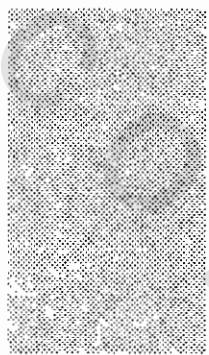


4



الفصل الرابع

الليبيدات (الدهون وأشباه الدهون)

LIPIDS

obeikandi.com

الفصل الرابع

الليبيادات (الدهون وأشباه الدهون)

LIPIDS

نبذة عامة : -

هناك ثلاثة مصطلحات تستخدم حديثا للدلالة على المواد التي كان يطلق عليها سابقاً المواد الدهنية Fats وهي : "ليبويود Lipoid " - "ليبيد Lipid " و "ليبين Lipine " . وقد استخدم العالم (Cain - ١٩٥٠) - في المرجع الذي وضعه عن النواحي الهستوكيميائية لهذه المواد - لفظ "ليبيد Lipid " في نفس الموضع الذي استخدمه فيه العالم (بيكر Baker - ١٩٦٤) للدلالة على المواد التي يمكن استخلاصها من الأنسجة بواسطة "البيريدين Pyri-dine " وغير ذلك من مذيبات الدهون مثل الكلوروفوروم والكحول والزيلين والبنزين وغيرها ، ولكنها لا تذوب في الماء . . كذلك استخدم العالم بيكر لفظ "ليبين Lipine " في نفس هذا المجال ، ولكنه قصر استخدامه على مثل تلك المواد التي تحتوى على التيتروجين وكذلك الكربون والهيدروجين والأكسجين وذلك مثل : الليسيثين Lecithin ، وكيراسين Kerasin وغيرها من المركبات الدهنية أو الليبيادات المشابهة لها .

وعلى أية حال ، فإن لفظ "ليبيد Lipid " هو أوسع المصطلحات انتشارا في الوقت الحالي ، وهو يشير إلى - أو يدل على - الدهون أو شبكات الدهون الموجودة بصورة طبيعية والتي لا تذوب في الماء ولكنها تتقبل الذوبان في مذيبات الدهون المعروفة مثل الأثير والبنزين والزيلين وغيرها كما سبق ذكره .

نمط تواجد الليبيادات في الخلايا والأنسجة الحيوانية :

توجد معظم الليبيادات مرتبطة أو متحدة بالبروتينات ، ومن هذه الزاوية تتميز الليبيادات إلى نوعين أساسيين من الناحية الهستوكيميائية ، وهما : الليبيادات المرئية أو غير المقمعة والليبيادات غير المرئية أو المقمعة .

الليبيادات المرئية أو غير المقنعة : Visible or Unmasked lipids :

يتميز هذا النوع بأنه يمكن الكشف عنه وتوضيحه بصورة مباشرة في الخلايا والأنسجة باستخدام الطرق المميزة والمتخصصة لتلك المواد والتي تدخل فيها المواد الصبغية : "أسود Sudan black" و "سودان - ٤ Sudan IV" و "كبريتات الأزرق نيلي Nile blue sulphate ، وغيرها .

الليبيادات المقنعة أو غير المرئية : Masked or Invisible lipids :

ويقصد بها الليبيادات التي لا يتم توضيحها أو الكشف عنها مباشرة بالطرق السابقة ، ويطلق هذا المصطلح بصورة خاصة على " الدهون البشرية Human Fats " وذلك لأن مثل تلك الليبيادات إما أن تكون مرتبطة ارتباطاً وثيقاً بالبروتينات ، أو أنها محاطة بطبقة بروتينية ، بما يمنع وصول المواد الصبغية إليها .

على أنه في كثير من الحالات ، فإن تحويل الليبيادات من مقنعة إلى غير مقنعة أو مرئية يتم بتحويل البروتينات المرتبطة بالليبيادات أو المحيطة بها إلى ليبيادات أيضاً ، أو تكسير تلك البروتينات وتحللها واحتفارها ، وقد يحدث ذلك بصورة طبيعية في حالة تقدم العمر والشيخوخة كما يشاهد ذلك في الخلايا العصبية للحيوانات المسنة ، أو عند تسمم الحيوانات بأنواع مختلفة من السموم .

كذلك يمكن تحويل الليبيادات من مقنعة إلى غير مقنعة بطريقة صناعية ، وذلك بمعاملة الخلايا والأنسجة التي توجد بها مثل تلك الليبيادات بإنزيمات التي تذيب البروتينات مثل البيسين والتريسين وغيرها .

أنواع الليبيادات : Types of lipids :

يتم تصنيف الليبيادات عادة إلى الأنواع الأربع التالية :

Simple lipids (١) الليبيادات البسيطة

Steroids (٢) السترويدات

Compund lipids (٣) الليبيادات المركبة

Carotenoids

(٤) الكاروتينات

Simple lipids

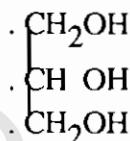
أولاً : الليبييدات البسيطة :

هذه المواد هي استيرات الأحماض الدهنية مع الكحولات ، وهي تشتمل على أنواع

التالية :

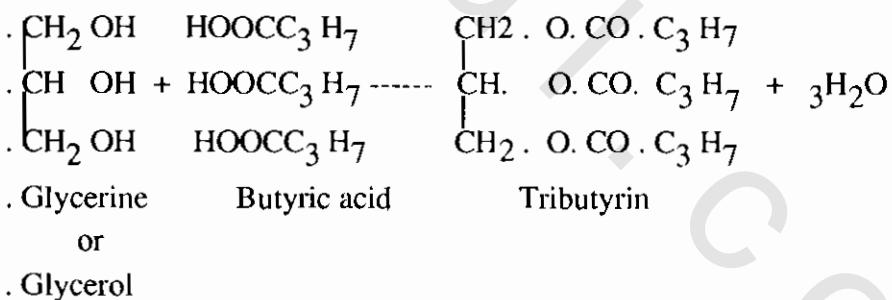
(أ) الجليسريدات :

يطلق على هذه المواد أيضاً "ثلاثيات الجليسريدات Triglycerides" أو الدهون المتعادلة "Neutral fats" وهي مواد لها أهمية خاصة من الناحية الهستوكيميائية ، وهي استيرات الأحماض الدهنية مع الجليسروول . والجليسروول - كما هو معلوم - كحول ثلاثي ، رمزه الكيميائي :



ويتحدد جزء الجليسروول مع ثلاثة جزيئات من الحمض الدهني مكوناً ثلاثي الجليسروول . فعلى سبيل المثال ، يتحدد مع ثلاثة جزيئات من الحامض الدهني بيوتيرين في الزيد "butyric acid" لتكوين المادة الدهنية أو الليبيدية "ثلاثية حامض

