# 中華民國第56屆中小學科學展覽會作品說明書

高級中等學校組 農業與食品學科

# 最佳(鄉土)教材獎

052210

# 小資女愛美愛地球-馬祖紅糟身價翻倍漲

學校名稱:國立馬祖高級中學

作者:

指導老師:

高一 曹瑀芯

高一 陳冠茵

高一 王俊霖

曾婷

關鍵詞:馬祖紅糟、天然保養品、綠色化學

# 摘要

近年黑心商品問題頻傳,每天與肌膚直接接觸的保養品,安全性更是不容忽視;在環保意識抬頭下,全球吹起回歸自然的風潮,因此馬祖獨特的天然紅糟開發為保養品必將水漲船高。首先建立紅糟萃取最佳條件:當粒徑越細,以無毒低刺激的水為溶劑,粉水比為1:10,透過低耗能的超音波震盪;其製程符合現今追求的綠色化學。再探討紅糟抗氧化、美白、保濕的有效性分析:以往被作為廢棄物的紅糟,比多用途的紅麴及美白產品中的麴酸效果佳;也能與數種知名市售商品有相近的功效。總生菌檢測發現紅糟能抗菌,可作為天然防腐劑;其安全性已達到國家衛生標準。總而言之:紅糟有低成本、環保、功效佳等特點,相當適合開發成天然保養品,發展為地方特色伴手禮。

# 前言

馬祖鄰近大陸福州,因此保留了具福州特色的飲食文化老酒與紅糟。釀製老酒的品質主要受紅麴影響 <sup>1,2</sup>,早期馬祖的紅麴大都從大陸購買,品質往往是良莠不齊;於是馬祖酒莊特地研究找出目前最好的紅麴菌株,並透過嚴謹的製程,釀造出品質優異的老酒。釀酒剩餘的殘渣為紅糟,其有著營養價值,因此廣泛利用於馬祖特色料理中,如紅糟雞湯與紅糟鰻魚 <sup>3</sup>。

雖然它富含營養成分,但畢竟紅糟的特殊香氣及口味,不是每個人都能接受的;而且也不可能每天每餐都吃紅糟料理,這將會產生膩的反感。若因為這些因素而無法充分攝取到紅糟的精華,甚至是丟棄過多用不完的紅糟,將是非常可惜的。

日本人發現釀酒者的手部肌膚都特別亮白滑嫩,原來是酒粕中的麴酸有著美白的功效⁴。 於是欲將紅糟開發成皮膚的保養產品,如此一來,可以更有效的獲得其營養成份並提升其經濟價值。

若直接將紅糟敷在皮膚上,其中殘留的酒精會刺激肌膚,且紅糟顆粒可能會堵塞毛孔。 因此本研究參考生活中泡咖啡的流程來設計製作此產品的方法:烘乾去除酒精、研磨沖泡、 去除殘渣,得到紅糟萃取液。

接著探討其應用於保養品的抗老化、美白、保濕效果,再檢驗微生物含量。由於同系列的紅麴與麴酸能有保養功效,因此推測紅糟也能有著功能;微生物的部分將找尋適合的方法

將菌數減少至符合標準。當完成試驗後,此天然的萃取液可以直接作為化妝水,也可以當作 有效果的基底進一步做成乳液手工皂等產品。

未來預計利用小酒甕做為紅糟保養品的容器,以馬祖特有的閩東式建築造型做為包裝紙 盒,此設計將發展出相當具有特色的伴手禮,送禮自用兩相官。

# 壹、研究動機

馬祖位於戰地前線冬天酷寒的小海島,早年生活極為窮苦。於是家家戶戶一粒一粒慢慢 地將米珍藏起來,再私釀成老酒祛寒補身,並節儉的將釀酒廢棄物「紅糟」入菜調味養身。 居民靠海維生,每天咬牙與冷冽的風吹和刺眼的日曬奮戰,造成肌膚急速老化暗沉。

在現今講求採用天然素材的趨勢下,紅糟有著許多抗氧化美白的成分,成了當地特有的資源。但若透過飲食攝取紅糟中有效成分來改善膚質,可能會因著烹煮及消化系統破壞其功效;因此著手將紅糟物盡其用研發成平價美白保養品,藉由皮膚直接吸收創造天然美容聖品。



圖1 自製紅糟保養品

相關課程單元:基礎化學(二) 第四章 化學與化工

基礎化學(三) 第二章 化學反應速率

選修化學(上) 第三章 氧化還原反應

選修化學(下) 第一章 無機化合物

選修化學(下) 第二章 有機化合物

# 貳、研究目的

- 一、建立紅糟萃取最佳條件之粒徑、溶劑、粉水比與方法。
- 二、探討紅糟保養品抗氧化、美白、保濕的有效性分析。
- 三、探討紅糟保養品的商品推廣性。
- 四、評估紅糟保養品的安全性。

