資料[1]: JIS K5102 Zinc Oxide (Pigment)

(b) 操作步驟

塗布的試片在標準狀態下乾燥 24 h 後,測試並目視檢查塗膜表面。

(b) 判斷

如所有玻璃珠可用刷移除而不會損及塗膜表面,則應視為表面乾燥狀態,且表面乾燥時間為 "24 h 以內"。

#### 5.8.2 熟煉亞麻仁油之乾燥時間

- (a) 試片製備
  - (1) 使用以溶劑清洗方式製備的玻璃試驗板(200 mm × 100 mm × 2 mm)。
  - (2) 將樣品均勻塗布整個試驗板。
- (b) 操作步驟

在標準狀態下將塗層乾燥 24 h 後,測試並目視檢查塗膜表面。

(c) 判斷

如所有玻璃珠可用刷移除而不會損及塗膜表面,則應視為表面乾燥狀態,且表面乾燥時間為 ~24 h 以內 // 。

#### 5.9 塗膜外觀

塗膜外觀的試驗應依 CNS 15200-1-1 之 4.4 及下列規定,

# 5.9.1 熟煉油之塗膜外觀

- (a) 試片製備
  - (1) 使用以溶劑清洗方式製備的玻璃試驗板(200 mm×100 mm×2 mm)。
  - (2) 將樣品及參比樣品分別以 4:6 質量比與參考資料[1]所規定的 1 號氧化 鋅,使用藥勺充分碾混。
  - (3) 將混合物以每 100 cm² 約 0.8 g 的比例,在個別的玻璃試驗板上刷塗一道,並在標準條件下乾燥 24 h 作為試片。
- (b) 操作步驟

在擴散日光下,目視檢查參比樣品與樣品的塗膜表面。

(c) 判斷

如果顏色及光澤度差異小,以及刷痕、流痕、皺紋、斑點、起泡、針孔及碎 屑程度與參比樣品的塗層表面相比並不嚴重,則其視為 \*\*塗膜外觀正常//。

# 5.9.2 熟煉亞麻仁油之塗膜外觀

- (a) 試片製備
  - (1) 使用以溶劑清洗方式製備的玻璃試驗板(200 mm×100 mm×2 mm)。
  - (2) 使用刷子或手指分別將樣品與參比樣品分別均勻塗布整個試驗板。
  - (3) 將試驗板直立擺放,將過多的樣品完全流下。
  - (4) 將其在標準條件乾燥 48 h 作為試片。
- (b) 操作步驟

在擴散日光下以目視檢查參比樣品與樣品的塗膜表面。

(c) 判斷

如果顏色及光澤度差異小,以及皺紋、斑點、起泡、針孔及碎屑程度與參比 樣品的塗層表面相比並不嚴重,則其視為 \*\*塗膜外觀正常//。

# 5.10 加速黃化

加速黃化試驗應依下列規定。

# (a) 方法概要

白色塗膜在暗色高濕度環境下的顏色黃化程度,係以加速試驗後塗膜量測的 顏色三刺激值(X,Y,Z)所計算之黃化值表示。

(b) 裝置、儀器與材料

(1) 分光光度計:應符合參考資料[2]之 4.2 規定。

(2) 光電比色計:應符合參考資料[2]之 5.2 規定。

(3) 乾燥器:直徑不小於 300 mm。

(4) 硫酸鉀: 試藥級。

(5) 試驗板:玻璃板(200 mm×150 mm×5 mm)。

備考: 乾燥器外表面應塗黑色以防光線,且其內盛裝不少於 500 mL 的硫酸 鉀過飽和溶液,液面高度要在底部突緣的下方。

参考資料[2]: JIS Z8722 Methods of colour measurement - Reflecting and transmitting objects

#### (c) 試片製備

- (1) 將樣品以 4:6 的質量比與參考資料[1]所規定的 1 號氧化鋅置於以溶劑清 洗製備的試驗板上,以藥勺充分碾混。
- (2) 將混合物以每 100 cm<sup>2</sup> 約 0.8 g 的比例,在試驗板上刷塗一道,在標準條件下水平擺放,乾燥 72 h 作為試片。