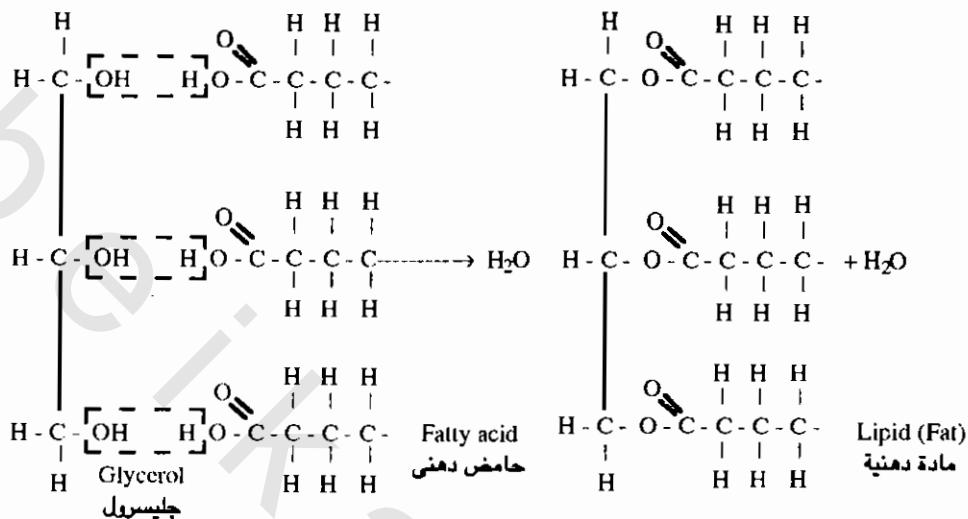
البيوتيرين" وهو مركب اساسي في الزيد :



(حامض بيوتيريك) (الجليسرين أو الجليسروول) (ثلاثي البيوتيرين)

وبصورة عامة ، فإنه يمكن تمثيل النظام التركيبى للدهون أو الليبيدات على الوجه

التالى :



ومن أهم الأحماض الدهنية الموجودة في الليبيدات متحدة مع الجليسول هي: البابيتيك " - أى زيت النخيل - حامض ستياريك Stearic acid " في الدهون العادية ، حامض أولبيك Oleic acid " في زيت الزيتون . وكما سبق القول ، فإن الأحماض أحادية التكافق ، تتحد ثلاثة جزئيات منها مع جزئ واحد من الجليسرين ، أو الجليسول . مثل ذلك "ثلاثي البيوتيرين Tributyrin " في الزبد - "ثلاثي البابيتين Tripalmiten " ثلاثي استيارين Trioleein ، وثلاثي الأولين Tristearin " وهكذا . وتتضمن هذه الليبيدات الدهون أو الشحوم " والزيوت Oils " . ويجرى التمييز بينهما على النحو التالي : المواد التي توجد في حالة صلبة عند درجة $20^{\circ}C$ تسمى الدهون أو الشحوم وذلك مثل الدهون الجسمية أو الأنسجة الدهنية " adipose tissues " ، أما الزيوت فهو الليبيدات التي تكون في حالة سائلة عند درجة الحرارة هذه وذلك مثل العديد من الزيوت النباتية والزيوت الحيوانية (زيت كبد الأسماك مثلاً) . وبصورة عامة ، فإن الدهون أو الشحوم هي في الحقيقة مزيج أو خليط من تلك الاستيرات المذكورة بنسبة متباعدة .

(ب) الشموع : waxes

وذلك مثل شمع نحل العسل "Bees wax" ، وهى عبارة عن ستيرات الأحماض الدهنية مع كحولات بخلاف الجليسول .

ثانياً : الإسترويدات : Steroids

ت تكون السترويدات بصورة أساسية من حلقة اليافاتية متضمنة رابطة أو أكثر من الروابط المزدوجة من المواد الأليفاتية غير المشبعة بجانب بعض السلسل الجانبية . ويشتمل هذا النوع على العديد من المواد الجسمية الهامة مثل الهرمونات الجنسية وهرمونات القشرة الكظرية وفيتامين "A" وأحماض الصلفرا وغیرها .

وهناك سترويدات تحتوى على مجموعة (-OH) ، ويطلق عليها "ستروولات Sterols" منها ، الكوليستيرول Cholesterol وهى من المكونات الأساسية في دهون الصوف والغدة الكظرية والجلد والمخ وغيرها .

ثالثاً : الليبيدات المركبة : Compound lipids

وهي مواد تتكون من أحد الأحماض الدهنية وأحد الكحولات بخلاف الجليسول ومجموعات إضافية أخرى . وتشتمل هذه المواد بصورة أساسية على الانواع التالية :

(أ) الفسفوليبيدات أو الليبيدات الفسفورية : Phospholipids

ت تكون هذه المواد بصورة عامة من : أحماض دهنية + جليسول (أو أي مادة كحولية أخرى) + حامض فسفوريك + احدى القواعد النيتروجينية التي قد تكون "كولين" أو "سيرين Serine" أو غيرها . وت تكون هذه المواد جزءاً أساسياً من تركيب مادة البروتوبلازم ومن أهم هذه المواد : " ليسيتين Lecithin" ، " كيفالين Kephalin" ، وهما يتشابهان في أن رمز الأحماض الدهنية في كلِيهما : R. COOH ، R. COOH .

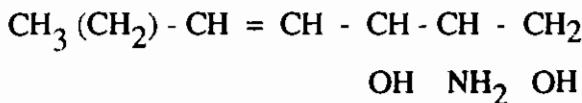
ويحتوى ليسيتين على القاعدة النيتروجينية كولين ، كيفالين ولكنها تحتوى على ايثانول أمين ، وفيما يلى التركيب الكيميائى لكل منها :

| | | |
|--|---------------|------------------|
| $\cdot \text{CH}_2 \cdot \underset{ }{\text{O}} \cdot \text{CO} \cdot \text{R}$ | | |
| $\cdot \text{CH}_2 \cdot \underset{ }{\text{O}} \cdot \text{CO} \cdot \text{R}$ | | |
| O | | |
| $\cdot \text{CH}_2 \cdot \underset{ }{\text{O}} \cdot$ | CH_3 | |
| $\text{P-O-CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{N}$ | CH_3 | |
| ON | CH_3 | |
| | | |
| (كوليـن) Lecithin | | ليسيـثـين |
| $\cdot \text{CH}_2 \underset{ }{\text{O}} \cdot \text{CO} \cdot \text{R}$ | | |
| $\cdot \text{CH} \underset{ }{\text{O}} \cdot \text{CO} \cdot \text{R}$ | | |
| . O | | |
| $\cdot \text{CH}_2 \underset{ }{\text{O}} \cdot \text{P-O-CH}_2 - \text{CH}_2 \text{NH}_2$ | | |
| OH | | |
| . Kephalin | | كيـفالـين |