# 參、研究設備及器材

#### 一、藥品:

紅糟、紅麴、麴酸、蒸餾水、95%酒精、沒食子酸、磷鉬酚試劑、碳酸鈉、DPPH、甲醇、FeCl<sub>2</sub>、ferrozine、磷酸鹽緩衝液、赤血鹽、三氯醋酸、FeCl<sub>3</sub>、酪胺酸、酪胺酸酶、市售化妝水、PCA 培養基、磷酸鹽緩衝液。

#### 二、器材:

錶玻璃、磨豆機、研缽、錐形瓶、攪拌子、容量瓶、離心管、試管、微量分注器、比色管、人工皮、酒精燈、L 形玻棒、 $0.22\,\mu\,\mathrm{m}$  過濾裝置、培養皿。

#### 三、設備:

烘箱、光學顯微鏡、電子目鏡、筆電、電子天平、超音波震盪器、加熱攪拌器、離心機、 pH 計、分光光度計、微量天平、恆溫槽、肌膚濕度檢測儀、水幫浦、高溫滅菌釜、恆溫 培養箱。

# 肆、研究過程或方法

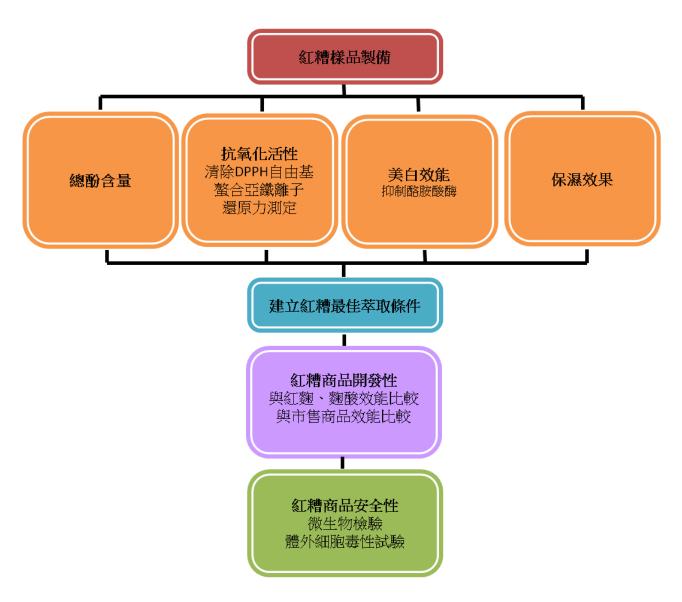


圖 2 研究方法流程圖

# 一、樣品的製備:

#### (一)研究方法:

#### 1.分辨紅麴、麴酸與紅糟:

「紅麴」是以讓紅麴菌生長在蒸煮過的米後乾燥,可用來釀老酒,近年來已被研發 為降血壓及膽固醇的健康食品,有著較多的研究與應用<sup>1,2</sup>。

「紅糟」則是釀製老酒後過濾出剩餘的殘渣,用於食物調味增色如紅糟肉,其開發性較少被探討<sup>3</sup>。

「麴酸」為酒粕中有美白效果的成分,目前許多美白產品中添加了 2% 價格高昂的 麴酸 <sup>4</sup>。

這三者天然原料中,目前紅麴及麴酸已被開發作為化妝品;但紅麴已有期原本的 釀酒等用途,而麴酸較為昂貴,因而造成兩者之經濟成本較高。因此欲透過實驗來得 知釀酒的廢棄物紅糟是否能有與紅麴、麴酸相近甚至是更優異的效果,藉此除了能讓 化妝品價格更為親民,更能達到永續發展的目標。

# 2.選擇紅麴與紅糟的最佳萃取條件:

有些化妝品將天然原料直接塗抹於皮膚上,其顆粒有可能會造成毛孔堵塞,且會 滋生細菌。因此採取使用溶劑將有效物質溶解出以製成樣品,改變粒徑大小、溶劑種 類、萃取方法、粉末與溶劑比例等,找出能有最佳效果的條件。

紅麴米已是乾燥的米粒,而紅糟殘留了老酒,其酒精將會刺激肌膚,因此需先低溫烘乾紅糟(如**圖**3)。

#### 3.麴酸溶液之配製:

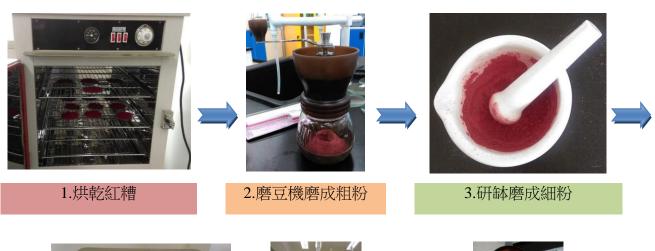
文獻顯示麴酸濃度太高將對人體造成傷害,因此產品中麴酸濃度不得超過2%。麴 酸購買已從酒粕中萃取出的白色粉末,加入溶劑配製成2%的溶液。

