

الباب التاسع

السمية الحادة و الشبه مزمنة و المزمنة
للملوثات البيئية و السموم

obeikandi.com

١- معلومات تقديميه (Introductory Information) :

حيث لا بد من توافر معلومات و متطلبات (Prerequisites) عن المادة الكيميائية المختبرة كجزيئات السموم والملوثات البيئية الصلبة أو السائلة مع التعرف الكيميائي لها (Chemical Identification) والذي يشير الى احتمال نشاط بيولوجي أو تكسيكولوجي لها ، كما أنه في نفس الوقت يستخدم في تحليلها والمبنى على العلاقة بين التركيب الكيميائي و نشاطها.

كذلك معرفة صفاتها الطبيعية مثل نقطتي الانصهار والغليان (Melting Boiling Point) وصفات الذوبان (Solubility Character) حيث إنها غالبا ما تعامل مع البيئة الغذائية أو مياه الشرب وكذلك أس تركيز أيون الهيدروجين (pH) ، كذلك الصفات الطبيعية والكيميائية لها والتي تمد بمعلومات أولية عن طريقة الاختبار (والتي من الأفضل إتباعها) كذلك تفيد في ظروف التخزين و نسبة النقاوة ودرجة الثبات الكيميائي عند إضافتها للغذاء أو لمياه الشرب كذلك تفاعلات التحليل المختلفة و الممكن حدوثها في هذين الوسطين (الغذاء والمياه) وقابليتها لتكوين معقدات معها من غيره .

٢- الغرض والمجال والمعاملة ومحددات الاختبار (Purpose, Scope, Exp., & Test limits) :

٢-١- لقياس وتقييم الخصائص السامة لملوث بيئي أو مادة سامه مختبرة من حيث تأثيرها المعدي (Stomach effect) عن طريق التعاطي بالفم (Oral administration) لتقدير سميتها الحادة بالفم (Oral acute toxicity) وهي الخطوة الأولية و التي تخدم كأساس لتقييم الكيماويات وعمل الملصقات كما أنها الخطوة الأولى لتعيين نظام رجيم التجميع (Dosage regimen) و الممكن استخدامه عند دراسة السمية المتكررة أو السمية الشبه مزمنة و السمية المزمنة و التي تمد بمعلومات عن أخطار الصحة العامة و المحتمل حدوثها نتيجة التعرض المتكرر للمادة المختبرة كذلك تمد بمعلومات عن العضو (أو الأعضاء) المستهدفة من جراء تأثير هذه المادة كما تمد بقياس عن مستوى التعرض الغير مؤثر والذي يمكن استخدامه في اختيار مستويات الجرعة بالنسبة للتعرض البشري.

٢-٢-٢- طريقة الاختبار (Principle of Test Method):

٢-٢-٢-١- ففي دراسة السمية الحادة بالفم : يتم تعريض مجموعات من الحيوانات المختبرة لجرعة واحدة و متدرجة كل منها تعطى لأفراد كل مجموعة من مجموعات الحيوانات المختبرة.

٢-٢-٢-٢- أما في دراسة السمية الشبه مزمنة بالفم : يتم تعرض مجموعات من الحيوانات المختبرة لجرعة واحدة يوميا / ٩٠ يوم كل منها تعطى لأفراد كل مجموعة من مجموعات الحيوانات المختبرة.

٢-٢-٢-٣- بينما في دراسة السمية المزمنة بالفم : يتم تعرض مجموعات من الحيوانات المختبرة لجرعة واحدة يوميا / سنة كل منها تعطى لأفراد كل مجموعة من مجموعات الحيوانات المختبرة . ويتم تدوين الملاحظات يوميا لتتبع أعراض السمية الناتجة عن التأثيرات العكسية و الغير عكسية و عدد الحيوانات الميتة عقب كل تعريض مباشرة .

٢-٢-٢-٤- ففي دراسة السمية الحادة بالفم : يستمر الملاحظة اليومية ٢٤ ساعة عقب المعاملة بالفم و حتى ٢٤ يوم .

٢-٢-٢-٥- أما في دراسة السمية شبه المزمنة بالفم : يستمر الملاحظة اليومية ولمدة ٩٠ يوم عقب المعاملة سواء كانت مع الغذاء أو مع مياه الشرب .

٢-٢-٢-٦- بينما في دراسة السمية المزمنة بالفم : يستمر الملاحظة اليومية ولمدة سنة عقب المعاملة سواء كانت مع الغذاء أو مياه الشرب . كما يتم تشريح الحيوانات التي تموت أثناء الاختبار ، أو التي مازالت على قيد الحياة حتى نهاية التجربة وهنا تذبج وتشرح و تقارن مع الأفراد الغير معاملة (الكنترول).

٢-٢-٣- وصف طريقة الاختبار (Description of the Test Procedure):

٢-٢-٣-١- يتم اختبار نوع الحيوان المعامل Selection of Animal SP حيث تستخدم أنواع كثيرة من الثدييات ولكن تفضل الفئران (Rats) من القوارض و من غير القوارض تفضل الكلاب (و أفضلها النوع beagle) سواء لتقييم السمية الحادة أو شبه المزمنة أو المزمنة.

٢-٢-٣-٢- ويجب وأن تكون الحيوانات المختارة أصحاء متماثلة الحجم عن طريق تماثلها في الوزن تقريبا و الذي يواكب الاختبار حيث لا يسمح

وأيلا يزيد التفاوت في الوزن عن $\pm 20\%$ عن المتوسط العام (بالفئران من 200-300 جم).

2-3-3- أما من حيث عددها فيجب وأن يكون عددها بكل مجموعة (معاملة) كافي للتقييم الواضح من حيث التأثيرات الناجمة عنها الأعضاض وعموما لا تقل كل معاملة عن 20 فأر (10 ذكور - 10 إناث) أما في حالة الكلاب : فتكون المجموعة ثمانية (4 ذكور ، 4 إناث) حيث يجب وأن تدرس السمية بكل من الجنسين خاصة عند دراسة السمية المزمنة .

2-3-4- يجب وأن تكون الإناث المستخدمة بكر (Nuliporus) وغير حاملية (non. Pregnant) لذا تفضل الأعمار بين 6-8 أسابيع.

2-3-5- يتم اختيار حيوانات كل مجموعة عشوائيا ثم تعلم المجاميع تبعاً لعدد مستوى الجرعات علاوة على الكنترول المطلوب وذلك قبل خمسة أيام من المعاملة .

2-3-6- وقد تم عمل مجموعة أخرى ككنترول تابعة (Satellite group) بنفس العدد ونسبة الجنس و تعامل فقط بأعلى مستوى للتجريب لملاحظة التأثيرات العكسية وثباتها وكذلك التأثيرات المتأخرة حيث يستمر معاملتها لمدة 14-18 يوم ثم توقف المعاملة وتستمر ملاحظتها يوميا حتى نهاية التجربة .

2-4-1- الإعاشة (Housing) و الغذاء (Feeding) :

2-4-1-1- حيث تعيش الحيوانات معزولة بصفة فردية أو في مجاميع تبعاً للجنس تحت ظروف ثابتة من الحرارة (و التي تختلف تبعاً للنوع المختبر) والرطوبة النسبية و الأضاءة (نظام اضاءة متعاقب 12 ساعة اضاءة يعقبها 12 ساعة اظلام) .

2-4-2- أما نظام التغذية فيتم على بيئات صناعية تقليدية تحتوي على جميع الاحتياجات الغذائية للنوع المختبر خالية من الشوائب .