# (d) 操作步驟

應依下列規定進行操作。

- (1) 將試片以塗層表面朝上方式,放在盛裝飽和硫酸鉀溶液的乾燥器底部突緣上方,在(35±1) ℃保持 48 h,然後將試片取出,以原狀靜置 1 h,之後立即量測顏色。
- (2) 如果使用分光光度計,依参考資料[2]第 4 節規定的分光比色計取得塗膜 顏色的三刺激值(X,Y,Z)。
- (3) 如果使用光電比色計, 依參考資料[2]第 5 節規定的直讀光電三刺激值比 色計取得塗膜顏色的三刺激值(*X*, *Y*, *Z*)。

# (e) 計算

依下式計算加速黃化並修整至小數點第三位。

$$D = \frac{1.28X - 1.06Z}{Y}$$

式中, D:加速黃化值

X, Y, Z: 顏色之三刺激值

#### 5.11 加熱減量

加熱減量應依下列規定試驗。

(a) 裝置與設備

(1) 錐形瓶: 容量 250 mL。

(2) 鈍氣吹驅裝置:能以 10 L/h 速率吹驅鈍氣。

(3) 加熱浴:能加熱 250 mL 錐形瓶至(105~110) ℃。

(4) 天秤:能稱量至最接近之 1 mg。

# (b) 操作步驟

- (1) 稱取約 10 g 的樣品,精確至最接近的 1 mg,置入之前已稱重的 250 mL 錐 形瓶中。
- (2) 一邊以乾燥的鈍氣用 10 L/h 的速率在樣品表面吹驅,一邊在(105~110) ℃ 的熱浴中加熱 30 min。
- (3) 從熱浴中取出燒瓶,冷卻至室溫,並擦乾淨後稱重,精確至最接近的 1 mg。

#### (c) 計算

依下式計算加熱減量並以質量百分比表示。

$$A = \frac{m_0 - m_1}{m_0} \times 100$$

式中, A : 加熱減量(%)

m<sub>0</sub> : 樣品初始量測之質量(g)

m1:加熱後扣除燒瓶重之樣品質量(g)

# 5.12 酸價

酸價應依 CNS 15832-2-1 之規定試驗。

# 5.13 不可皂化物

不可皂化物應依附錄 A 規定試驗。

# 5.14 碘價

碘價應依下列規定試驗。

(a) 方法概要

樣品溶解於環己烷,並添加過量的氯化碘,使樣品與鹵素加成反應,再用硫代硫酸鈉滴定未加成的鹵素,以 100 g 樣品加成反應的鹵素扣除空白試驗,以得到碘的質量(g)。

(b) 試劑

試劑應符合下列規定。

- (1) 環己烷:試藥級。
- (2) 氯化碘/醋酸溶液(0.1 mol/L)

稱取 8.7 g 試藥級碘,於 500 mL 試藥級醋酸中,以水浴中加熱溶解,另外稱取 7.9 g 試藥級三氯化碘溶解於 400 mL 試藥級醋酸中,將此兩溶液混合,並以試藥級醋酸稀釋至 1 L,裝入棕色瓶中儲存於暗處。

(3) 碘化胛溶液(10 %)(W/V)

以試藥級碘化鉀配製。

#### (4) 澱粉溶液

稱取試藥級澱粉 10 g 與 10 mL 水混合,再加入 100 mL 熱水攪拌,煮沸約 1 min 後放冷,傾析上澄液或以濾紙過濾,在每次使用前製備此澱粉溶液。

(5) 硫代硫酸鈉溶液(24.82 g 之 Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub>·H<sub>2</sub>O/L) 依 CNS 15832-1-1 之 3.3.1.13 規定製備。

# (c) 操作步驟

應依下列規定進行操作。

(1) 依據樣品的碘價,按表 3 稱量取樣量,精確至 0.1 mg,置入具可互換磨砂瓶塞的 500 mL 錐形瓶中或具可互換磨砂瓶塞的 500 mL 碘瓶中,並使用 10 mL 環己烷將其溶解。