#### (二)研究過程:

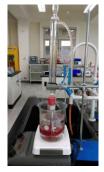
- 1.將紅糟塗薄置於錶玻璃上,於55℃烘箱中24小時烘乾。
- 2.分別將紅糟及紅麴利用磨豆機粗磨成粉狀。
- 3.取一部分前步驟之粗粉,利用研缽細磨。
- 4.秤量不同比例之粉末與溶劑,溶劑分別為水及酒精;分別利用超音波震盪法及加熱迴

流法萃取一小時。

- 5. 3000rpm離心十分鐘,吸取上清液。
- 6.利用光學顯微鏡量測紅糟及紅麴粉末粒徑大小(如圖 4)。
- 7.配製濃度為2%的麴酸溶液。
- 8.校正pH計後,檢測樣品之酸鹼值(如**圖 5**)。









4.加入溶劑利用超音波震盪或加熱迴流萃取

5.離心分層後吸取上清液

圖 3 紅糟與紅麴萃取之步驟



圖 4 分別量測粗細磨之粒徑



圖 5 測量萃取液之酸鹼值

## 二、總酚含量測定5:

## (一)研究方法:

参考 Kujala 等人之試驗方法:苯酚易被氧化而能有抗氧化的功效,可在鹼性條件下將磷鉬酸酚試劑(Folin – Ciocalteu's Reagent)中的鉬,從正六價還原成正五價,使顏色由黃色轉變為深藍色。沒食子酸屬於酚酸類,分子中有著較大的共軛系統,可穩定失去電子氧化後的結構,因此適合作為本實驗之標準品。

## (二)研究過程:

- 1.取適當濃度的沒食子酸標準品 1mL 至離心管。
- 2.加入 1mL 磷鉬酸酚試劑反應五分鐘,再加入 20%碳酸鈉溶液 2mL 反應 10 分鐘。
- 3.以 3000rpm 離心 8 分鐘,取上清液利用分光光度計測量 730nm 之吸收度,製作檢量線。
- 4.改取樣品重複上述實驗步驟,利用檢量線推算其總酚含量。

## 三、抗氧化活性分析5:

#### (一)研究方法:

#### 1.清除 DPPH 自由基能力測定:

自由基是價殼層上有未成對電子的不穩定狀態,其產生的鏈鎖反應對癌症及食品變質等有著重要的影響,因此可透過添加含有清除自由基功能的成分來改善。參考 Shimada等人之試驗方法: DPPH (1,1-diphenyl-2-picrylhydrazyl)為較穩定的自由基,當結合抗氧化劑的氫原子而還原穩定後,顏色由深紫色褪變為無色。

#### 2.螯合亞鐵離子能力測定:

螯合劑可結合能促進氧化的 $Fe^{2+}$ ,進而抑制氧化作用的進行。參考Dinis等人之試驗方法:當樣品螯合 $Fe^{2+}$ 時,則ferrozine試劑無法與 $Fe^{2+}$ 形成紫紅色的複合物,顏色將會

呈無色。

$$Na^+$$
  $Na^+$   $Na^+$ 

#### 3. 還原能力測定:

良好之電子提供者能使自由基還原成較穩定之物質,而終止氧化鏈鎖反應。參考 Oyaizu 等人之試驗方法:樣品提供電子將正三價的赤血鹽  $K_3$  [  $Fe(CN)_6$  ] 還原成正二價的黃血鹽  $K_4$  [  $Fe(CN)_6$  ],黃血鹽再與  $Fe^{3+}$ 形成普魯士藍。赤血鹽在中性及鹼性下不穩定,因此以緩衝溶液控制在弱酸性;當被樣品還原成黃血鹽後,利用強酸性的三氯醋酸將剩餘之赤血鹽分解。

$$K_3$$
 [Fe(CN)<sub>6</sub>] + sample  $\rightarrow K_4$  [Fe(CN)<sub>6</sub>] + sample-oxide  $_{\frac{*}{4}}$   $_{\frac{4$ 

#### (二)研究過程:

#### 1.清除 DPPH 自由基能力測定:

- (1) 取各樣品 4mL 至試管中。
- (2) 分別加入 1mM 的 DPPH 甲醇溶液 1mL。
- (3) 避光反應 30 分鐘(如圖 6),以分光光度計測量 517nm 之吸收度。