2-4-3- أما بالنسبة لمياة الشرب فليس هناك تقييد على كميتها او الامداد بها ويجب عمل تحليل روتيني و فحص دوري لها .

2-5- ظروف الاختبار و طريقة المعاملة (Test Conditions & Procedure)

2-5-1- يجب وأن تكون مستويات التجريب (Dose level) كافية من حيث عددها و الذي لا يقل عن ثلاثة تركيزات متباعدة ومتدرجة بحيث تدخل في نطاق التأثيرات السامة ليتمنى رسم منحنى الجرعة - الاستجابة .

٢-٥-٢- أما من حيث وقت التعريض للمادة المختبرة و المتتالولة بالفم
(Oral administration)

٢-٥-٢-١- ففي حالة دراسة السمية الحادة بالفم: يتم تعاطى جرعة منفردة
فقط عن طريق الفم

٢-٥-٢-٢- أما في حالة دراسة السمية شبه المزمنة بالفم : يتم تعاطى
جرعة يوميا / ٥-٧ يوم / أسبوع / ٩٠ يوم سواء كانت مع الغذاء أو
المياه.

٢-٥-٢-٣- أما في حالة دراسة السمية المزمنة بالفم : يتم تعاطى جرعة
يومية / ٥-٧ يوم / أسبوع / سنة سواء أكانت مع الغذاء أو المياه.

٢-٥-٢-٣- حيث يتم المعاملة بتعاطى الجرعة بالفم لكل حيوانات المعاملات
المختلفة لنظام التجريع وبنفس الطريقة وخلال الفترة المحددة لذلك حيث
تخلط مع المادة الغذائية (البيئة الغذائية) بالجرعة المقطرة (جزء في
المليون) بحيث لا تزيد عن ٥% من وزن البيئة الغذائية أو تكون في
صورة كبسولات (Capsules) أو تضاف لمياه الشرب، وفي حالة استخدام
مذيب مساعد مثلا لإذابة المادة المختبرة كأداة (Vehicle) لتسهيل المعاملة
فيجب اختبار تأثيراتها السامة المتداخلة إن وجدت وذلك بعمل معاملة
بكمية هذا المذيب بمفردها وملاحظة تأثيره الشبه مزمن أو المزمّن.

٢-٥-٢-٤- تستمر فترة الملاحظة (Duration of Observation) والتي يجب وأن
تكون كافية للتقييم الكامل وظهور أعراض السمية خاصة و إذا ما كان
هناك ميل لتأخر هذه الأعراض أو تأخر الموت :

٢-٥-٢-٤-١- ففي حالة السمية الحادة بالفم : تستغرق فترة الملاحظة من
عقب تناول الجرعة وحتى ١٤ يوم .

٢-٥-٢-٤-٢- أما في حالة السمية شبه المزمنة بالفم : تستغرق فترة
الملاحظة من عقب تناول الجرعة وحتى ٩٠ يوم.

٢-٥-٢-٤-٣- بينما في حالة السمية المزمنة بالفم : تستغرق فترة الملاحظة
من عقب تناول الجرعة وحتى سنة.

٢-٦- الفحص (Examination) :

حيث يتم التسجيل الدورى المنتظم للملاحظات الفردية كما تحدث
بالترتيب لكل حيوان بكل معاملة ، كما يتم تسجيل اى ملاحظات أخرى
اضافية قد تكون مهمة ليتمنى تقليل الفقد في عدد الحيوانات المدروسة .

٢-٦-١- الفحص السريري: الكلينيكي (Clinical Examination) :

يجرى يوميا لتسجيل الملاحظات الخاصة و الأعراض ووقت الموت كما تشرح الحيوانات الميتة او تجمد لحين تشريحها لفحصها مورفولوجيا وتسجيل التغيرات المرضية والوزن وعزل الحيوانات المحتضرة لذبحها وتشريحها كذلك معدل استهلاك الطعام أسبوعيا والتأكد من ان نقص الحيوانات مصدرة الموت و ليس الاقتراس او التحلل الذاتي لو الهرب .

٢-٦-٢- الفحص الباثولوجي (Pathological Exam):

حيث تفحص أعراض السمية للحيوانات التي تم تشريحها وتسجيل التغيرات المرضية و المورفولوجية والداخلية للأعضاء المستهدفة خاصة بعد ٢٤ ساعة من التعريض.

٢-٦-٣- فحص الدم (Haematological Exam):

كتقدير الهيماتوكريت و الهيموجلوبين و عدد كرات الدم بأنواعها و قياس جهد ووقت التجلط وعدد الصفائح .

٢-٦-٤- الفحص البيوكيميائي (Biochemical Exam):

ويجرى على الحيوانات التي ما زالت على قيد الحياة فتقاس وظائف الكبد والكلى .

٢-٦-٥- الفحص النسيجي (Histological Exam):

ويجرى على الأعضاء السابق فحصها باثولوجيا لملاحظة التغيرات النسيجية المرضية من خلال قطاعات تصبغ بصبغات خاصة لبيان مناطق الضرر .

٣- البيانات وكتابة التقرير (Data & Reporting) :

٣-١- تقدير نشاط الأنزيمات الناقلة لمجموعة الأمين (Determination of

: (Transaminases Activity

يجرى العديد من الأختبارات بهدف دراسة مستوى نشاط الكبد للقيام بوظائفه الحيوية المختلفة عقب تعرض الكائن الحي للسموم (بطريقة مباشرة أو غير مباشرة ولفترة طويلة: العمل المهني).

فالعديد من البروتينات الهامة حيويًا تخلق بالكبد كالألبومينات و الجلوبيولينات و الفيبرينوجين وهو ما يشير لأهمية حدوث إى اضطراب بالكبد نتيجة تعرضه للسموم أو الملوثات البيئية مما يؤثر على وظائفه الحيوية (Liver Functions).

وتلامس الأنزيمات الناقلة لمجموعة الأمين (Transaminase) – بالعديد من أماكن الجسم – عملية نقل مجموعة الأمين (Amino-group) من حمض أمينى بالجسم إلى حمض كيتونى (Keto acid) ونشاطها فى ذلك يدل على مدى النشاط الخلوى لأنسجة الكبد فى تكسيرها و أتهيار السموم (Active cell breakdown) .ولذلك فعند اختبار وظائف الكبد عقب التعرض للتسمم أو لبعض السموم البيئية و التى تسبب تتركز بخلايا الكبد (Liver-Necrosis) أو تتدهن كبدى (Fatty Liver) أو احتباس بالصفراء (Cholestatis) أو تثبيط تخليق البروتين (Protein Synthesis) أو السرطان الكبدى وكلها تؤثر ولحد بعيد على مستوى النشاط الأئزيمى للأنزيمات الناقلة لمجموعة الأمين.

ومن أمثلة هذه الكيموليات رابع كلوريد الكربون (CCl_4) والكلوروفورم ($CHCl_3$) و الأيثيونين (Ethionine) والفسفور العضوى و النيتروز أمين (Nitrose amine) و داي ميثيل نيتروز أمين (Dimethyl nitrose amine) و البيريليم و الهيدراتيات (Hydrazines) و داي الهيدرازينات كلورواثيلين (Dichoro ethylenes).