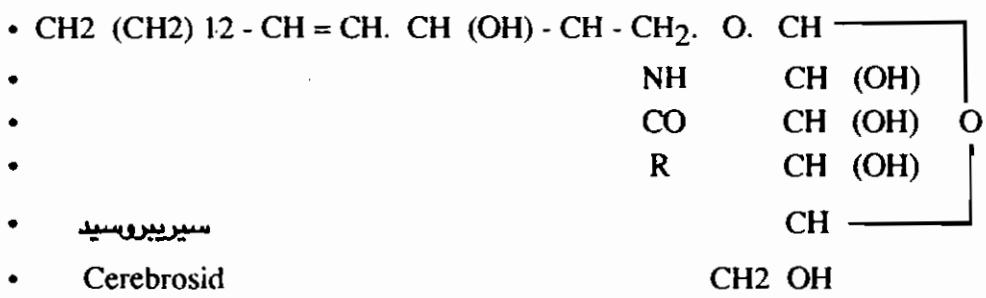
ومن أمثلة هذه المركبات أيضاً مادة "سفنجوميلين Sphingomyelin" التي تحتوى على مركب "سفنجوزين Sphingosine" 3 وهو أحد الكحولات الغينية + أحد الأحماض الدهنية + القاعدة النيتروجينية "كوليـن Choline" + حامض الفسفوريـك . وتوجد هذه في المخيخ والاعضاء الأخرى الغنية بالفوسفـويـدـات . ووا لاحظ في هذه الحالة أن مادة "سفنجوزـين" قد أخذت مكان الجـلـيسـرـولـ في مثل تلك المـركـبـاتـ .

بـ - الجـلـيكـولـيـبـيـدـاتـ أوـ الـلـيـبـيـدـاتـ السـكـرـيـةـ : Glycolipids :

الـجـلـيكـولـيـبـيـدـاتـ أوـ ماـتـسـمـىـ "ـسـيرـبـيـرـوـسـيـدـاتـ Cerebrosidesـ"ـ هـىـ دـهـونـ مـحـتـوـيـةـ عـلـىـ أحـمـاـضـ دـهـنـيـةـ +ـ مـادـةـ كـرـيـوـهـيـدـرـاتـيـةـ (ـقـدـ تـكـوـنـ جـلـوكـوزـ أوـ جـاـلاـكتـوزـ +ـ كـحـولـ مـعـقـدـ ،ـ مـثـلـ "ـسـفـنجـوزـينـ Sphingosineـ"ـ وـلـكـنـهاـ لاـ تـحـتـوـيـ عـلـىـ حـامـضـ الفـسـفـورـيـكـ .



سفنجوزـينـ Sphingosineـ



ومن أمثلة هذه المركبات : " كيراسين Kerasin ، فرينوزين Phrenosin وهى من المكونات الأساسية للأغشية المبلينة التي تغلف الأعصاب . وكذلك " جانجليوسيدات Gangliosides " التى تعتبر من السيريبروسيدات التى توجد بصورة أساسية فى خلايا العقد العصبية فى الجهاز العصبى .

وتتميز هذه المواد بأنه عند تحللها تعطى : حامض ذهنى + سفنجوزين + سكر أميني يسمى حامض " نورامين Neuraminic acid " + سكر جالاكتوز مع نسبة قليلة من سكر الجلوكوز . وتركتز هذه المواد بصفة خاصة فى المادة السننجابية (الرمادية) فى الجهاز العصبي خاصة المخ والجبل الشوكي وبنسبة محدودة جدا فى المادة البيضاء .

رابعاً : الكاروتينات Carotenoids :

تشتمل هذه البيبيات على الصبغات الحمراء او البرتقالية ، وذلك مثل الصبغ " الكاروتينى Carotene " فى "الجزر Carrot " وصبغ " زانثوفيل Xanthophyl " فى أوراق النباتات الخضراء ، وفيتامين (أ) (الذى يوجد فى الارجوان البصرى فى خلايا شبكة العين ، وفى المخ أو صفار البيض وغيرها . وظى ذلك فإن هذه المواد بصورة أساسية من " الهيدروكاربونات hydrocarbons ورمزاً لها العام $\text{C}_{40}\text{H}_{66}$.

كما أن هذه المجموعة تشتمل أيضاً على " الفلافينات Flavines " التى تتميز باللون الأصفر وذلك مثل " لاكتوفلافين Lactoflavin " الموجود فى اللبن ، ريبوفلافين Riboflavin " أو فيتامين B2 الموجود بكثرة فى خلايا الكبد .

أهمية الليبيادات في الخلايا والأنسجة الجسمية :

يختلف دور الدهون وأهميتها في الأنسجة المختلفة حسب طبيعة تواجدها ومدى انتشارها وكثافتها في تلك الأنسجة .

- فالجلسيرولات تعمل كمخازن للطاقة ، وبذلك تعمل كعناصر واقية ضد البرودة أو أية عوامل ضارة .

- ويلعب الليسيثين دورا هاما في المناشف الحيوية في الخلايا والأنسجة الكبدية .

- وتشكل الفسفوليبيدات والسيبروروبيديات جزء هاما من الأغشية اليقينية التي تغلف الألياف العصبية وتعمل على حمايتها .

- كما أن الإسترويدات ، وبالتحديد أحماض الصفراء تعمل على استحلاب الدهون بما يسهل تأثير الإنزيمات عليها وهضمها .

- ويلعب الكوليستيرون دورا أساسيا في تنظيم الخواص والنشاطات الميكانيكية في الجلد والشعر .

- بالإضافة إلى أن الإسترويدات تشكل التركيب الأساسي للهرمونات الجنسية في المناسل والغدة الكظرية .

- هذا بجانب تواجد الليبيادات وأهميتها في العديد من الخلايا والأنسجة النباتية والحيوانية .

والمعلوم أن المواد الليبية متواجدة بصورة عامة في معظم الأنسجة ومخازن الدهون المختلفة في الجسم . ويوجد الدهن المختزن دائما على هيئة دهون متعادلة " neutral fats " أو ثلاثة الجليسرولات ، بينما تتكون دهون الأنسجة من خليط من دهون متعادلة وفسفوليبيدات . ويمثل النوع الأول الدهون أو الليبيادات المختزنة ، بينما تشكل الفسفوليبيدات الدهون الرئيسية أو الأساسية وذلك من مكونات السيتوبلازم في هذه الخلايا والأنسجة .

وفي حالة التصريح أو التجويع طويل المدى ، يحدث تناقص واضح في الدهون المتعادلة بينما لا تتأثر الفسفوليبيدات كثيرا وذلك لأنها تلعب دورا هاما في النشاطات الخلوية .

وعلى ذلك تتميز هذه الليبيبات إلى نوعين رئيسيين وهما : الدهون المتغيرة والدهون الثابتة .

أ- الدهون المتغيرة : Variable fats

وهي تتكون من الدهون المتعادلة أو ثلاثية الجليسرولات ، وتمثل الدهون المختزنة في الخلايا والأنسجة ، وتتوقف كميتها على الحالة الغذائية للحيوان ، حيث توجد بوفرة في الحالات عادية التغذية ولكنها تقل تدريجيا في حالات الصوم أو الجوع .

ب- الدهون الثابتة : Constant fats

وتكون من الفسفوليبيبات ، وتمثل جزءاً رئيسياً من تركيب البروتوبلازم ، ولا تتأثر بحالات التصوير ، أو التجويع ، وذلك لأهميةها في النشاطات الحيوية في الخلايا والأنسجة .