圖 6 避光反應之實驗方法

# 2.螯合亞鐵離子能力測定:

- (1) 取樣品 1mL 至試管中,以 3.7mL 甲醇稀釋。
- (2) 加入 2mM 的 FeCl<sub>2</sub> 水溶液 0.1mL, 避光反應 30 秒。
- (3) 再加入 5mM 的 ferrozine 甲醇溶液 0.2mL, 避光反應 10 分鐘。
- (4) 利用分光光度計測量 562nm 之吸收度。

#### 3. 還原能力測定:

- (1) 取樣品 1mL 至離心管,再加入 0.2M 的磷酸鹽緩衝液 (pH=6.6) 1mL。
- (2)加入 1%赤血鹽溶液 1mL,放入 50℃恆溫水槽中反應 30 分鐘(如**圖** 7)。
- (3) 冷卻後加入 10% 三氯醋酸溶液 1mL,以 3000rpm 離心 10 分鐘。
- (4)取上清液 2mL,再加入蒸餾水 2mL。
- (5)加入 0.1% 氯化鐵溶液 0.4mL 反應 10 分鐘,利用分光光度計測量 700nm 之吸收度。



圖 7 控制反應溫度之實驗方法

# 四、美白效能試驗5:

#### (一)研究方法:

黑色素是酪胺酸酶催化酪胺酸氧化後,經過一系列自發反應而成;因此抑制酪胺 酸酶的活性,將能防止黑色素生成而達到美白的目的。

## (二)研究過程:

- 1. 取樣品 1mL 至試管中,再加入 0.2M 的磷酸鹽緩衝液(pH=6.8)0.9mL。
- 2. 加入以緩衝溶液配製之 1mM 酪胺酸溶液 1mL,放入 37℃ 恆溫水槽中反應 10 分鐘。

- 3.加入以緩衝溶液配製之 495U/mL 酪胺酸酶 0.1mL,放入 37℃恆溫水槽中反應 20 分鐘。
- 4. 利用分光光度計測量 475nm 之吸收度。

#### 五、保濕效果試驗6:

#### (一)研究方法:

寒冷強風等外在環境,會造成皮膚水分流失;當含水量太低時,皮膚將會老化而暗沉粗糙有細紋,因此補充適當的保濕劑可以明亮肌膚。保濕效果可用肌膚濕度檢測儀量測;考量人體皮膚含水量受許多因素改變,使實驗變因太多而難以控制,因此採用俗稱人工皮的外傷敷料取代。人工皮有防水性及親水性兩面,選用與皮膚性質相似的親水性面。

#### (二)研究過程:

- 1.未塗抹受測溶液時,先利用肌膚濕度檢測儀測量 3cm×3cm 人工皮親水性面的含水量。
- 2.取 0.1mL 受測溶液均匀塗抹於人工皮。
- 3.靜置 30 分鐘後,測量含水量(如圖 8)。

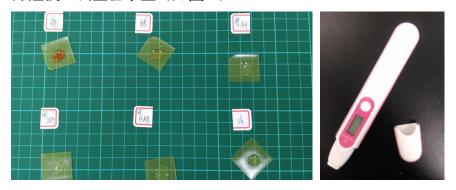


圖8 利用肌膚濕度檢測儀測量人工皮之含水量

#### 六、商品推廣性探討:

#### (一)研究方法:

大部分的保養品是以石油原料合成的,不僅消耗大量的能源,還會造成環境污染,因此生物質如紅糟將是理想的替代原料。將紅糟萃取液與含有保濕美白的知名品牌化妝水(如**圖9**),依照前述方法比較各項效果;欲了解天然保養品是否能優於含有一般石化原料之產品,綜合分析找出其賣點。



圖9 研究採用之市售保養商品

#### (二)研究過程:

- 1. 將紅糟萃取液與紅麴萃取液和麴酸溶液比較總酚含量、抗氧化、美白、保濕效果。
- 2. 將紅糟萃取液與市售化妝水比較總酚含量、抗氧化、美白、保濕效果。

#### 七、商品安全性檢測7:

#### (一)研究方法:

臉部保養品若微生物含量超標,將會引起發炎甚至是毀容;因此依據 CNS 國家標準 10890 方法,檢驗紅糖保養品的總生菌含量,是否達到國家衛生標準 < 100 CFU/mL。

去除微生物的方法有很多種,但我們考量用高溫或紫外光滅菌會破壞紅糟萃取液的有效成份;因此採用  $0.22\,\mu\,\mathrm{m}$  孔隙比細菌小的無菌過濾膜過濾掉微生物,使產品符合標準規定。