٣-١-١- تقدير نشاط انزيم جلوتاميك بيروفيك ترانس أمينيز :

(Glutamic Pyruvic Transaminase : GPT) :

يعد هذا الانزيم من الانزيمات السائدة (Predominant) فى الكبد وذلك لوجوده بتركيز عالى بالانسجة الكبدية ، و مادة تفاعلة الاساسية هى حمض الأئين (L-Alanine : Ala) حيث يقوم بنقل مجموعة الامين منه الى حمض الفا - كيتوجلوتارات (α -Ketoglutarite) ويتكون بذلك حمض الجلوتاميك (Glutamic acid) و البيروفات (Pyruvate) وتبنى اساس فكرة التقدير للنشاط الأئزيمى على تفاعل البيروفات مع مركب ٤,٢- داي نيتروفينيل هيدرازين (2,4- Dintropheyl Hydrazine) فى وسط قلوئى معطيا مركب ازرق اللون ثابت تقاس شدته اللونية (طريقة Frankel's 1970)، وتتلخص خطواتها فيما يلى:

٣-١-١- فى انبوب جاف ونظيف يوضع ٠,٥ ملل من محلول مادة التفاعل الاساسية (الأتين α - كيتوجلوتارات ٢ مللمول / لتر ذاتى فى منظم فوسفاتى (7.4PH) و بتركيز ١٠٠ مللمول/ لتر) ثم تحضن فى حمام مائى

على درجة 5 ± 27 م لعدة دقائق ثم يضاف إليها ١,٠ سيرم أو بلازما ثم ١,٠ ملل ماء مقطر وترج بلطف وتحضن لمدة ٣٠ دقيقة.

٣-١-٢- يرفع الأنبوب من الحمام المائي ويضاف إليه ٠,٥ من محلول ٤,٢ داي نيتروفينيل هيدرازين (بتركيز ١ ملليمول / لتر في محلول حمض الهيدروكلوريك بتركيز ١ ملليمول / لتر) وترج جيدا وتترك عشرة دقائق على درجة 27 م في الحمام السابق ثم يضاف ٥ ملل هيدروكسيد الصوديوم ٠,٤ مول / لتر والمحضر بتركيز ٤ مول / لتر ويخفف قبل الاستعمال الى ٠,٤ مول / لتر بالماء المقطر). وترج جيدا لتتمام التجانس والخلط

٣-١-٣- يتم قراءة الكثافة اللونية للون الناتج عقب اضافة هيدروكسيد الصوديوم بدقيقتين على الأسبكتروفوتومتر على طول موجى ٥٤٦ نانوميتر (أو على الفوتوميتر مع فلتر اخضر ٥٠٠-٥٥٠ نانوميتر) مقارنة بأنبوب البلاك المحتوى على كل المحاليل السابقة عدا اضافة السيرم حيث يترجم الكثافة الضوئية لتركيز من المنحنى القياسى (يعمل مجموعة مندرجة التركيزات (Set) من المادة القياسية (البيروفات) ثم تقاس برسم المنحنى بين هذه التركيزات والكثافة اللونية الناتجة منها وتحسب قيمة الثابت K (بقسمة الكثافة الضوئية لكل تركيز + قيمة هذا التركيز) ومنها يتم استخراج قيمة الثابت العام K لها (وكلما زادت قيمتها تدل على زيادة نشاط الأنزيم).

٣-٢- أنزيم جلوتاميك أوكسالوأستيك ترانس أميناز

(Glutamic Oxaloacetic Transaminase : GOT):

يلامس أنزيم جلوتاميك أوكسالوأستيك ترانس أميناز تفاعل نقل مجموعة الأمين من الحمض الأميني أسبارتيك (L-aspartic acid : Asp) إلى حمض الفا- كيتوني (α - كيتوجلوتارات) فيتكون الحمض الأميني جلوتاميك (Glutamic Acid : Glu) و أوكسالوأسيتات (Oxalo acetate) وهو مركب غير ثابت سوعان ما يتكسر ويتحول الى البيروفات والتي تتفاعل بدورها مع مركب ٢ ، ٤ داي نيتروفينيل هيدرات فى وسط قلوئى (هيدروكسيد الصوديوم) وينتج مركب ملون تقاس درجته على طول موجى يتراوح بين ٥٠٠ - ٤٠٠ نانوميتر باستخدام فلتر اخضر أو على الأسبكتروفومتر و علي طول موجى قدرة ٥٤٦ نانوميتر .

٣-٣-٣- تقدير نشاط أنزيم الفوسفاتيز القلوى و الحامضى

(Alkaline & Acid Phosphatase activity):

تلامس أنزيمات الفوسفاتيز تفاعل نزع الفوسفات من المركبات الأسترية الفوسفورية العضوية ولهذه الأنزيمات أهميتها الكبرى من الناحية التوكسيكولوجية عند التشخيص لحالة الكبد المعرض للسموم

٣-٣-١- الفوسفاتيز القلوى: الفوسفومونواسـتـيز (Alkaline : I) (Phosphatase)

٣-٣-١-١- يقوم بنزع مجموعة الفوسفات فى وسط قلوى (pH تتراوح بين ٨,٦ - ١٠,١) وفى وجود أيونات المغنسيوم المنشطة له بينما يثبط تأثيره حمض السيئين و الجلوتاثيون و الجلوتاميك.

٣-٣-١-٢- ويوجد هذا الأنزيم بجميع أنسجة الجسم تقريبا خاصة مصل الدم وخلايا الطبقة المخاطية بالأعما و الكبد لذا فتركيزه ثابت تقريبا بالمصل.

٣-٣-١-٣- وتزداد قيمة نشاط الفوسفاتيز القلوى فى حالة أمراض الكبد فيتضاعف ٥-١٠ مرة ضعف الحالة الطبيعية خاص فى حاله مرض اليرقان الأتسدادى (Jaundice) والالتهاب الكبدى و التدهن الكيـدي (كما يحدث مع التعرض للسموم خاصة) وتليـف المرارة (Biliary Cirrhosis) والأورام (Carcinomatosis) وأقصى نشاط له فى حالة مرض الضمور (Atrophia) الصفراوى الحاد كذلك فى تشخيص سرطان الكبد. كذلك يزداد نشاطه فى حالة الأمراض العصبية وعند نشاط الغدة الدرقية (Hyper parathyroidism). ويعد تقدير الأنزيمات الناقلة للأمين مع الفوسفاتيز القلوى أختبار لمدى أحتباس الصفراء (Cholestatic) بين المرارة والكبد والسمية الكبدية (Hepatic toxicity). و تبنى فكرة التحليل على أساس التحليل المائى لاسـترـداى صوديوم فينيل فوسفات إلى فوسفات صوديوم و فينيل يتم تقديره كدلالة على مدى النشاط الأنزيمى وتتخلص خطواتها فيما يلى :

فى أنبوب جاف يؤخذ ٦ ملل من المحلول المنظم لمادة التفاعل الأساسية والمحضر بمزج حجمين متساويين من المحلولين : محلول فينيل فوسفات الصوديوم الثنائية ٠,٠١ مول (بإذابة ١,٠٩ جم/٤٠٠ ملل ماء ثم يغلى ويبرد ويكمل إلى ٥٠٠ ملل ثم تضاف نقطتين كلورفورم ثم