وفي حالات معينة ، مثل التسمم بالزرنيخ أو الفسفرور أو الكلوروفورم ورباعي كلوريد الكربون أو الإصابة بعوى من الفيروسات أو البكتيريا ، يشاهد ارتفاع معدل الدهون في خلايا الكبد بصورة خاصة ، وذلك لأن الكبد يلعب دوراً هاماً في العمليات الحيوية فيما يتعلق بالمواد الدهنية . والمعروف أن الكبد يحتوى على ٤٪ من المواد الدهنية في الجسم كله ، منها ٥٢٪ دهون مختزنة، ٧٥٪ دهون أساسية ثابتة . ويلاحظ أن معدل الدهون المختزنة يرتفع خلال الفترات الأولى للتصوير أو التجويع ، وذلك لأن الدهون ترد إلى الكبد من المخازن الجسمية في تلك الحالات لكي تتم أكسديتها وتوزيعها على أجزاء الجسم المختلفة . وعندما تنفذ هذه الدهون المختزنة ، يحدث تناقص تدريجي في معدلات الدهون في الخلايا الكبدية .

الكشف عن الليبيبات في الخلايا والأنسجة الجسمية :

تجدر الإشارة إلى أن هذه المواد تتطلب طرقاً خاصة بها وذلك نظراً لسهولة نوبانها في مذيبات الدهون التي تستخدم في التحضيرات العادية ، ويفضل جداً استعمال القطاعات الثلجية أو المجمدة ولكن يمكن التمييز بين المواد الليبية وغير الليبية! ! تبع طريقة (Baker) عام ١٩٤٦ وهي طريقة استخلاص تلك المواد بواسطة البيريدين Pyridine " عند درجة ٦٠ م على أنسجة مثبتة في محلول بوان الصعييف ، وهو مثبت يسمح باستخلاص الفسفوليبيبات بواسطة البيريدين .

وهناك مواد أخرى تعمل على استخلاص تلك الدهون ، وذلك مثل : الاسيتون الذي يزيل أو يستخلص الجليسرولات والكوليسترون عندما يكون باردا . أما اذا استعمل ساخنا ستخلاص السريبوروسيدات . ويعمل الايثير الساخن على ازالة الليسيثين والكيفالين . بينما يعمل الكلورفورم على استخلاص جمع الدهون أو الليبيدات .

وبصورة عامة تتم عملية الاستخلاص في هذه الطريقة على مدى ٢٤ ساعة في ثلاثة تغيرات من مادة الاستخلاص هذه . وبعد اتمام عملية الإذابة أو الاستخلاص توضع الأنسجة - بصورة سريعة - في سلسلة تنازلية من الكحولات حتى تصل إلى الماء ، ثم يتم تجميدها وتصبح تلك القطاعات الثلجية أو المجمدة في صباغة متخصصة لـ الدهون مثل " أسود سودان " Sudan Black B

بعض الطرق المميزة لأنواع الليبيدات المختلفة :

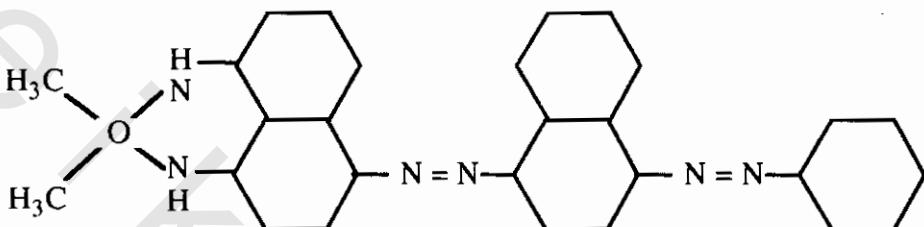
فيما يلى جدول يبين انواع الرئيسية للليبيدات وبعض الطرق المميزة لها :

| الطرق الخاصة بها | نوع الليبيدات |
|---|---|
| - أسود سودان ب • Sudan black B | أ - الدهون المتعادلة (ثلاثية الجليسرولات) • Neutral lipids |
| - Sudan IV • Oli red O | • (Triglycerides) . - |
| - أحمر الزيت أ - أسود سودان ب • Sudan black B | ب - الفسفوليبيديات • Phospholipids |
| - الهايماتين الحمضي • Acid heametien | |
| - أسود سودان ب • Sudan black B | ج - الليبيدات السكرية • Glycolipids |
| - شف - حامض بيرأيوديك • Periodic acid schiff | |

طريقة اسود سودان ب : Sudan black B

(Baker 1956 - ١٩٥٦)

- تفضل أنسجة خصبة الفأر - وأمعاء وكبد فأر حديث التغذية .
- يفضل تثبيت الأنسجة في محاليل الفورمالين بصورة عامة ، أو محلول أوياما . Frozen Sections Aoyama



أسود سودان

المحاليل المستخدمة :

- ١٪ حامض كروميك (1% Chromic acid)

- ٢٪ حامض اوسميك (2% Osmic acid)

محلول أوياما :

- كلوريد كادميوم (Cadmium chloride) جرام واحد

- فورمالين متعادل (Neutral formalin) ١٥ ملليلتر مكعب

- ماء مقطر (Distilled water) ٨٥ ملليلتر مكعب

محلول فلمنج (بدون حامض الخليك)

(Fleming without acetic acid " FWA ")

- ١٪ حامض كروميك (1% chromic acid) ٦٠ ملليلتر

- ٢٪ حامض اوسميك (2% osmic acid) ١٦ ملليلتر

الطريقة :

بالنسبة لمحلول أوياما :

- لدة يومين أو ثلاثة أيام .
- يتم تثبيت القطاعات
- اغسل بالماء الجاري ٥ - ٨ ساعات .

وبالنسبة لمحلول فلمنج :

- يتم التثبيت لدة ساعتين.

- تغسل بالماء الجاري لدة ٢٤ ساعة .

- توضع العينات في محلول جيلاتيني خفيف لدة ١٢ ساعة .

- ثم في محلول جيلاتيني ثقيل لدة ٨ ساعات .

- يتم تقطيع قطاعات ملجمة أو مجمدة باليكروتوم الثلجي ، ويتم لصقها على شرائح زجاجية نظيفة عليها فيلم جيلاتيني (وذلك عن طريق وضع الشرائح النظيفة في محلول جيلاتيني مجفف في فرن دافئ لدة ٢٤ ساعة ، ثم تصفى وتحفظ في علبة نظيفة بعد مسح أحد اسطحها جيدا وترك السطح الثاني " مجليتنا " ومعلوما .

- لكي تلتصق القطاعات جيدا تعرض لبخار فورمالين مرکز فترة من الوقت (١٠ - ١٥ دقيقة) .

- تغسل الشرائح في ماء جاري لدة ١٥ دقيقة .

- تنقل الشرائح إلى ٥٠٪ كحول لدة ٣ دقائق.

- ثم إلى ٧٠٪ كحول لدة دقيقة واحدة .

- تصبغ القطاعات في محلول أسود سودان " ب " :

محلول مشبع من الصبغ في ٧٠٪ كحول (ويفضل ترشيحه قبل الاستخدام) وذلك لدة ١٠ دقائق .