對皮膚而言安全性評估是非常重要的一環,在禁止採用動物試驗的趨勢下,本研究採用體外細胞毒性試驗,以確認紅糟保養品對人體是安全無虞的。

#### (二)研究過程:

#### 檢驗紅糟萃取液之總生菌含量:

- (1)取 PCA 粉末以二次蒸餾水加熱溶解,於高溫滅菌釜滅菌。
- (2) 倒入培養皿冷卻凝固,完成 PCA 培養基製作。
- (3) 樣品以 0.22 µm 無菌過濾膜過濾去除菌類。
- (4) 將濾液用磷酸鹽緩衝溶液以序列稀釋成 10 倍、100 倍、1000 倍稀釋液。
- (5) 用微量分注器取 100 μL 至培養基,以滅菌 L 型波棒塗盤。
- (6)以35℃培養48小時後,計算菌落數目,並推算總生菌數(如圖10)。







(1) 高溫滅菌培養液

(2) 製作培養基

 $(3)~0.22\,\mu\,\mathrm{m}$  濾膜過濾



(4) 序列稀釋樣品濃度



(5) 微量分注器取至培養基

(6) 以滅菌L型玻棒塗盤

圖 10 總生菌含量檢測實驗步驟

# 伍、研究結果與討論

# 一、樣品的製備:

## (一)研究結果:

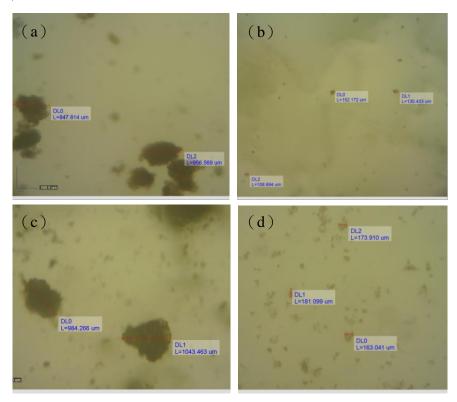


圖11 顯微鏡下粉末(a)粗磨紅糟(b)細磨紅糟(c)粗磨紅麴(d)粗磨紅麴



圖 12 萃取液之顏色外觀

## 表1 樣品之酸鹼值

萃取液	紅糟	紅麴	麴酸
pH 值	5.62	5.21	5.09

# (二)討論:

- 1.粗磨粒徑:紅糟 906μm,紅麴 1014μm;細磨粒徑:紅糟 130μm,紅麴 173μm;兩者有著明顯的差異(如**圖 11**)。
- 2.從萃取液外觀可看出:紅麴顏色較紅糟深、酒精比水能萃取出較多色素(如圖 12)。

3.紅糟萃取液的 pH 值為 5.62,在正常皮膚的酸鹼值 4.5~6.5 之間  $^7$ ,能使皮膚的各項能力達到最佳狀態(如**表 1**)。

### 二、總酚含量測定:

#### (一) 做出沒食子酸濃度對吸收度之檢量線:

#### 1. 研究結果:



圖 13 總酚測定之顏色變化

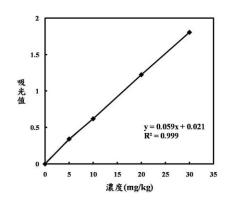


圖 14 沒食子酸標準品之檢量線

#### 2.討論:

- (1)取相同濃度樣品做實驗時,如果各物質總酚含量差很多,藍色深淺就會差很多; 當顏色淺的能被偵測到,顏色深的就會超過儀器偵測極限;因此要將總酚含量很 高的樣品稀釋後再與試劑反應得到吸光值。但這樣用不同濃度樣品得到的吸光 值,很難直接比較總酚含量;因此轉換為每單位樣品相當於多少沒食子酸來比較。
- (2) 空白對照組不含酚類,呈淡黃色;樣品總酚含量越高,藍黑色越深(如圖13)。
- (3)以  $5\sim30$ ppm 沒食子酸溶液製得標準曲線為 y=0.059x+0.021(如**圖 14**)。
- (4)以內插法求出每 100g 萃取液中所含的沒食子酸當量(gallic acid equivalents, GAE)。