يضاف إليه حجم مساوى من ب) محلول منظم كربونات الصوديوم ٠,١ مول (والمحضر بإذابة ٣,١٨ جم من كربونات الصوديوم اللامائية و ١,٦٨ كربونات صوديوم حامضية فى كمية من الماء ويكمل الحجم إلى ٥٠٠ ملل بالماء المقطر ويعدل pH إلى ١١ ثم يوضع بحمام مائى / ٣٧ م° ليضع دقائق. يضاف إليه المصل ويفضل أن يكون الأنبوب بالحمام وتغلق الأنبوب بسدادة فلين وتترك بالحمام / ١٥ دقيقة. يخرج الأنبوب ويضاف إليه ٢,٧ ملل كاشف الفينول (١٠٠ جم تحسينات صوديوم تذاب فى ٧٠٠ ملل ماء ثم يضاف إليها ٢٥ جم مولبيدات صوديوم ثم يضاف ٥٠ ملل حمض فوسفوريك ٨٥% و ١٠٠ ملل حمض هيدروخليك ويغلى ١٠ دقائق ثم يبرد ويضاف إليه ١٥٠ جم كبريتات ليثيوم و ٥٠ ملل ماء مقطر ويضع قطرات بروم ثم يغلى مرة أخرى / ١٥ دقيقة لطرد البروم الزائد ثم يكمل الحجم إلى ١٠٠٠ ملل ويرشح ويخفف عند الأستخدام بنسبة ٢:١ بالماء ويرج جيدا) و يؤخذ من الأنبوب ٤ ملل من الطبقة الرائقة ويضاف إليها ١ ملل كربونات صوديوم ٢٠% (محفوظ بمكان بارد حتى لا يتبلور).

و يؤخذ أنبوب ثانى للمقارنة كما سبق بالضبط لكن لا يوضع فى الحمام المائى ويؤخذ أنبوب ثالث للمعايرة يوضع به ١ ملل كربونات صوديوم ٢٠% ، ٤ ملل محلول فينول (والمجهز بإذابة بلورات الفينول بحمض هيدروكلوريك ٠,١ عيارى ويخفف قبل الأستخدام بنسبة ١ : ١٠ فتكون كل ١٠٠ ملل تحتوى على ١٠ مللج فينول) مع كاشف الفينول (والمجهز كما يلى حيث يحتوى ١٠٠ ملل على ١ / ٢ حجم فينول مضاف إليه ١٥ ملل من كاشف الفينول السابق)خطوة ويكمل الحجم إلى ٥٠ ملل. بوضع الأتاييب الثلاثة بحمام مائى / ٣٧ م° / ١٥ دقيقة ثم تخرج وتقاس الكثافة اللونية على طول موجى ٦٨٠ نانوميتر (فلتر أحمر).

كمية الفينول المتحررة / ١٠٠ ملل مصل / ١٥ دقيقة / ٣٧ م°

$$= \left(\frac{0.3}{100} \right) \times \left(\frac{4}{9} \right) \times 0.2 \times \text{الكثافة اللونية بأنبوب العينة}$$

الكثافة اللونية بأنبوب العينة

$$= 15 \times \frac{\text{الكثافة اللونية بأنبوب العينة}}{\text{الكثافة اللونية بأنبوب المعايرة}}$$

$$\text{حيث أن كل 1 ملل فينول / 100 ملل مصلى = وحدة فاعلية أنزيم
عدد وحدات الأنزيم / 100 ملل مصلى =
15 \times \frac{\text{الكثافة اللونية للبلاتك}}{\text{الكثافة اللونية للعينه}} - 15 \times \frac{\text{الكثافة اللونية للعينه}}{\text{الكثافة اللونية للعياري}}$$

ملحوظة:

- ❖ لتحويل وحدات كينج وارمسترونج (King & Armstrong) لوحدة أنزيمية (IU) / لتر، تضرب النتيجة (K-A) $\times \frac{94}{1000}$ / IU = لتر.
- ❖ لتحويل وحدات كينج للميكرومول تضرب في 10 لتحويلها للتر ثم تقسم على 15 ليصبح في الدقيقة.
- ❖ لتحويل وحدات كينج للميكرومول : (KA) {7,5} ← IU/لتر
{KA} {15/10 \times 94/1000}
- وتبلغ قيمه نشاطه بالأطفال : 20 - 30 وحدة أنزيم / لتر.
- وتبلغ قيمه نشاطه بالأسنان : 32 - 92 وحدة أنزيم / لتر (KA 13-3)

٣-٢-٢- الفوسفاتيز الحامضي: الفوسفومونوأستيرييز (Acid II,III,IV phosphatase (Gutman)

يقوم بنزع مجموعة الفوسفات في وسط حامضي (pH يتراوح بين : 4,6 - 5,0) وينشط في الوسط الحامضي ويثبط تأثيره وجود أملاح حمض الطرطريك ولا يتأثر بوجود أيونات الماغنسيوم.

و يوجد بصفة أساسية في الكبد ويفرز مع عصارة الصفراء وكرات الدم الحمراء (ويقل لذلك بالمصل).

وتبنى أساس فكرة التقدير على مقدرة الأنزيم فى التحليل المائى لاستر / داي صوديوم فينيل فوسفات إلى فوسفات صوديوم و فينول حيث يقدر الفينول كدلالة على نشاط الأنزيم ولكن بوسط حامض (وسط المنظم { pH : 4,9 }) حيث يؤخذ ٦ ملل من محلول المنظم للمادة الأساسية للتفاعل بإذابة ٢١ جم من حمض الستريك فى كمية من الماء ثم يضاف إليها ١٨٨ ملل هيدروكسيد صوديوم ١ عيارى ثم يكمل الحجم إلى ٥٠٠ ملل ثم تضبط الحموضة بحيث تصبح ٤,٩ ويجهز المحلول (ب) : بإذابة ٢٩,٤١ مترات صوديوم فى كمية من حمض الهيدروكلوريك ٠,٢ عيارى ويكمل الحجم إلى ٥٠٠ ملل ثم يخرج المحلولين لحين الإستخدام حيث يمزج حجمين متساويين يؤخذ منها ٦ ملل السابقة) ويضاف إليها ٠,٣ ملل مصلى دم وتوضع بحمام مائى ٣٧° م / ساعة ويكمل كما سبق.

كمية الفينول المنحرفة / ١٠٠ ملل مصلى / ساعة / ٣٧° م =

$$\frac{\text{الكثافة اللونية لأنبوب العينة} \times 0,02 \times (4/9) \times (0,3/100)}{\text{الكثافة اللونية لأنبوب المعايرة}}$$

$$= 10 \times \frac{\text{الكثافة اللونية لأنبوب العينة}}{\text{الكثافة اللونية لأنبوب المعايرة}}$$

كل ١ مللج فينول / ١٠٠ ملل مصلى = وحدة فاعلية أنزيم فوسفاتيز حامضى
عدد وحدات الأنزيم فى ١٠٠ ملل مصلى / ساعة = ٦٠ × الكثافة اللونية أنبوب العينة
الكثافة اللونية لأنبوب المعايرة

ملحوظة:

- ♦ لتحويل القراءة لقيم وحدات 2U / لتر تضرب النتيجة فى ١,٧٧ =
- قيمة × [(٩٤/١٠٠٠) × (٦٠/١٠)] = قيمة × [١,٧٧]
- ♦ وتبلغ قيمة نشاطه بالإنسان العادي ١:- ٥ وحدة ولكن ترتفع عند التهاب وسرطان البروستاتا (السموم المؤثرة على الجهاز التناسلي).