備考:本試驗應取適量的樣品,使其耗用添加之 0.1 mol/L 氯化碘/醋酸溶液不會超過一半。

- (2)接著,用吸量管取 25 mL 維持 25 ℃之 0.1 mol/L 氯化碘/醋酸溶,以碘化 鉀溶液(10 %)(W/V)潤濕的瓶塞密封蓋緊,以避免碘及氯的蒸發,然後輕輕搖晃混合。如果是使用碘瓶,則在密封蓋緊後,由瓶頸處加入少量碘化鉀溶液(10 %)(W/V)。
- (3) 將瓶於(20~30) ℃暗處保持 1 h, 同時輕輕搖晃混合。 備考: 如為桐油應保持 2 h。
- (4) 加入(10~15) mL 碘化鉀溶液(10%)(W/V)及約 200 mL 的水,輕輕搖晃混合,然後再以 0.1 mol/L 硫代硫酸鈉滴定。
- (5) 當溶液由紅棕色轉淡黃色,添加 0.5 mL 澱粉溶液,繼續滴定,溶液由藍 色轉無色時即為滴定終點。
- (6) 另外進行空白試驗。

表 3 取樣量

碘價	取樣量(g)			
低於 5	2.0			
5 以上至 30	1.00			
30 以上至 50	0.60			
50 以上至 100	0.30			
100 以上至 150	0.20			
150 以上至 200	0.150			
200以上	0.100			

# (d) 計算

依下式計算碘價:

$$A = \frac{(V_1 - V_2) \times F \times 0.01269}{m} \times 100$$

式中, A : 碘價

 $V_1$  : 滴定空白溶液 0.1 mol/L 硫代硫酸鈉體積(mL)

V2 : 滴定所用之 0.1 mol/L 硫代硫酸鈉體積(mL)

F : 0.1 mol/L 硫代硫酸鈉的濃度因子

0.01269 : 0.1 mol/L 硫代硫酸鈉 1 mL 所相應碘的質量(g)

*M* : 樣品質量(g)

# 5.15 氯化碘試驗

氯化碘試驗應依下列規定試驗。

(a) 方法概要

在皂化樣品所得之皂液中加入硫酸將脂肪酸分離,並以二乙醚萃取,在此脂肪酸中加入氯化碘-醋酸溶液,檢查是否有高級不飽和脂肪酸產生的混濁或微細白色沈澱。

(b) 試劑

試劑應符合下列規定。

- (1) 硫酸溶液(1+5):以試藥級硫酸配製。
- (2) 二乙醚:試藥級。
- (3) 甲基橙溶液(0.1 %)(W/V)

稱取 0.1 g 試藥級甲基橙,以水溶解為 100 mL,儲存於棕色瓶中。

- (4) 氯化鈉飽和溶液:使用試藥級氯化鈉配製。
- (5) 硫酸鈉:試藥級
- (6) 氯化碘-醋酸溶液(0.5 mol/mL)

稱量 127 g 試藥級的碘,置於具有磨砂瓶塞的 1L 標準磨砂接頭錐形瓶中,加入 900 mL 試藥級醋酸,於 80 ℃加熱下儘量將碘溶解,然後加入醋酸稀釋至 1 L。配製氯化碘—醋酸溶液,在此溶液中,全量的碘不會完全溶解。將溶液以原狀態冷卻後,由其中取 200 mL 分液,以另一容器盛裝,然後在剩下的溶液中通入乾燥的氯氣,在通入氯氣過程,不時攪拌此溶液,使殘留於液體中的碘固體在完成通氯氣前要完全溶解,通氯氣直至溶液顏色瞬間從暗紅紫色轉變為明紅黃色,當溶液顏色因通氯過量變成紅黃色,則一點一點地加入之前分裝的氯化碘—醋酸溶液,直至顏色從紅黃色轉回紅紫色。

稱取配製完成的溶液 2 mL, 置於具有磨砂瓶塞的 200 mL 標準磨砂接頭錐形瓶中,加入 20 mL 碘化鉀溶液(10%)(W/V)及 100 mL 水, 然後再以 0.1

mol/L 的硫代硫酸鈉滴定,當溶液由紅棕色轉淡黃色,添加 0.5 mL 澱粉溶液,繼續滴定,溶液由藍色轉無色時即為滴定終點。以 1 L 溶液所含的鹵素量換算碘含量,並且要確認該量約為 254 g。

如換算的碘含量明顯與 254 g 不同,則要重新製備。

$$A = V \times 0.01269 \times \frac{1000}{2}$$

式中, A: 1L 溶液中的碘含量(g)

