

菜種油粕の窒素化合物に就て

教授 農學博士 吉 村 清 尚

助教授 藤瀬 四郎

本研究に使用せし菜種油粕は鹿兒島縣下に產せるものにして、之が一般成分につきて行へる分析結果は次の如し。

水 分
乾 物

乾物百分中

全 窒 素

六・一五

蛋 白 質 窒 素

五・六〇

非蛋白質窒素

○・五五

全窒素を一〇〇とし

一〇〇・〇〇

九一〇・七

八・九三

八九・一六
一〇・八四

水溶性窒素

○・五五

内アムモニア態窒素

○・〇六

八・九三

○・九八

三六

内
中性及鹽基性醋酸鉛にて沈澱する、窒素

二八

四五五

中性及鹽基性醋酸鉛にて沈澱する、窒素
燐ウル フラム酸にて沈澱する、窒素

1

粗脂肪
灼熱消失物

一三四七
八八四八

粗灰分を一〇〇とし

內加。

一三五

〇七五

○六四

〇八三

〇九九

痕跡

二六六

〇六七

—

三・三六

〇三七

三

內加曹石苦酸酸化化鐵土灰達里
砂炭鹽硫鑑酸化マンガン
及珪酸素酸酸

塩素に對する酸素

〇〇二

實驗の部

油粕四〇斤を探り粉末となし温湯にて浸出すること三回にして黄褐色濁液約百立を得たり。之に中性及び鹽基性醋酸鉛液を加へて不純物を除き濁液に硫化水素を通じて過剰の鉛を去り透明の濁液を低温にて蒸發し約七立となして二日間零度に冷却せるに主として醋酸アルカリより成る四角板状結晶三四瓦を析出した。該結晶の母液に稀硫酸を加へ濃縮したるに硫酸カルシウム及び硫酸アルカリより成る結晶一二七瓦を得たり。最後に結晶を別ちたる濁液を五%硫酸にて稀釋し十立となし之に燐ウオルフラム酸を加へたるに多量の沈澱を生せり、沈澱は法の如く處理し遊離鹽基液となせり。

プリン鹽基

前記遊離鹽基液を低壓にて蒸發し約七〇〇粩となし硝酸にて中和し硝酸銀液を加へたるに多量の沈澱を生せり。沈澱は鹽酸にて分解し濁液を五%硫酸にて稀釋し燐ウオルフラム酸にて沈澱せしめ該沈澱をば常法により處理して遊離鹽基液となし之に鹽酸を加へて濃縮せしるに結晶を混する粘稠物を得たるを以て出来る丈け乾涸したる後無水酒精にて處理せしに不溶の結晶一・三瓦を得たり。本品を多量の水に溶かしピクリン酸ナトリウム液を加へたるに多量の黃色毛髮狀の結晶を生成したり。本品は温湯より再結晶せしめ毛細管内に熱すれば分解點二七九一一八〇度にしてアデニンピクレートのそれに一致す。ピクレートをば鹽酸にて處理しピクリン酸を去り鹽酸鹽となしたるに白色板状の結晶一二瓦を得たり、本

品の一部を採り金鹽に轉化したるに多數の隔壁を有する黃色紡錘狀の結晶を生じ二八〇度にて融解す。

試料 ○・一〇五一瓦 ○・〇八一八瓦金 三九・九一%金

計算數(Adeninchloraurat: $C_6H_5N_5 \cdot HCl \cdot AuCl_3 \cdot H_2O$) 四〇・〇八%金

硝酸銀及バリタの沈澱(アルギニン)

プリン鹽基の濾液は更に硝酸銀及バリタとを加へ生じたる沈澱を鹽酸及硫酸にて分解し濾液に鱗ウツルフラム酸を加へて沈澱を生ぜしめたり。沈澱を法の如く處理して遊離鹽基液となし之れにつきヒスチヂンに對するハウリ氏反應を試みたるも陰性なりしにより硝酸を以て正しく中和したる後濃縮しエキシカートル内に放置するも結晶を析出せざりしを以て水酸化銅と共に煮沸し得たる濃青色の濃液を濃縮してエキシカートル内に放置したるに青色針狀の結晶○・六瓦を析出したり。本品は一一四度の熔融點を有し二三三度の分解點を有す。眞空内百度にて乾かし銅を定量したり。

試料 ○・三四二〇瓦 ○・〇四九八瓦酸化銅 一一・六三%銅

計算數(Arginin kupfernitrat: $(C_6H_{14}O_2N_4)_2Cu(NO_3)_2$) 一一・八六%銅

硝酸銀及バリタ沈澱の濾液(コリン、ベタイン)

前記硝酸銀及バリタ沈澱の濾液に鹽酸及硫酸とを加へ銀及バリウムとを去り五%に達する迄に硫酸を加へ鱗ウツルフラム酸を加へたるに極めて多量の沈澱を生じたり。該沈澱は常法に則り遊離鹽基液となし鹽酸を加へ濃縮するに結晶を混する粘稠性物質を得たるを以て