ويلاصق هذا الأنزيم أكسدة حمض اللاكتيك (Lactic acid) وتحويله لحمض البيروفيك (Pyruvic acid) في وجود المرافق الأنزيمي (NAD⁺) . وينتشر هذا الأنزيم بانسجة أعضاء الجسم المختلفة كالكلية والتليف والعضلات الهيكلية والبنكرياس والطحال والكبد والرتتين ومصل الدم وكرات الدم الحمراء ، وعند تسمم الكبد (Hepatitis) أثناء اليرقان أو تسمم الكلى والبنكرياس يزداد نشاطه كثيرا عن ١٥٠-٥٠٠ وحدة

حيث يتفاعل حمض البيروفيك مع ٢،٤-داي نيتروفينيل هيدرازين فيتكون مركب معقد ملون تقاس شدة كثافة اللونية على طول موجى ٤٤٠ نانوميتر وتتخلص خطوات التقدير باخذ انبوب جاف به ١ ملل من مادة التفاعل الأمامية (بإذابة ٧،٥٠٥ جم جلسين ، ٥،٨٥ كلوريد صوديوم فى ماء مقطر حتى لتر ثم يؤخذ من المحلول ١٢٥ ملل يضاف إليها ٧٥ ملل من هيدروكسيد الصوديوم ٠،١ ع إلى ٥ ملل لاكتات صوديوم ٤ جم / لتر) ثم يضاف للانبوب ٠،٢ ملل مصلى دم كذلك بالانبوب العيارى اما البلاتك فيؤخذ ٠،٢ ملل ماء مقطر و توضع الاتاييب بحمام مائى/٣٧ °م ثم يضاف للانبوبين الاولين ٠،٢ ملل NAD (وجهز بإذابة ١٠ مللج فى ٢ ملل ماء فقط ثم يحفظ على -٤ °م) وترج الانبوب جدا ويوضع بالحمام /١٥ دقيقة ثم يضاف للثلاثة ١ ملل من داي نيتروفينيل هيدرازين (٢٠٠ مللج فى محلول حمض الهيدروكلوريك ١ عيارى ثم تكمل للتر) ثم ترج الاتاييب وتعاد للحمام مرة أخرى/١٥ دقيقة ثم تخرج من الحمام ويضاف لكل منها ١٠ ملل هيدروكسيد صوديوم ٠،٤ عيارى وترج وتقرأ الكثافة اللونية على ٤٤٠ نانوميتر وتترجم من منحنى قياسى للبيروفات (١١ مللج بيروفات فى ١٠٠ مادة تفاعل) ١٢٥ ملل منظم الجلوسن ، ٧٥ ملل هيدروكسيد صوديوم ٠،١ ع و ٥ ملل لاكتات صوديوم) أما محلول NADH₂ ١ ميكرومول فيجهز بإذابة ٠،٠٠٠٠٧١ جم (وزن الجزيئى ٧٤٠) فى لتر محلول مادة تفاعل الأنزيم بحيث يصبح التركيز النهائى ١ ميكرومول / ١ ملل .

٣-٤-٤- تقدير محتوى البيلروبين الكلى والمباشر (المرتبط)

(Determination of total and direct Bilirubin):

يتم تخليق العصارة الصفراء بالكبد ثم تتجمع بالحويصلة الصفراوية ومنها تنتقل للأمعاء الدقيقة خلال القناة الصفراوية - وتبلغ الكمية المخلفة /يوم ٥٠٠-٧٠٠ ملل نسبة الماء فيها ٩٠%.

وتتقسم العصارة الصفراوية إلى صفراء الكبد و صفراء الحويصلة المرارية وذلك لأختلاف نسبة المركبات بكل منها.

وتتكون الصفراء بوجه عام من الماء والبروتين والأحماض الصفراوية (حمض الكوليك (Cholic acid) والليثوكلوليك (Lithocholic) الديهيدريكسيكوليك (Dehydroxy Cholic) والجليسن (Glycine) والتايرين (Taurine) والأملاح الصفراوية (الصبغات وأهمها مجموعة الهيموجلوبين والبيلفيردين (Biliverdine) والبيلروبين (Bilirubin) والأحماض الدهنية والكوليسترول ومواد عضوية وغير عضوية (PO_4, CL) والأنزيمات.

ويخلق بالكبد أساسا والطحال حيث تنتقل الكمية المخلفة بالطحال للكبد عن طريق الدم وتسمى بالبيلروبين الحر (الغير مباشر : Free (Indirect bilirubin) أو ترتبط بحمض الجليكوروبين وتخزن بالصفراء وتسمى بالبيلروبين المرتبط (المباشر (Conjugated or direct Bilirubin) وتنتقل للأمعاء في العصارة الصفراوية فتتحول بجراثيم الأمعاء إلى مولد اليوروبلين (اليوروبلينوجين Urobilinogen) تطرح معظمها بالبراز مع الفضلات والباقي يطرح بالدم فالبول.

وتبنى فكرة تقديرها على ازواج البيلروبين مع حمض السلفانيليك ثنائي الأزيد (Di azotized Sulfanilic) في وجود الكافيين (Caffeine) ليعطى صبغة الأزو (Azo dye) عند تقدير البيلروبين الكلى أو المباشر يستخدم محلول ملحي صبغي بدلا من الكافيين.

٣-٤-٤-١- تقدير البيلروبين الكلى (Determination of Total Bilirubin) :

بأنبوب جاف يوضع ٠,٢ ملل محلول حمض السلفانيليك (٣١مليمول / لتر) و ٠,٢ ملل محلول حمض الهيدروكلوريك ٠,٢ ع. ثم يضاف نقطة محلول نيتريت الصوديوم (Sod. nitrite) بتركيز ٢٨ مليمول ثم يضاف ١ ملل من محلول الكافيين (٢٨ مليمول / لتر) وبنزوات الصوديوم (٠,٥٥ مول /

لتر)، ثم ٠.٢ ملل سيرم أو بلازما ويحضن ٢٠-٢٥ م / ١٠ دقائق ثم ترفع من الحمام ويضاف إليها ١ ملل طرطرات صوديوم وبوتاسيوم (٠.٩٩ مول / لتر) وأيدروكسيد الصوديوم ٠.٢ ع ثم تحضر مرة أخرى /دقائق ثم ترفع وتقرأ كثافتها الضوئية على طول موجي ٥٧٨ ثم تطرح منها قيمة عينة البلاتك (المجهزة كما سبق عدا إضافة نقطة نترت الصوديوم).

محتوى البيلروبين الكلى (TBC) مللج /لتر = امتصاص العينة $\times 10.8$

٣-٣-٤-٢- تقدير البيلروبين المباشر (Determination of Direct bilirubin) :

في أنبوب جاف يوضع ٠.٢ ملل من محلول حمض السلفانيك (٣١ ملليمول /ل) وحمض الهيدروكلوريك ٠.٢ ع ثم تضاف نقطة من محلول نيتريت الصوديوم (٢٨ ملليمول / ل) ثم ١ ملل كافيين (٠.٢٨ مول /لتر) ، وبنزوات الصوديوم ٠.٥٥ مول/لتر ثم يضاف لمحتوى الأنبوب ٢.٠ ملل كلوريد صوديوم ٠.٩ % ثم ٠.٢ ملل سيرم (أو بلازما) ثم تحضن في حمام مائي ٢٠ - ٢٥ م/٥ دقائق. ترفع الأنبوب ويقرأ الامتصاص على طول موجي ٥٤٦ نانوميتر.