V : 滴定所需 0.1 mol/L 硫代硫酸鈉體積(mL)

F: 0.1 mol/L 硫代硫酸鈉濃度因子

0.01269 : 0.1 mol/L 硫代硫酸鈉 1 mL 所相應碘的質量(g)

(7) 乙醇(95): 試藥級

(8) 氫氧化鉀水溶液(50)(W/V): 以試藥級氫氧化鉀製備。

#### (c) 操作步驟

(1) 試片製備

- (1.1) 本標準附錄 1 試驗時,在分液漏斗中,加入經二乙醚萃取不可皂化物的肥皂乙醇溶液,使用 pH 試紙,以添加硫酸溶液(1+5)方式調整 pH 值約至 4,然後將其震盪,分離脂肪酸。
- (1.2) 添加 300 mL 水及 50 mL 二乙醚,繼續震盪,然後靜置,讓脂肪酸萃入二乙醚層中。

# (2) 品質鑑定

- (2.1) 將分液漏斗下層的水相液體排掉,重複以添加甲基橙溶液作為指示劑之飽和食鹽水,洗滌上層二乙醚溶液,直至洗液中看不到酸性,最後,以(30~40) mL的水再洗滌 1 次。
- (2.2) 將二乙醚溶液置於乾燥的角錐瓶中,添加(25~50)g的無水硫酸鈉, 蓋上角錐瓶,並保持在25℃以下,不時震盪使溶液透明。
- (2.3) 使用濾紙(3 號定性濾紙)將 200 mL 角錐瓶中的溶液過濾至 100 mL 的 角錐瓶中,再以 30 mL二乙醚清洗 200 mL 角錐瓶,過濾合併至 100 mL 角錐瓶的濾液中,最後蒸餾去除二乙醚。
- (2.4) 取所得之脂肪酸約 0.5 g 置於 100 mL 的角錐瓶,加 10 mL 二乙醚將 其溶解,並緩緩滴加 5 mL 氯化碘-醋酸溶液,如果有急劇升溫的危 險,使用冰浴降溫。
- (2.5) 在滴加之後,將溶液充分混合,將錐形瓶密蓋,在(15~20) ℃下原 狀靜置 2 h,並目視檢查是否有混濁或微細沈澱物存在。
- (2.6) 如果未看到混濁或微細沈澱物,則應視為為 "不具高級不飽和脂肪酸"

#### 6. 檢查

檢查應依第5節進行測試,且其結果應符合表1。

# 6. 標示

熟煉油與熟煉亞麻仁油的包裝應以不易磨滅的方式標示下列事項。

- (a) 標準標準
- (b) 類別
- (c) 淨重或淨體積
- (d) 製造廠商名稱、縮寫或商標
- (e) 製造日期或期代號
- (f) 製造批號或其代號
- 備考 1. 熟煉油與熟煉亞麻仁油的處理事宜規定於本標準,以及規定於法律、條例 所建立的規則與上市公司、組織等單位需要特別注意的事項中。
- 備考 2. 参考性的表 1,提供本標準中測試性能要求所規定的試驗板材料、尺度、 數量及試驗期間,本標準規定的測試需要約 300 mL 試樣。

# 附錄A

#### (規定)

#### 不可皂化物測定(二乙醚法)

# A.1 一般

不可皂化物係定義為脂肪皂化後,不溶於水但可溶於測定用溶劑的脂肪可溶物質, 其包括天然脂質,例:固醇類、醇類及烴類,以及可能出現之 100 ℃不會揮發雜質 (例:礦油)。使用的溶劑為二乙醚,其所得結果會比石油醚較高。

譯注:原文為有機雜質,但礦油應為無機物

本標準適用所有的脂類,然而對含大量不可皂化物的特定脂類,其僅提供大概值。

#### A.2 設備

- (a) 燒瓶: 具回流冷凝管的 150 mL 燒瓶
- (b) 分液漏斗: 500 mL
- (c) 烘箱:能維持(103±2) ℃

#### A.3 試劑

- (a) 氫氧化鉀水溶液: 28 g/L
- (b) 氫氧化鉀-酒精溶液: 112 g/L 在酒精(95 %)(V/V)中溶解 120 g 氫氧化鉀,並以酒精稀釋至 1 L,其不得深於淡黃色。
- (c) 二乙醚:無殘留物