#### (二)總酚含量:

#### 1. 研究結果:

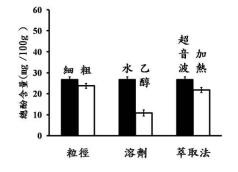


圖 15 紅糟在不同萃取條件下之總酚含量

#### 2.討論:

- (1)研磨越細的粉末使接觸面積越大,較能被萃取出;因此可推論若能研磨成更細的粉末,將能更有效地進行成分提取(如**圖 15**)。
- (2)溶劑為水比酒精更能將酚類提取出來;水對人體尤其是肌膚刺激性是較酒精低的, 因此能利用便利取得的水來有效地萃取,將可減少使用有害環境的有機溶劑,以 符合綠色化學的原則,並且可以避免造成皮膚過敏。
- (3)酚對水的溶解度比較低,但為什麼溶劑是水反而比酒精有更高的總酚含量呢?推 測是紅糟裡的酚類為多酚,苯環上有較多的 OH,所以比較容易溶在水裡面。
- (4)超音波震盪法比加熱迴流法能獲得較多的酚類,可能原因為其效率較高或加熱會破壞其成分;在遵守有效率的利用能源下,超音波震盪法是常溫的製程設計適合列為優先考量。

#### 三、抗氧化活性分析:

#### (一) 清除 DPPH 自由基能力測定:

#### 1. 研究結果:



圖 16 清除 DPPH 自由基之顏色變化

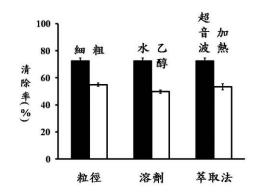


圖 17 紅糟不同萃取條件之 DPPH 清除率

#### 2.討論:

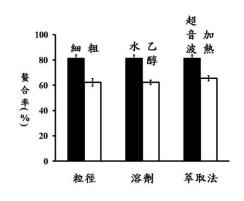
- (1)空白對照組無法清除自由基,呈 DPPH 的深紫色;樣品清除率越高,深紫色褪色越多,而呈現接近樣品本身顏色(如**圖 16**)。
- (2) 清除率(%)=(1-樣品吸光值/空白吸光值)×100%。
- (3)當粉末磨越細,溶劑為水用超音波震盪萃取,DPPH自由基清除率最高(如**圖 17**)。
- (4) 酚能提供氫原子捕捉自由基,且脫氫之產物能被苯環共振穩定,而有抗氧化效果。

## (二) 螯合亞鐵離子能力測定:

#### 1. 研究結果:



**圖 18** 螯合亞鐵離子之顏色變化



**圖 19** 紅糟不同萃取條件之亞鐵離子螯合率

#### 2.討論:

- (1)空白對照組無法亞鐵離子,呈 ferrozine 試劑與 Fe<sup>2+</sup>形成紫紅色的複合物;樣品螯合率越高,紫紅色褪色越多,而呈現接近樣品本身顏色(如**圖 18**)。
- (2) 螯合率(%)=(1-樣品吸光值/空白吸光值)×100%。
- (3)當粉末研磨越細,溶劑為水利用超音波震盪萃取,亞鐵離子螯合率最高(如圖19)。
- (4)酚中 OH 的氧上孤對電子能以配位共價鍵螯合亞鐵離子,以避免其催化氧化反應。

#### (三) 還原能力測定:

#### 1. 研究結果:



圖 20 還原能力測定之顏色變化

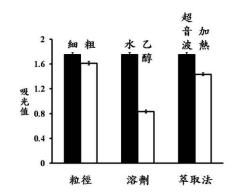


圖 21 紅糟不同萃取條件之還原能力測定

#### 2.討論:

- (1)空白對照組無法還原赤血鹽成黃血鹽,再加入 Fe<sup>3+</sup>後不產生普魯士藍,而呈現赤血鹽的橘黃色;樣品還原力越強,呈現越深的普魯士藍顏色(如**圖 20**)。
- (2) 當粉末研磨越細,溶劑為水利用超音波震盪萃取,還原能力最強(如圖21)。

# 四、美白效能試驗:

#### (一)研究結果:



圖 22 美白試驗之顏色變化

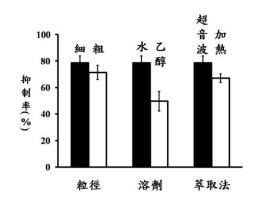


圖 23 紅糟不同萃取條件之酪胺酸酶抑制率

## (二)討論:

- 1.空白對照組無法抑制酪胺酸酶的活性,生成黑色素而呈現黑色;樣品抑制率越高,黑色褪色越多,而呈現接近樣品本身顏色(如**圖22**)。
- 2.抑制率(%)=(1-樣品吸光值/空白吸光值)×100%。
- 3.當粉末研磨越細,溶劑為水利用超音波震盪萃取,酪胺酸酶抑制率最高(如圖 23)。
- 4.推測是紅糟萃取液螯合了酪胺酸酶活性中心的銅離子,酶的活性中心就不能結合受質 來催化反應,而能有美白的效果。