- يتم تمييز القطاعات (أى إزالة الصبغ الزائد بوضعها في ٥٪ كحول لدة دقيقة أو أكثر ، ويفضل ضبط ذلك بالفحص الميكروسكوبى حتى يتم التوصل إلى درجة الصبغ المطلوبة) .

- يوقف التمييز بوضع القطاعات في الماء المقطر .

- يتم تغطية القطاعات بأحد المحاليل اللاصقة المناسبة مثل الجليسرين الجيلاتيني

. Apathy syrup "Glycerine jelly"

و يتم تحضيرهما بالصورة الآتية :

محلول الجليسرين الجيلاتيني :

| | | |
|-------------|-----------------|----------------|
| ١٠ جرام | Gelatin | * جيلاتين |
| ٦٠ ملليلتر | Distilled Water | * ماء مقطر |
| ٧٠ ملليمتر | Glycerine | * جليسرين |
| ٢٥ ملليجرام | Phenol crystals | * بلورات فينول |

وفي هذه الحالة يذاب الجيلاتين في الماء المقطر على نار هادئة ثم يضاف الجليسرين الصنو انتزجي ويحفظ محلول في الثلاجة .

وبالنسبة لعصير أبائي : Apathy syrup

| | | |
|--------------|-----------------|--------------|
| ٥٠ جرام | Arabic gum | * صمغ عربى |
| ٥٠ جرام | Cane sugar | * سكر (عادى) |
| ١٠٠ ملليجرام | Distilled Water | * ماء مقطر |
| ١٠٠ ملليجرام | Thymol | * ثيمول |

- يذاب الصمغ والسكر في الماء المقطر بالتسخين عند درجة ٦٠ م ، ثم يضاف الثيمول لحفظ محلول .

النتيجة :

تصبح الليبيات بلون أزرق مائل للسواد .

طريقة أحمر زيتى - أ :

يتكون محلول الصبغى من :

- أحمر زيتى - أ جرام واحد — Oil Red o

- فوسفات ثلاثي الإيثيل ٦٠ ملليلتر Triethyl Phosphate

- ماء مقطر ٤٠ ملليلتر Distilled

التحضير :

- * يضاف الماء المقطر لمحلول الفوسفات ، ثم يضاف الصبغ (أحمر زيتى - أ).
- * يتم تسخين هذا الخليط حتى ١٠٠ م لدنة ٥ دقائق مع التحريك المستمر .
- * يتم ترشيح محلول وهو ساخن .
- * كما يرشح دائما قبل الاستخدام .

الطريقة :

١- توضع القطاعات الثلجية (المجمدة) في محلول فوسفات ثلاثي الإيثيل تركيزه ٦٪ لدنة دقيقتين .

٢- تصبغ القطاعات في محلول الصبغى (بعد ترشيحه) في درجة حرارة الحجرة العادية وذلك لدنة ١٥ دقيقة .

٣- تشطف القطاعات في محلول الفوسفات ثلاثي الإيثيل (تركيز ٦٪) وذلك لدنة نصف دقيقة فقط .

٤- تشطف القطاعات في الماء المقطر .

٥- يمكن إجراء صباغة بالهيماتووكسيلين لدنة دقيقة واحدة .

٦- تغسل القطاعات بالماء الجارى لدنة ٥ دقائق .

٧- تغطى القطاعات بالمحلول اللاصق "الجلسرين الجيلاتينى Glycerine Jelly" .

النتائج :

- * تصبغ الدهون باللون الأحمر .
- تصبغ الأنوية باللون الأزرق .

صبغات سودان في بروبيلين جليكول " Sudan dyes in Propylene glycol" (يمكن استخدام "أسود سودان - ب Sudan Black B " أو (سودان - ٤ Sudan IV) .

التحضير :

- * يتم تحضير المحلول الصبغي بإضافة جرام واحد من صبغ سودان في ١٠٠ ملليلتر من بروبيلين جليكول بالتسخين حتى درجة ١٠٠ ° م وذلك لمدة بضع دقائق .
- * يتم ترشيح المحلول وهو ساخن ، ثم يترك حتى يبرد .
- * بعد أن يبرد المحلول الصبغي يتم ترشيحه بواسطة الصوف الزجاجي ويفضل استخدام مضخة مفرغة .

الطريقة :

- ١ - يتم إعداد قطاعات مثجية .
- ٢ - ينزع الماء من القطاعات بوضعها في "بروبيلين جليكول" لمدة دقائق .
- ٣ - تنقل القطاعات إلى المحلول الصبغي لمدة ٥ - ١٠ دقائق .
- ٤ - يتم تمييز القطاعات في (بروبيلين جليكول) دافئ لمدة ٢ - ٣ دقائق .
- ٥ - تشطف القطاعات في ٥٪ بروبيلين جليكول .
- ٦ - تفسل القطاعات في ماء مقطر .
- ٧ - يمكن إجراء صباغة أرضية او إضافية بالهيما تووكسلين .
- ٨ - تفسل القطاعات بالماء الجاري لمدة ٢ - ٣ دقائق .
- ٩ - يتم تقطيعها بمحلول الجليسرين الجيلاتيني .

النتيجة :

- تصبح الليبيادات باللون الأسود (في حالة استخدام "أسود سودان" أو باللون الأحمر مع سودان - ٤).
- وتصبح الأنوية باللون الأزرق .

طريقة رباعي أكسيد الأوزميوم (للقطاعات الشمعية) :

Osmium tetroxide method for paraffin sections .

- تستخدم مثبتات "أوياما" أو "١٠٪ فورمالين متعادل" .

المحاليل المستخدمة :**(أ) محلول مخزن من ٥٪ بيكرومات البوتاسيوم :**

| | | |
|-------------|----------------------|---------------------|
| ٥ جرام | Potassium dichromate | بيكرومات البوتاسيوم |
| ١٠٠ ملليلتر | Distilled water | ماء مقطر |

(ب) محلول مخزن من ٢٪ حامض الأوزميك :

| | | |
|-------------|------------------|-----------------------|
| ٢ جرام | Osmium tetroxide | رباعي أكسيد الأوزميوم |
| ١٠٠ ملليلتر | Distilled water | ماء مقطر |

(ج) محلول بيكرومات البوتاسيوم - رباعي أكسيد الأوزميوم :

Potassium dichromate - Osmium tetraoxide solution

محلول بيكرومات البوتاسيوم المخزن (أ)

محلول رباعي أكسيد الأوزميوم المخزن (ب)

الطريقة :

- ١ - يتم تشذيب أو توضيب قطعة النسيج أو العضو المثبت حتى لا يزيد سمكه عن ٤ ملليمتر .
- ٢ - توضع هذه القطع في محلول المشترك (ج) لمدة ساعة إلى ساعتين .