محتوى البيلروبين المباشر (DB.C مللج/لتر) = الامتصاص $\times 14.4$

ويلاحظ بالعينات المركزة ان يتم التجفيف بكلوريد الصوديوم ٠.٩ % يضرب التركيز في معامل التخصص .

٣-٣-٥- تقدير محتوى اليوريا فى الدم (Determination Blood Urea) :

(Content :

يتم تقدير اليوريا الناتجة من عمليات تمثيل البروتينات فى انسجة الجسم بملامستها بانزيم اليورينيز فتتحول لكريونات امونيوم تقدر بكاشف نسلر وتعطى لون برتقالي محمر تتناسب شدته مع تركيز كمية الامونيا (اليوريا فى الدم) وبالتالي فاعلية (نشاط) الأترزيم وتتلخص خطوات تقديرها فى :

بأنبوب جاف يؤخذ ٠,٥ ملل دم مضاف إليه مانع للتجلط (أو ٠,٥ ملل مصل) ثم تضاف قطرتين من معلق أنزيم Urease وتُرج جيدا أو تترك ١٥ دقيقة بجو المعمل.

يضاف ٠,٥ ملل تتحسسات صوديوم ١٠% ثم ٠,٥ ملل حمض كيرتيك ٣/٢ ع ثم ٣٥ ملل ماء فقط ثم يرج الأنبوب جيدا ويترك لتفريقيين ثم يرشح وتؤخذ ٠,٥ ملل من الطبقة الرائقة ثم يضاف ٠,٥ ملل كاشف نسلر) والمحضر باذابة ١٥ جم يوديد الزئبق و ١٠ جم من يوديد البوتاسيوم إلى ١٥ ملل ماء وترج جيدا ثم يضاف ٨٠ ملل هيدروكسيد صوديوم ٥٠% ثم يكمل حتى ٥٠٠ ملل ماء ويترك ٢٤ ساعة ثم يرشح ثم تقاس شدة الأمتصاص مباشرة أما بالنسبة للأنبوب العيارى يؤخذ ٠,٥ ملل من المحلول العيارى والمحتوى على ٠,٠٢٥ مللج وبالنسبة للأنبوب البلاك فيحتوى على الماء ثم ينفذ بهما ما سبق بالترتيب

كمية اليوريا بالمللجرام / ١٠٠ ملل مصل =

$$\frac{100 \times 0.025}{0.05} \times \text{الكثافة الضوئية للعينة}$$

الكثافة الضوئية للعيارى

ويبلغ تركيز اليوريا بالدم الطبيعي ٢٠-٤٠ مللج / ١٠٠ ملل سـيرم فى حين يبلغ تركيز اليوريا بالبول ٢٠-٣٥ جم /

أما عند التسمم خاصة بأملح الزئبق أو السموم المؤدية لأحتباس البول أو لتأثر الكليتين بالسموم (التهاب الكلية : Nephrosis) يرتفع تركيزها كثيرا.

أو تقدر كربونات الأمونيوم الناتجة بالتفاعل مع الفينول وهيبوكلوريت فيتكون معقد أزرق اللون تتناسب كثافة مع تركيز الأمونيا (كمية اليوريا بالدم) أى مع نشاط الأنزيم فيؤخذ ٠,٠٢ ملل مصل ثم يضاف إليها ٠,٢ ملل محلول منظم للأنزيم (١٥٠ مللج أنزيم فى ١٠٠ ملل من محلول ١% إثيلين داى أمين رباعى الخليك فى الماء (pH : ٦,٥) Ethylene di (amic tetra acetic acid) ثم توضع الأنبوية فى حمام ٣٧ م / ١٥ دقيقة ثم ترفع ويضاف إليها ٥ ملل فينول نيتروبروسيد الصوديوم (باذابة ٥٠ جم فينول، ٠,٢٥ جم نيتروبروسيد الصوديوم فى لتر ماء ويخفف عند الاستعمال بنسبة ١:٥) وترج ثم يضاف إليها ٥ ملل من كاشف الهيبوكلوريت (باذابة ٢٥ جم هيدروكسيد صوديوم و ٢,١ جم هيبوكلوريت الصوديوم فى لتر ماء ويخفف عند الاستعمال ١ : ٥) وترج جيدا

ويوضع بالحمام ٣٧ م / ١٥ دقيقة ثم تخرج وتقاس شدتها اللونية على طول موجى ٦٣٠ نانوميتر فى حين تؤخذ أنبوبة المحلول القياسى والمحتوية على ٠,٠٢ ملل يوريا (٠,٠٢ مللج) وتؤخذ إنبوب البلائك ويوضع بها ٠,٢ ملل محلول منظم أنزيم.

كمية اليوريا بالمملج/١٠٠ ملل مصل =

$$١٠٠ \times ٠,٠٢ / ٠,٠٢ \times \text{الكثافة الضوئية للينة}$$

الكثافة الضوئية للينارى

أو تقدر اليوريا بتسخينها مع داي أسيتيل ($\text{CH}_3\text{-CO-CO-CH}_3$) وتعطى مركب ملون تقاس شدته الضوئية والمنتاسبة مع تركيز اليوريا (مع نشاط الأنزيم) فيؤخذ ٠,١ ملل مصل ثم يضاف إليه ٣٣ ملل ماء ثم ٠,٣ ملل محلول لتحسينات صوديوم ١٠% ثم يضاف ٠,٣ ملل محلول حمض كبريتيك (٣/٢ نطاقى) وترج جيدا وترشح.

ويؤخذ من الراشح ١ ملل ويضاف إليه ١ملل ماء ثم ٠,٤ ملل من محلول أحادى اكسيم داي أسيتيل (٢% داي أسيتيل مونوأكسيم فى حمض الخليك المركز ثم يكمل الحجم إلى ١٠٠ ملل ماء) ثم ١,٦ ملل من مزيج حمض الكبريتك والفوسفوريك (١٥٠ ملل حمض فوسفوريك ٨٥% إلى ١٤ ملل ماء ثم يضاف ٥٠ ملل من حمض كبريتك مركز ويمزج جيدا ويبرد تحت الماء) وترج جيدا ثم يوضع الأنبوب فى حمام مائى يخلو / ٣٠ دقيقة ثم يبرد وتقرا شدتها اللونية عند طول موجى ٤٨٠ نانوميتر مقابل البلائك المحتوى على الماء فى نفس الوقت يتم عمل أنبوب قياسى لليوريا وتقاس (١مللج / ٢٠٠ ملل ماء فينتج محلول يحتوى ١ ملل منه على ٠,٠٢١٥ مللج يوريا).

$$\text{كمية اليوريا} / ١٠٠ \text{ ملل مصل} = ١٠٠ \times ٠,١٢٥ / ٠,٠٢٥ \times \text{الكثافة الضوئية للينة}$$

الكثافة الضوئية للقياسى

$$= ٥٠ \times \text{الكثافة الضوئية للينة}$$

الكثافة الضوئية للقياسى

٣-٣-٦- تقدير محتوى الكوليستيرول فى مصل الدم (Determination of Cholesterol Content)

يشكل الكوليستيرول بالدم إحدى أقسام الليبيدات الهامة بمصل الدم (الليبيدات والجليسريدات الثلاثية والأحماض الدهنية والفوسفوليبيدات و

الفوسفاتيدات و ألفا وبيتا ليبوبروتين) والمتمتع بأهمية تشخيصية عظيمة للتعرف على العديد من الحالات المرضية خاصة لوظائف الكبد والكليتين عقب تعرضهم للسموم.