#### 五、保濕效果試驗:

#### (一)研究結果:

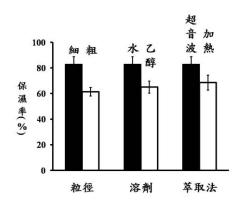


圖 24 紅糟不同萃取條件之保濕率

# (二)討論:

- 1.保濕率= (樣品含水量/空白含水量-1)×100%。
- 2.當粉末研磨越細,溶劑為水利用超音波震盪萃取,保濕率最高(如圖 24)。

- 3.紅糟萃取液中的酚、有機酸及胺基酸,能以氫鍵吸引水分子,減緩水分蒸散而保濕。
- 4.目前與本研究最相似的研究文獻為探討紅麴應用於化妝品的功效,此文獻也實驗改變 溶劑的影響,同樣發現用水萃取比乙醇有較好的效果 5。

## 六、探討紅糟的最佳萃取比例:

## (一)研究結果:

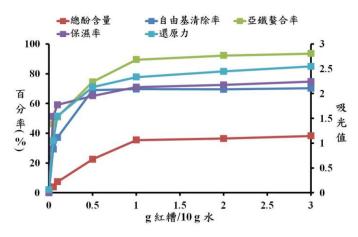


圖 25 不同比例紅糟萃取液之各功能比較

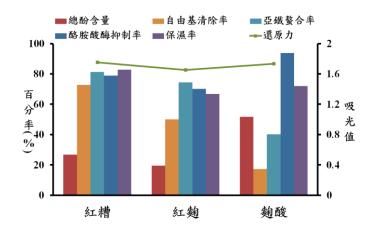
#### (二)討論:

- 1.紅糟占的比例越高,各項功效越好;當紅糟與水的比例大於 1/10 時,推測因接近飽和, 造成功效增加幅度不大(如圖 25)。
- 2.在考量功效佳且成本低兩者兼具下,紅糟與水的比例為 1/10 最為適合。
- 3.原先實驗設計濃度為參考紅麴應用於化妝品這篇文獻<sup>5</sup>:將此文獻中最佳濃度所需萃取紅麴濃縮粉末含量(8mg/mL),再利用其萃取產率(4.83%)推算,發現原本所需紅麴粉末與水比例大約是 1/10~2/10。

#### 七、探討紅糟的商品推廣性:

#### (一)紅糟與紅麴、麴酸的各項功效比較:

#### 1. 研究結果:



**圖 26** 紅糟、紅麴、麴酸各功能之比較

#### 2.討論:

- (1) 廢棄物紅糟比可用來釀酒和作為保健食品的紅麴,對皮膚保養有較好的效果。
- (2)天然原料紅糟也比透過高成本萃取出的麴酸,整體平均功效較佳(如圖26)。
- (3)紅糟是紅麴釀酒的殘餘物,其發酵過程產生了較多的有效成分,造成紅糟能比紅 麴有更好的效果;麴酸只是紅糟中的其一成分,紅糟還有著許多有效成分,因此 綜合加成後紅糟能有著比麴酸更優異的功效。
- (3)文獻雖然已有其效果之數據5,但考量實驗環境之差異影響,因此自行檢驗以比較。

#### (二)紅糟與市售保養商品的各項功效比較:

#### 1. 研究結果:

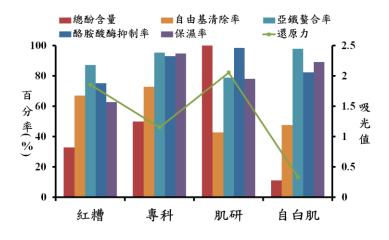


圖 27 紅糟與市售商品各功能之比較

## 2.討論:

- (1)天然且低成本的紅糟與市售添加化學合成物的化妝水相比,能有相近的保養效果 (如圖 27)。
- (2)產品的賣點是不但效果好,又能很天然、便宜,且使用的原料是馬祖特有的紅糟。

# 八、商品安全性檢測:

## (一)檢驗紅糟萃取液之總生菌含量:

#### 1. 研究結果:

水(空白實驗)

紅糟萃取液

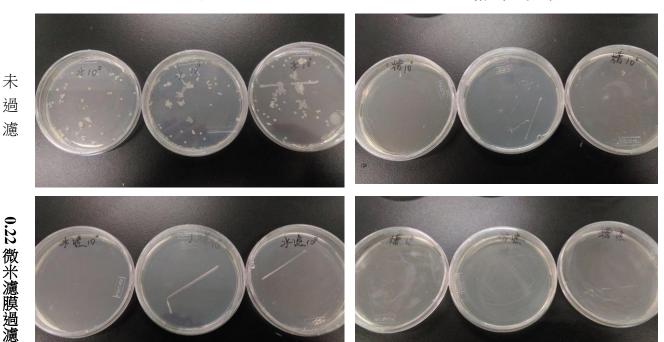


圖 28 過濾與總生菌含量之關係

表 2 樣品過濾前後之總生菌含量

	水(空白實驗)	紅糟萃取液
未過濾	$2.1 \times 10^3  \text{CFU/mL}$	0 CFU/mL
0.22 μ m 濾膜過濾	0 CFU/mL	0 CFU/mL