- ٣ - يزال الماء من العينات بالطريقة المعتادة في سلسلة كحولات متتصاعدة ثم يتم ترويقها وطمرها في الشمع وإعداد قطاعات شمعية مناسبة للسمك .
- ٤ - يزال الشمع من القطاعات بواسطة الزيلين .
- ٥ - ممكن إجراء صباغة اضافية باستخدام الإيوسين Eosin Safranin " سفرانين "
- ٦ - تغطى بمحلول بلسم كندا أو محلول اللاصق " بيرمونت "
- النتيجة :**
- تأخذ الليبيدات اللون الأسود .
 - تأخذ الأرضية السيتوبلازمية اللون الأحمر (في حالة استخدام صباغة اضافية) .

طريقة بيكر لصباغة الفسفوليبيدات بواسطة الهيماتين الحمضى :

"Baker's method for phospholipids by the acid haemtin

للقطاعات الثالثية :

ويفضل استخدام : المخ - الكلية - والأمعاء في الفأر .

* ممكن استخدام محلول " أوياما " أو (١٠٪ محلول فورمالين متعادل) .

الحاليل المستخدمة :

(أ) محلول بيكرومات البوتاسيوم - والكلاسيوم :

" Potassium dichromate - Calcium solution

| | | |
|-------------|----------------------|-----------------------|
| ٥ جرام | Potassium dichromate | * بيكرومات البوتاسيوم |
| Gram واحد | Calcium chloride | * كلوريد كالسيوم |
| ١٠٠ ملليلتر | Dissettled water | * ماء مقطر |

(ب) محلول بوراكس فريسيانيد : Ferricu

"Borax - Ferricyanide Solution

| | | |
|---------|------------------------|------------------------|
| ٢٥ جرام | Borax | * بوراكس |
| ٢٥ جرام | Potassium Ferricyanide | * فريسيانيد البوتاسيوم |

* ماء مقطر ١٠٠ ملليلتر Disetilled Water

(يحفظ هذا المحلول في الثلاجة).

(ج) محلول ١٪ أيودات الصوديوم :

1% Sodium iodate solution

* أيودات الصوديوم Sodium iodate جرام واحد

* ماء مقطر ١٠٠ ملليلتر Distilled Water

(د) محلول الهيماتين الحمضي :

* بلورات هيماتوتكسلين Haematoxylin crystals جرام ٥٠

* أيودات صوديوم ١٪ ١% sodium iodate ملليلتر واحد

* ماء مقطر Distilled Water ٤٨ ملليلتر

(يتم تسخين هذا المحلول حتى درجة الغليان ، ثم يترك ليبرد ، وبعد ذلك يضاف له ملليلتر واحد حامض الخليل Acetic Acid).

الطريقة :

١ - تعد قطاعات ثجية .

٢ - توضع القطاعات في محلول (بيكرومات البوتاسيوم والكلاسيوم (رقم ٢))

لمدة ١٦ ساعة .

٣ - تنتقل مرة أخرى إلى محلول بيكرمات البوتاسيوم والكلاسيوم ، جديدة

عند درجة ٦٠ ° م لمدة ١٦ ساعة أيضا .

٤ - تفصل القطاعات في الماء الجاري لمدة ٦ ساعات .

٥ - ثم تفصل في ماء مقطر لمدة ٥ دقائق .

٦ - تصبغ القطاعات في محلول الهيماتين الحمضي (د) عند درجة ٣٧ ° م ،

لمدة ٥ ساعات .

٧ - تشطف القطاعات في الماء المقطر .

٨ - تنتقل القطاعات إلى محلول (بوراكس فريسيانيد " رقم ب " عند درجة ٣٧ ° م
لدة ١٦ ساعة .
أيضا

٩ - تشطف القطاعات في الماء المقطر لمدة ١٠ دقائق .

١٠ - تغطى القطاعات بمادة اللصق " الجلسرين الجيلاتيني " .

النتيجة :

- تصبغ الفسفوليبيديات بلون أسود أو أسود مائل للزرقة .

- تصبغ السربروسيدات بلون أندق فاتح أو داكن .

تجربة اثنائية :

طريقة بيكر لا سخلاص الفسفوليبيديات بواسطة الهيماتين :

Baker's Pyridine Extraction Test for Phosphoipids

(يفضل جدا اجراء هذه التجربة حيث تؤكّد النتيجة السلبية وجود الفسفوليبيديات في التحضير السابق .)

الطريقة :

١ - يتم تثبيت قطاعات ثلوجية من انسجة لم يسبق تثبيتها في محلول " بوان " مخفف

(٥ ملليلتر من محلول حامض بكريك مشبع ١٠ + Saturated picric Acid
ملليلتر فورمالين + ٥ ملليلتر حامض خليليك + ١٥ ملليلتر ماء مقطر .
وذلك لدة ٢٠ ساعة .

٢ - تفسل القطاعات في ٧٠ % كحول لدة ٦٠ دقيقة .

٣ - تفسل القطاعات في ٥٠ % كحول لدة ٢٠ دقيقة .

٤ - تفسل بعد ذلك في ماء جار لدة ٢٠ دقيقة .

٥ - ينزع الماء من القطاعات بوضعها في " البيريدين " تغييرتين متاليتين
درجة حرارة الحجرة العادية لدة ٢٤ ساعة .

٦ - يتم الاستخلاص بوضع القطاعات في محلول بيريدين ساخن (٦٠ ° م)
لدة ٢٤ ساعة .

لدة ساعتين .

٧ - تفسل القطاعات في ماء جاري

٨ - ثم تنتقل بعد ذلك إلى صبغ الهيماتين الحمضي كما هو موضح في الطريقة السابقة .

النتيجة :

المفروض أن الفسفوليبيديات التي صبغت في الطريقة السابقة لا تصبغ في هذه الحالة لأن المفروض أنها قد استخلصت (إذا كانت فسفوليبيديات) .

طريقة ريجود لتوسيع الليبيديات في القطاعات الشمعية :

Regaud's method for lipids in Paraffin sections

Regaud's fluid

تحضير محلول "ريجود" :

* ٢٪ محلول بيكرومات البوتاسيوم ٨٠

ملييلتر

* ٢٠ ملليلتر فورمالين عادي (تجاري)

الطريقة :

١ - يتم تثبيت العينات في محلول "ريجود" لدة ٢٤ ساعة .

٢ - تعامل العينات بعد ذلك في محلول ٤٪ بيكرومات البوتاسيوم لدة ٢ أيام عند درجة ٣٧° م مع تغيير هذا محلول يوميا .

٣ - تفسل تحت الماء الجاري لدة ٢٤ ساعة .

٤ - ينزع منها الماء ويتم ترويقها بالطرق المعتادة واعداد قطاعات شمعية سمكها ٥ ميكرونات تقريبا .

٥ - يزال الشمع من القطاعات ، ثم كحول ١٠٠٪ حتى تصل إلى ٧٠٪ كحول .

٦ - تصنف القطاعات في محلول "أسود سودان" مذاب في ٧٠٪ كحول

لدة ١٠ دقائق .

٧ - يتم إزالة الصبغ الزائد (التمييز) بوضع القطاعات في ٥٠٪ كحول لدة دقيقة .