ويبلغ محتوى الكوليسترول الكلى بالمصل ١٥٠ - ٢٥٠ مللج / ١٠٠ ملل دم بينما الكوليسترول والايثيري (المرتبط) ٩٠-١٣٥ مللج / ١٠٠ ملل والحر ٤٠-٧٠ مللج / ١٠٠ ملل دم.

ويرتفع محتوى الكوليسترول بالدم عند اليرقان الأتسدادى (انسداد مجارى الصفراء) لتأثر وظيفة الكبد عقب التسمم أو عند التهاب الكليتين أو تصلب الشرايين فى حين يتناقص بصفة عامة عند مرض الكبد (خاصة الكوليسترول الأيثرى فى الدم) ، وكلما تناقص أنخفضت وظيفة الكبد.

٣-٣-٦-١- تقدير محتوى الكوليسترول الكلى والحر بطريقة الديجيتونين (Digitonin)

حيث يؤخذ ١ ملل مصل أو بلازما ويضاف إليها ١٠ ملل من مزيج الأستون والأيتانول (١:١) وتسخن حتى الغليان بلطف ثم ترفع وترج دقيقتين ثم يضاف ١٠ ملل أخرى من المزيج وتعاد للغليان ثم تخرج ويكمل الحجم حتى ٢٥ ملل بالمزيج ويؤخذ ٥ ملل من المحلول السابق (المحتوى على ٠,٢ ملل) ويضاف له قطرتين من حمض الخليك ١٠% ثم ٢,٥ ملل محلول ديغيتونين ٠,٠٥% فى الكحول (باذابة ٥٠٠ مللج ديغيتونين / ١٠٠ ملل ايتانول دافىء ٦٠ م) وترج وتترك ليلة والأنبوب مغلق وتطرد فى الصباح مركزيا ٣٠٠٠ لفة / د / ١٥ دقيقة حيث يؤخذ الطبقة العليا لأنبوب آخر ويوضع فيها ٤ ملل مزيج الاستيون و الايثير (١ : ٢) وتطرد كما سبق وتهمل الطبقة العلوية ثم يؤخذ الراسب الجاف ويوضع بماء ساخن ٤٠-٥٠ م ثم تخرج وتكون جاهزة للتفاعل الملون، حيث يؤخذ ٢,٥ ملل من مزيج الاستيون والإيتانول وتضاف نقطتين هيدروكسيد بوتاسيوم ١٠ عيارى وترج وتغلق وتوضع بحمام مائى ٣٧ م / ٣٠ دقيقة ثم تبرد ويكمل الحجم إلى ٥ ملل بالمزيج وترج ثم تضاف قطرة فينول فيثالين وتعادل القلوية بمحلول حمض الخليك ١٠% وبيطىء حتى اختفاء اللون الأحمر ثم تضاف نقطتين حمض زيادة ثم ٢,٥ ملل ديغيتونين وترج وتترك ليلة ثم تجرى عمليات الفصل والغسل كما بالمرّة السابقة فتحصل على راسب جاهز للتفاعل الملون.

لكل من الأنيوبيتين يضاف ٢ ملل حمض خليك ليحل الراسب جيدا ومع التسخين الهادى فى حمام مائى لتمام النوبان ثم تخرجا ويضاف ١ ملل من مزيج أندريد الخليك (٢٠ ملل أندريد حمض الخليك إلى ١ ملل حمض الخليك إلى ١ ملل حمض كبريتيك مركز) ترج / ٣٠ دقيقة ثم توضع فى حمام مائى ٢٥ م وبعد بضع دقائق يضاف لكل منهما ٤ ملل من المزيج السابق وتخلط جيدا أو تستمر فى التسخين على درجة ٢٥ م وتترك بالظلام ٣٠ دقيقة ثم تقاس على طول موجى ٦٢٠ نانوميتر بينما يقاس الأنبيوب القياسى المحتوى على ٢ ملل من المحلول القياسى للكوليسترول (٠,٢ مللج) أما أنبيوب البلائك فيؤخذ منه ٢ ملل حمض خليك مركز ، ٤ ملل مزيج أندريد الحمض الخليك و الكبريتيك وتقرأ سريعا.

محتوى الكوليسترول الكلى بالمللج / ١٠٠ ملل مصل -

$$\frac{0.1 \times 100}{0.2 \times 200} \times \text{الكثافة اللونية لأنبيوب العينة} = \text{الكثافة اللونية لأنبيوب القياسى}$$

محتوى الكوليسترول الحر بالكلى بالمللج / ١٠٠ ملل مصل -

$$\frac{0.2 \times 100}{0.2 \times 200} \times \text{الكثافة اللونية لأنبيوب العينة} = \text{الكثافة اللونية لأنبيوب القياسى}$$

٣-٢-٦-٢-٢-٣ طريقة واتسون لتقدير الكوليسترول لونيا :

حيث تبنى أساس فكرة التفاعل على تكوين معقد ملون مع أندريد حمض الخليك و الكبريتيك المركز وذلك بوضع ٠,١ ملل ماء مقطر بأنبيوب ثم ٢,٥ ملل محلول أندريد حمض الخليك وحمض الخليك ٣,٥ مول/لتر (حيث يؤخذ ٣٣ ملل اندريد خليك كثافة ١,٠٨ ووزن جزئى ١٠٢,٠٩ وتذاب فى ١٠٠ ملل ماء فقط) ويحضر حمض الخليك ٥ مول/لتر (٣٣ ملل مول/١٠٠ ملل) ثم تضاف وترج جيدا وتعد كأنبيوب بلائك.

يوضع ٠,١ ملل من محلول كوليسترول قياسى (من محلول ٢٠٠ مللج/لتر) ثم يضاف إليها ٢,٥ ملل من محلول أندريد الخليك وتعد كأنبيوب قياسى وبأنبيوب ثالث يوضع ٠,١ ملل سيرم ثم ٢,٥ ملل اندريد حمض الخليك لعينة مناسبة. ترج الاتاييب الثلاثة جيدا وتوضع فى حمام مائى على درجة ٢٥ / ٥ دقيقة. يضاف بحرص على الجدران ٢/١ ملل

حمض كبريتيك مركز ثم ترح وتترك لتبرد بحمام مائي / ١٥ دقيقة ثم
تقرأ الكثافة اللونية :

$$\text{تركيز الكوليستروول ملج/ل} = \frac{\text{امتصاص العينة} \times 200}{\text{امتصاص القياس}}$$

٣-٣-٦-٢-٣-٣- تقدير الكوليستروول الكلي بطريقة كلوريد الحديدك :

فتبنى فكرتها على ترسيب البروتين ثم تفاعل الكوليستروول مع
كلوريد الحديدك وفي وجود كثافة عالية من الكبريت يتكون لون
بنفسجي يتناسب كثافته مع كمية الكوليستروول حيث يوضع في أنبوب ٠,١
ملل مصل ثم يضاف إليها ٩.٩ ملل كلوريد حديدك (بأذابة ٠,٠٥
جم/ ١٠٠ ملل حمض خليك) وتوج جيدا ثم توضع في حمام مائي
٣/دقائق ثم ترشح ويؤخذ من الراشح ٥ مل ثم يضاف إليها ٣ ملل حمض
كبريتيك مركز وترج جيدا وتترك ٥ دقائق ثم تقاس شدة الامتصاص للون
البنفسجي المتكون على طول موجي قدرة ٥٦٠ نانوميتر وبأنبوب اخر
قياسي يؤخذ ١ ملل في محلول الكوليستروول القياسي (١٠ ملج/ ١٠٠ ملل
كلورفورم حيث يحتوى ١ ملل على ٠,١ ملج كوليستروول) وتوضع
بحمام مائي حتى الجفاف ثم يضاف إليها ٥ ملل كلوريد حديدك في
الخليك وترج جيدا ثم يضاف ٣ ملل حمض كبريتيك مركز وتترك ١٠
دقائق ثم يقاس اللون .أما انبوب البلاك فيحتوى على ٥ ملل كلوريد
حديدك في الخل و ٣ ملل حمض كبريتيك مركز .