無水木精にて處理し不溶の鹽化カリウム五瓦を別ち濾液は木精を去り真空エキシカートル
内にて乾涸し更に無水酒精にて處理せしに不溶の結晶○・五瓦(本品は全く鹽化カリウムより
成れり)を得たり。酒精可溶の部は之れに昇汞の酒精溶液を加へたるに多量の白色絮状の沈
澱を生じたり。

(a) 昇汞の沈澱(コリン・ペタイン)

昇汞の沈澱を水に懸吊し硫化水素にて分解し濾液を蒸發乾涸するに吸濕性の柱狀結晶四四
瓦を得たり。本品は殆どコリン鹽酸鹽より成るも更にスタネック氏法に據りコリンとペタ
インとの分別を行ひコリン鹽酸鹽四三・〇瓦とペタイン鹽酸鹽〇・四瓦とを得たり。

(イ) コリン

鹽酸鹽 吸濕性極めて大なる無色柱狀の結晶にして酒精に可溶なり。

ビクラート 濃黃色柱狀の結晶にして二四〇一二四一度の熔融點を有す。

金鹽 黃色葉片狀の冷水に極めて難溶の結晶にして二四九一二五〇度の融解點を有す。

試料 ○・一四〇一瓦 ○・〇六二三瓦金 四四・四七%金

同 同 ○・二七六五瓦 ○・一二三八瓦金 四四・七七%金

同 ○・一六一四瓦 ○・〇七一五瓦金 四四・三〇%金

同 ○・一一一瓦 ○・〇九三八瓦金 四四・四三%金

計算數(Cholinchloraurat: $C_5H_{14}NOClAuCl_3$) 四四・四九%金

白金鹽 橙黃色柱狀の結晶にして二三四一二三五度の融解點を有す。

試料 ○・二九八三瓦 ○・〇九四九瓦白金 三一・四八%白金
 同 ○・一一一〇七瓦 ○・〇三八一瓦白金 三一・五七%白金
 計算數[Cholinchlorplatinat: $(C_5H_{14}NOCl)_2PtCl_4$] 三一・六四%白金

(ロ) ベタイン

鹽酸鹽 酒精に不溶の結晶にして二二八度の融解點を有す。

ビ・ク・ラ・ト 黃色柱狀の結晶にして一八〇一一度の熔融點を有す。

金鹽 黃色薄片狀の結晶にして二四五度の融解點を有す。

試料 ○・二八六一瓦 ○・一一二三〇瓦金 四二・九九%金

同 ○・一三五〇瓦 ○・〇五八八瓦金 四三・五六%金

計算數(Betainchloraurat: $C_5H_{12}O_2NaCl_4$) 四三・一四%金

(b) 昇汞沈澱の濾液(コリン・ベタイン)

昇汞沈澱の濾液は硫化水素にて水銀を去り蒸發濃縮せるに少許の結晶を混する粘稠物を得たるを以て結晶を濾別し酒精にて洗滌せるにベタイン鹽酸鹽○・三瓦を得たり。ベタインを別ちたる濾液は酒精を去り温湯に溶かし金鹽を作りたるに黃色矢根狀結晶一・六瓦を得たるを以て更に温湯に溶かし硫化水素にて金を去り濾液を蒸發乾涸し無水酒精にて處理したるに不溶のベタイン鹽酸鹽より成る結晶○・一五瓦を得たり。酒精液は酒精を去りたるに大なる無色柱狀の吸濕性の結晶○・三瓦を得たり。本品は試験の結果全くコリン鹽酸鹽なることを證し得たり。

(イ) コリン

濃黃色柱狀の結晶にして二四〇度の熔融點を有す。

金鹽 黃色葉片狀の冷水に難溶性の結晶にして二五〇度の融解點を有す。

試料 ○一九一六瓦 ○〇八五〇瓦金 四四・三六%金

同 ○一四六四瓦 ○〇六五〇瓦金 四四・四〇%金

○一五七九瓦 ○〇七〇一瓦金 四四・四〇%金

計算數(Cholinchloraurat: $C_5H_{14}NOClAuCl_3$)

四四・四九%金

(ロ) ベタイン

鹽酸鹽 一二七一二二八度の融解點を有す。

ビクラート 黃色柱狀の結晶にして一七九一一八〇度の熔融點を有す。

金鹽 黃色薄片狀の結晶にして二四四一一四五度の融解點を有す。

試料 ○二五三〇瓦 ○一〇八九瓦金 四三・〇五%金

同 ○一一一〇八瓦 ○〇五二六瓦金 四三・五四%金

計算數(Betainchloraurat: $C_5H_{14}O_2NaClAuCl_3$)

四三・一四%金

摘要

供試某種油粕四〇耳より實際に分離し得たる有機鹽基の量は次の如し。

アデニン(鹽酸鹽)

アルギニン(硝酸銅鹽)

四二一

コリン(鹽酸鹽)

四三三瓦

ベタイン(鹽酸鹽)

〇八五瓦

(大正十二年十二月記)