٨ - تفسل القطاعات في الماء وتقطى بمحلول "أبashi" اللاصق أو "الجلسرين الجيلاتيني".

النتيجة :

* تصبغ الدهون بلون أزرق مائل للسواد.

* وتصبغ حبيبات الشيخوخة باللون الأسود.

طريقة أسود - سودان - ب ثلاثي الإيثيل :

Sudan black - B - Triethyl Phosphate

تحضير محلول الصبغى :

| | | |
|------------|--------------------|------------------------|
| جرام واحد | Sudan Black B | - أسود سودان - ب |
| ٦٠ ملليلتر | Triethyl Phosphate | - فوسفات ثلاثي الإيثيل |
| ٤٠ ملليلتر | Distilled Water | - ماء مقطر |

(يضاف الماء المقطر إلى الفوسفات ثلاثي الإيثيل ، ثم يضاف أسود سودان - ب لهذا محلول المشترك ويتم التسخين حتى درجة 100°C لمدة ٥ دقائق مع التقليل المستمر . يتم ترشيح محلول وهو ساخن ثم يرشح ثانية قبل الاستعمال مباشرة . يحفظ محلول في زجاجة محكمة ويرشح دائمًا قبل الاستخدام).

الطريقة :

- ١ - يتم إعداد قطاعات ثجية بعد تثبيتها في الفورمالين أو أحد مشتقاته .
- ٢ - تنتقل القطاعات إلى محلول ٦٠٪ فوسفات ثلاثي الإيثيل لمدة ٣ - ٥ دقائق .
- ٣ - تصبغ في محلول صبغ أسود سودان - ب عند درجة 20°C لمدة ١٠ دقائق .
- ٤ - تنتقل إلى ٦٠٪ فوسفات ثلاثي الإيثيل لمدة ٢٠ ثانية .
- ٥ - يغسل بالماء المقطر .

٦ - يمكن إجراء صباغة إضافية بمحلول "ماير كارم ألم" Mayer's Carmalum لمدة ٣ دقائق .

٧ - تفسل بالماء المقطر وتقطلى بعادة الجليسرين الجيلاتينى اللاصق .

النتيجة :

- تصبغ جميع أنواع الليبيدات باللون الأسود .

- تصبغ الانوية باللون الأحمر .

طريقة كبريتات الأزرق نيلي Nile Blue Sulphate Method

تتبع هذه الطريقة للكشف عن الدهون الحمضية أو الأحماض الدهنية وكذلك المتعادلة - و تستخد قطاعات ثجية مثبتة في الفورمالين

المحاليل :

(أ) محلول ١٪ الأزرق النيلي :

* بلورات الأزرق النيلي Nile Blue ٥٠٠ ملليجرام

* ماء مقطر Distilled water ٥٠ ملليلتر

(ب) ٢٪ أزرق نيلي :

* بلورات أزرق نيلي Nile Blue ١٠ ملليجرم

* ماء مقطر Distilled water ٥٠ ملليلتر

(ج) محلول التمييز :

* حامض خليك مركز Acetic acid (cor.) ٥ ملليلتر

* ماء مقطر Distilled Water ٥٠ ملليلتر

الطريقة :

يتم إعداد قطاعات ثجية ، ويستخدم قطاعان معا في كل مرة ويعاملان كما يلى :

١ - توضع القطاعات في الماء المقطر لمدة قصيرة .

٢ - يصبغ القطاعان في محلول (١٪ أزرق نيلي) عند درجة ٦٠ ٠ م لمدة ٥ دقائق .

- ٣ - يتم تمييز القطاعان في محلول التمييز (رقم "ج") لمدة ٢٠ ثانية .
- ٤ - يفسل القطاعات في ماء الصنبور .
- ٥ - يغطى أحد القطاعين بالماء اللاصق "الجلسرين الجيلاتيني" .
- ٦ - يوضع القطاع الثاني في محلول (٢٠٪ أزرق نيلي "رقم ب" لمدة ٥ دقائق عند درجة ٦٠° م) .
- ٧ - يفسل القطاع في ماء الصنبور .
- ٨ - يتم التمييز في محلول رقم (ج) لمدة ٢٠ ثانية عند درجة ٦٠° م .
- ٩ - يفسل القطاع بماء الصنبور وينغطى بالمادة اللاصقة .

النتيجة :

- * يدل ظهور اللون الأزرق في القطاع الأول على وجود دهون حمضية
- * ويدل ظهور اللون الأحمر في القطاع الثاني على وجود دهون غير حمضية أو متعادلة.

طريقة أوتان لتوضيح الدهون الحمضية (الفسفوليبييدات والدهون المتعادلة (ثلاثية الجليسولات) والكوليسترون :

Otan's method for the detection of Phospholipids, Triglycerides and cholesterols
(تستخرج قطاعات ثلوجية مثبتة في الفورمالين) .

الحاليل :

(أ) محلول رباعي أكسيد الأوزميوم :

1% Osmium tetroxide solution *

1% Potassium perchlorate *

(ب) محلول الفا نافثيل أمين

وهو محلول مشبع في ماء مقطر دافئ .

(ملحوظة : يراعى الحرص فى استخدام هذه المادة لأنها من المواد المسرطنة .)

الطريقة :

١ - توضع القطاعات الثجية (بصورة طافية) على سطح محلول رباعي اكسيد الاوزميوم (أ) في وعاء محكم الاغلاق به كمية وفيرة من هذا محلول .

٢ - تغسل القطاعات جيداً بالماء المقطر لمدة ١٠ دقائق .

٣ - تلتقط القطاعات من الماء وتوضع محلول "الفا نافثيل أمين رقم ب" لمدة ٢٠ دقيقة عند درجة ٣٧ م° .

٤ - تغسل القطاعات جيداً بالماء المقطر لمدة ٥ دقائق .

٥ - تغطى القطاعات بالمادة اللاصقة (الجليسرين الجيلاتيني) .

النتيجة :

- تأخذ الفسفوليبيذات اللون البرتقالي - الاحمر .

- ثلاثة جيليسرولات اللون الاسود .

- الكارليسترون اللون الاسود .

الكشف عن الليبيذات غير المشبعة باستخدام "حامض بيرفورميك - شف" :

Performic acid - schiff Method for demonstrating Unsaturated lipids .

(قطاعات ثجية غير مثبتة أو مثبتة بالفورمالين)

المحاليل :

(أ) حامض بيرفورميك :

٤٠ ملليلتر ٣٠ % Performic acid * ٣٠ % حامض بيرفورميك *

٤ ملليلتر ٣٠ % Hydrogen Peroxide * ٣٠ % بيرأكسيد الهيدروجين *

٥ ملليلتر Conc. sulphuric Acid * حامض كبريتيك مرکز *

* يترك هذا المزيج لمدة ساعة قبل الاستعمال .