# A.4 步驟

- (a) 稱取約 5 g 脂肪,精確至最接近之 0.01 g,置入燒瓶,添加 50 mL 之氫氧化鉀-酒精溶液(濃度約 112 g/L),接上冷凝管並緩緩加熱 1 h。
- (b) 在加熱完畢後,取下冷凝管,將內容物倒入分液漏斗,並以蒸餾水潤洗燒瓶(總量為 100 mL)。
- (c) 用 100 mL 之二乙醚潤洗燒瓶與冷凝管,並將洗液併入分液漏斗,蓋緊分液漏斗並劇烈震盪,在其內容物尚微溫時,將分液漏斗垂直擺放,待其明顯分為兩層,如因過量的鹼而使溶液混濁,則添加數滴氫氯酸(37 g/L)。

將二乙醚萃取液由分液漏斗的管導至另一個裝有 40 mL 水的分液漏斗中。

- (d) 按(c)之步驟,將肥皂的乙醇水溶液每次以 100 mL 二乙醚,萃取 2 次以上,然 後合併二乙醚的萃取分液至另一個分液漏斗,如果二乙醚溶液中有少數懸浮固 體物質,用少量二乙醚小心過濾並清洗殘渣與濾紙,以除去所有的可溶物質。
- (e) 緩緩轉動含有合併二乙醚與 40 mL 水的分液漏斗,液層分離後,抽出洗滌水層,再用 40 mL 水洗滌二乙醚層 2 次,每次劇烈震盪,然後接續用 40 mL 氫氧化鉀水溶液(28 g/L)、40 mL 水、1 次 40 mL 氫氧化鉀水溶液(28 g/L)、再用水洗滌至少 2 次。重複以水洗滌,直至洗滌水再添加 1 滴酚酞溶液時,不再變成粉紅色。

- (f) 從分液漏斗的管(管要先用溶劑清洗過),一點一點將二乙醚溶液流到重量已知的燒瓶中,並蒸發至微量,然後加入 6 mL 丙酮,再用緩和的氣流完全移除揮發性溶劑。
- (g) 將燒瓶水平擺放,於 103 ℃烘箱中乾燥 2 h,在乾燥器中放冷並稱重,<u>重複加熱</u>乾燥 15 min 後重重,直至連續 2 次稱重差小於 0.1 %。

譯注:底線這句,日文與英文都不合理,因此按實務

(h) 取得殘渣的質量後,使用剛蒸餾出並調整中性的酒精(95%)(V/V)將其溶解,再以 0.1 mol/L 的氫氧化鉀乙醇溶液於酚酞下滴定,如果滴定所需量超過 0.2 mL,則應重新測定。

# A.5 計算

依下式計算不可皂化物。

$$M = \frac{100m_1}{m_0} \times 100$$

式中, M:不可皂化物含量(%)

m<sub>0</sub> :量測的樣品質量(g)

*m*<sub>1</sub> : 殘渣質量(g)

參考表 1

節次		試樣		試驗天數							
	項目	材料	尺度	數量	1	2	3	4	5	6	7
5.4	色度				×-@						
5.5	黏度				×-@						
5.6	密度				×-@						
5.7	透明度	玻	200	1	×-@						
5.8	乾燥時間	璃	200× 100×2	2							
5.9	塗膜外觀	板	100×2	1							
5.10	加速黃化										
5.11	加熱損失										
5.12	酸價										
5.13	不可皂化物										
5.14	碘價										
5/15	氯化碘試驗		·	·							

符號說明: ×:試樣取樣

O :塗布

◎ :判斷

FH :靜置

== : 加熱

- → :試樣的一般用途

Δ-Δ : 其他處理數字:試驗時間(h)

譯注:這部分要請專業繪圖

# 參考資料

- [1] ASTM D1176 Practice for sampling and preparing aqueous solutions of engine coolants or antirusts for testing purposes
- [2] ASTM E230/E230M Specification for temperature-electromotive force (emf) tables for standardized thermocouples

修訂日期

第一次修訂: 68年11月23日