## 2.討論:

(1) 若原液及各稀釋液中,培養皿之菌落數在 25 至 250 個之間,則選取該稀釋度之培養皿,以下列公式計算總菌落數,單位為 CFU/mL:

總菌落數 = (培養皿之菌落數 ÷ 培養液之實際體積) × 培養液之稀釋度

- (2)水的原液中含有太多菌無法計數,但稀釋十倍讓養的菌株數目剛好在可數的數量 範圍內,我們用此濃度計數並推算回總菌落數。以 0.22  $\mu$  m 無菌過濾膜過濾確實是 可以去除菌類(如**圖 28**)。
- (3)紅糟萃取液在未過濾時就無菌株生長,推測是因為含有酚能用氫鍵和菌的蛋白質活性部位結合,而讓菌失去功能而死掉,因此有抗菌的功效,可作為天然防腐劑(如圖 28)。
- (4) 樣品以  $0.22 \, \mu \, \text{m}$  無菌過濾膜過濾後,總生菌為  $0 \, \text{CFU/mL}$ ,達到用於眼睛黏膜部位的國家衛生標準  $< 100 \, \text{CFU/mL}$ ,因此可用於眼臉部化妝品材料(如表 2)。

# 陸、結論

#### 一、紅糟樣品的製備:

- (一)綜合總酚含量、抗氧化活性、美白、保濕等功效,最佳萃取條件為:顆粒研磨越細、 溶劑為水、粉水比為 1:10、超音波震盪萃取。
- (二)溶劑為水:可避免使用會引起污染的揮發性有機溶劑,對肌膚刺激性低。
- (三)超音波震盪萃取:可不用費工架設加熱迴流法之器材,增加實驗操作便利性;且可節 省電能耗費量。



**圖 29** 紅糟萃取液製備之優點

圖 30 紅糟保養品之賣點

#### 二、探討紅糟的商品推廣性:

- (一)紅糟整體效果較紅麴、麴酸佳,且與市售商品有相近的功效。
- (二)紅糟原料不但效果佳,更具有天然無毒、廢棄物低成本可再生等環保特色;因此在永續發展的目標下,相當適合開發成具有地方特色之產品。

#### 三、探討紅糟的商品安全性:

樣品以  $0.22\,\mu\,\mathrm{m}$  無菌過濾膜抽氣過濾後,總生菌為 CFU/mL,達到用於眼睛黏膜部位的國家衛生標準  $<100\,\mathrm{CFU/mL}$ ,因此可用於眼臉部化妝品材料。

#### 四、未來展望:

- (一) 進行紅糟萃取物之體外細胞毒性試驗,更完整地評估產品安全性。
- (二)以科學研究結合行銷包裝,發展成為馬祖特色伴手禮。

# 柒、参考資料及其他

- 一、潘子明(2009)。**創造古寶的新價值——紅麴**。科學發展,441,20-29。
- 二、潘子明(2005)。**真菌保健食品-紅麴製品介紹及國內研究現況**。農業生技產業季刊,3, 28-36。
- 三、廖偉程(2009)。紅糟製程及風味品質之研究(未出版碩士論文)。大葉大學,彰化縣
- 四、朱志維(2006)。利用**麴酸抑制黑色素細胞生成與釋放黑色素研究進而建立一套美白機制** (碩士論文)。臺灣博碩士論文系統。(系統編號 094NCNU0500018)
- 五、許純真(2007)。**紅麴萃取物對酪胺酸酶及黑色素腫瘤細胞活性之影響**(碩士論文)。臺灣博碩士論文系統。(系統編號 095TAJ05549005)
- 六、林宜萱、楊文瑄(2012)。**痘高一尺,膜高一丈-以蛋殼膜製備消炎乳液**。中華民國第五十二屆中小學科學展覽會參展作品專輯(高中組生活與應用科學科 040802)。臺北市:國立臺灣科學教育館。
- 七、蔡佳璋(2008)。**天蘿水(絲瓜露)應用於化妝品之有效性評估**(碩士論文)。臺灣博碩 士論文系統。(系統編號 096NTOU5253034)

# 【評語】052210

- 1. 本研究利用馬祖老酒釀製後的廢棄物紅糟,經萃取以製備具美白保濕之保養品。
- 2. 研究主題及材料深具鄉土性。
- 3. 實驗設計宜加強,才可達到預期之應用目標。