(ب) تفاعل شف Schiff's reagent :

الطريقة :

- ١ - يتم إزالة القطاعات حتى تصل إلى ماء الصبار عادي .
- ٢ - توضع القطاعات في المحلول (أ) لمدة ٣٠ دقيقة
- ٣ - تغسل القطاعات في ماء الصبار لمدة ١٥ دقيقة
- ٤ - توضع القطاعات في محلول شف (ب) لمدة ٤٠ دقيقة
- ٥ - تغسل في الماء الجاري لمدة ١٥ دقيقة
- ٦ - ينزع الماء في سلسلة متضاعدة من الكحولات .
- ٧ - يتم ترويق القطاعات في الزيلين
- ٨ - تلتصق بواسطة الكند ابلسم

الكشف عن الجليكوليبيات Detection of Glycolipids:

(قطاعات ثجية غير مثبتة أو مثبتة بالفورمالين)

المحاليل :

(أ) حامض بيرأيوديك (٥٪) : Periodic Acid (0.5%) :

- | | | |
|------------------|-------------|-----------------|
| * حامض بيرأيوديك | ٥٠٠ مليجرام | Periodic Acid |
| * ماء مقطر | ١٠٠ ملليلتر | Distilled Water |

(ب) محلول (كافش) شف Schiff's reagent .

الطريقة :

- ١ - تصل القطاعات حتى الماء .
- ٢ - توضع القطاعات في حامض بيرأيوديك لمدة ٥ دقائق
- ٣ - تغسل في ماء الصبار لمدة ٣ دقائق

- ٤ - توضع في محلول (كافش) شف ٢٠ دقيقة
- ٥ - تغسل في ماء الصنبور ٢٠ دقيقة
- ٦ - تجرى صباغة ارضية أو اضافته في كارم ألم ٥ دقائق
- ٧ - تغسل في ماء الصنبور .
- ٨ - يتم تمييز القطاعات ٥ ثوانٍ
- ٩ - تغسل في ماء الصنبور .
- ١٠ - تلصق باستخدام الجليسرين الجيلاتيني .

النتيجة :

- تصبغ الجليوكوليبيدات والمخاطيات باللون الاحمر .

- تصبغ الانوية باللون الازرق .

ملحوظات هامة :

عند استخدام هذه الطريقة لتوضيع الجليوكوليبيدات بصورة خاصة يراعى الآتى :

(١) استخدام طريقة أحمر زيتى Oil Red أو اسود سودان " للتحقق من اماكن تواجد الجليوكوليبيدات .

(٢) يجب توحيد الادهيدات .

وذلك باستخدام الطريقة الآتية :

المحاليل :

(أ) محلول أنهيدريد الخليك Acetic anhydride solution

* انهيدريد الخليك ١٦ ملليلتر Acetic anhydride

* بيريدين جاف ٢٤ ملليلتر Dry Pyridine

(ب) محلول هيدروكسيد البوتاسيوم Potassium hydroxide solution

| | | |
|--------------------|------------------------|------------------------|
| جرام حد | Potassium hydroxide | * هيدروكسيد البوتاسيوم |
| ٧٠ ملليلتر | Absolute alcohol | * كحول مطلق |
| ٣٠ ملليلتر | Distilled water | * ماء مقطر |
| ١٪ حامض بيرايووديك | (ج) ١٪ حامض بيرايووديك | |
| Schiff's reagent | (د) كاشف شف . | |
| | | الطريقة : |

- ١ - يتم توصيل ثلاثة قطاعات مرقمة (١ - ٣) إلى الماء المقطر .
- ٢ - يوضع القطاعان (٢، ١) في محلول انهيدريد الخليك لمدة ١ - ٢٤ ساعة ويترك القطاع الثالث في الماء المقطر .
- ٣ - يغسل القطاعان (٢، ١) في الماء المقطر - سريعا .
- ٤ - يوضع القطاع (رقم ٢) في هيدروكسيد البوتاسيوم ٣٠ دقيقة .
- ٥ - ثم يغسل هذا القطاع (رقم ٢) في الماء المقطر .
- ٦ - تصبح القطاعات الثلاثة في محلول شف بالطريقة العادمة .

النتيجة :

- ظهور نتيجة موجبة في القطاعين (٢، ١) وسلبية في القطاع (٢) يدل على أن هذه النتيجة الايجابية اثبات لوجود الجليكوليبيبات .

الكشف عن الكوليسترون والمواد المتعلقة به باستخدام تفاعل حامض بيوكلوريك نافثوكينون :

Cholesterol and related substances : Periodic Acid Naphthoquinone reaction

(يفضل استخدام الغدة الكظرية)

المحاليل :

- ٤ حامض سلفونيک ١:٢ - نافثوكينون

1: 2 Naphthoquinone 4 - Salphonic

١٢ مليجرام

| | | |
|-------------|-------------------|------------------|
| ٦ ملليلتر | Ethanol | - إيثانول |
| ٢ ملليلتر | 60% Periodic acid | - حامض بيرأيوديك |
| ٢،٣ ملليلتر | Conc Formaldehyde | - فورمالين مرکز |
| ٢٠٧ ملليلتر | Distilled Water | - ماء مقطر |

(يتم تحضير محلول " إيثانول - حامض بيركلوريك - الفورمالين - الماء) .

أولاً ثم يضاف له التفاعل المذكور أولاً بعد ذلك .

الطريقة :

١ - يتم اعداد قطاعات ثجية .

٢ - تترك طافية في الفورمالين

٣ - تنقل القطاعات إلى شرائح نظيفة و تترك لكي تجف في درجة حرارة الغرفة .

٤ - توضع في محلول التفاعل

٥ - يغلى هذا محلول وبه القطاعات عند درجة ٦٠ : ٧٠ م لدّة ١٠ دقائق

٦ - تغطى القطاعات بحامض بيركلوريك .

النتيجة :

- يصبح الكوليسترون ومشتقاته باللون الأزرق الداكن .

ملحوظات :

١ - يبقى اللون الداكن ساعات قليلة فقط .

٢ - يلاحظ أثناء الغليان تحول لون القطاعات من الأحمر إلى الأزرق الداكن .

الكشف عن الكوليسترول الحر بواسطة ، ديجيتونين ، :

Detiction of free cholesterol by Digitonin

المحاليل :

(أ) ٥٠ % كحول ايثيلي :

١٠٠ ملليلتر Ethyl alcohol كحول ايثيلي *

١٠٠ ملليلتر Distilled Water ماء مقطر *

(ب) محلول ديجيتونين :

٥ ملليجرام Digitonin ديجيتونين *

١٠٠ ملليلتر Solution A المحلول (أ)

الطريقة :

١ - يستخدم قطاعان ثجيان ، احدهما للاثبات ، يوضع بطريقة احمر زيتى - أ

Oil Red - O

٢ - يوضع القطاع فى المحلول (ب) لمدة ٣ ساعات فى درجة حرارة الغرفة .

٣ - يوضع فى محلول (أ) .

٤ - يترك طافياً على الشريحة .

٥ - يغطى بالجليسرين الجيلاتينى .

النتيجة :

- الكوليسترول يعطى انعكاسات ضوئية : (Birefringent)

الكوليسترول له الانعكاسات الضوئية واستحضرات الكوليسترول ويصبح باللون الاحمر
الزيتى .