$$\text{محتوى الكوليستروول/100 ملل مصل} = \frac{0.1 \times 1 \times 100}{\dots}$$

$$= 200 \times \frac{\text{الكثافة اللونية لأنبوب العينة}}{\text{الكثافة اللونية لأنبوب القياسي}}$$

٣-٣-٦-٢-٤- طريقة ليبيرمان لتقدير الكوليستروول الكلي :

حيث تبنى فكرتها على ترسيب البروتين أولا بـ حمض (S alfo
salicylic) المذاب في حمض الخليك المركز ثم يتفاعل الكوليستروول مع
أنديرد حمض الخليك في وجود حمض الكبريتيك المركز معطيا لون
اخضر مزرق حيث يؤخذ ٠,٢ ملل مصل ويضاف إليه ١ ملل حمض
السلفوساليسيليك (S alfo salicylic) (و المجهد بأذابة في ١٢ جم من
الحمض في ٢٥٠ ملل حمض خليك تلجى) ثم ٣ ملل أنديرد حمض
الخليك ويرج جيدا ويوضع في حمام مائي بارد ثم يضاف إليه ٠,٥ ملل
حمض كبريتيك مركز ويرج جيدا ثم يعاد للحمام مرة اخرى بمكان مظلم

٢٠/ دقيقة وتقاس شدة اللون المتكون (أخضر مزرق) على طول موجى ٦٣٠ نانوميتر ، أما الأنبوب القياسى فيؤخذ ٠,٢ ملل من المحلول القياسى والمحضر بإذابة ٢٠٠ ملج/ ١٠٠ حمض خليك أى أن ١ ملل يحتوى على ٢ ملج ويكمل كما سبق . أما الأنبوب البلائك فيؤخذ ١,٢ ملل من حمض الثيوساليسيليك، ٣ ملل اندريد الخليك ملل حمض الكبريتيك المركز .

محتوى الكوليسترول ملج / ١٠٠ ملل مصل -

$$100 \times 1.0 \times 0.4 \times \text{الكثافة اللونية لأنبوب العينة}$$

الكثافة اللونية لأنبوب القياس

- ٢٠٠ × الكثافة اللونية لأنبوب العينة

الكثافة اللونية لأنبوب القياس

٣-٣-٦-٢-٥ - تقدير محتوى الكوليسترول الكلى

حيث تبنى أساس فكرتها على تفاعل الكوليسترول مع حمض الخليك التلجى وأندريد حمض الكبريتيك فيؤخذ ٦ ملل من جوهر الخليك التلجى وأندريد حمض الكبريتيك المركز (١ : ٢ : ١) بأنبوب ثم يضاف إليها ٠,٣ ملل مصل وترج جيدا وتترك بمكان مظلم ٢٠/ د ثم تقاس كثافة اللون الاخضر المتكون على طول موجى ٦٥٠ نانوميتر . ويجهز انبوب قياسى بأخذ ٠,٣ ملل من المحلول (المجهز بإذابة ١٠٠ ملج كوليسترول / ١٠٠ ملل حمض خليك والمحتوية على ٠,٣ ملج كوليسترول) ويضاف إليها ٦ ملل من الجوهر السابق وتوضع بمكان مظلم بعد الرج لمدة ٢٠ دقيقة ثم تقاس على طول موجى ٦٥٠ نانوميتر . ويؤخذ بأنبوب بلائك ٠,٣ ملل حمض خليك ثم يضاف ٦ ملل من الجوهر وترج جيدا وتوضع بمكان مظلم ثم تقاس على طول موجى ٦٥٠ نانوميتر .

محتوى الكوليسترول (ملج / ١٠٠ ملل مصل) -

$$100 \times 1.0 \times 0.3 / 0.3 \times \text{الكثافة اللونية لأنبوب العينة}$$

الكثافة اللونية لأنبوب القياس

- ١٠٠ × الكثافة اللونية لأنبوب العينة

الكثافة اللونية لأنبوب القياس

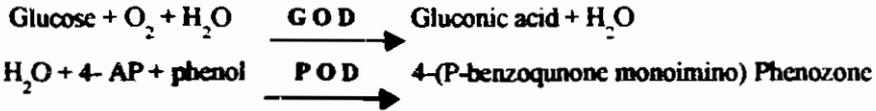
تبنى فكرتها على أساس ترسيب كبريتات النحاس بصورة اكسيد نحاس بوسط قلوى بعد ترسيب البروتين حيث يتفاعل مع حمض فوسفوموليبيديك فيتكون معقد ازرق يتناسب شدته كثافة طرديا مع التركيز لأكسيد النحاس وتتناسب طرديا في نفس الوقت مع تركيز السكر بالدم حيث يؤخذ بأنبوب سبق غسله بمحلول كلوريد صوديوم مخفف لمنع حدوث التحلل ٠,٥ ملل دم أو مصلى ثم يضاف إليها ٣,٥ ملل ماء ثم ٠,٥ ملل نتجسات الصوديوم (١٠%) ثم ٠,٥ ملل حمض كبريتيك ترج جيدا وتترك وتترشح . ثم يؤخذ منها ١ ملل من الراشح (٠,١ ملل دم) ثم يضاف إليها ١ ملل كبريتات نحاس قلوية (١) ٥٠ جم كربونات صوديوم لامائية ، ٥٠ جم طرطرات ، ٤ جم بيكربونات صوديوم ، ٤٠٠ جم كربونات صوديوم فى لتر ماء وتذاب جيدا ثم تكمل الى ٢ لتر ماء ، (ب) ١٥٠ جم كبريتات نحاس مائية تذاب فى الماء ويكمل الحجم الى لتر ثم يضاف ٠,٥ ملل حمض كبريتيك مركز حيث يؤخذ ٤ ملل من (أ) وتكمل للتر من (ب) وترج الأنبوب جيدا ثم توضع بحمام مائى /٧ دقائق ثم تخرج وتبرد وتضاف إليها ١ ملل حمض فوسفوموليبيديك (٣٥) جم من حمض الموليبيديك و ٥ جم نتجسات صوديوم فى ٢٠٠ ملل هيدروكسيد صوديوم (١٠%) ثم يضاف إليها ٢٠٠ ملل ماء وتغلى على النار ٣٠-٤٠ دقيقة لطرد النشادر ثم تبرد وتنقل لورق معيارى ٥٠٠ ملل ثم يضاف ١٢,٥ ملل حمض فوسفوريك كثافة ١,٧٥ ثم يكمل الحجم بالماء المقطر حتى ٥٠٠ ملل ثم يعاد للحمام المائى/٣ دقيقة ثم تبرد ويضاف ١٠٠ ملل وترج بشدة ويقاس اللون على طول موجى ٤٢٠ نانوميتر (مقابل البلاك المحتوى على الماء المقطر والأنبوب العيارى المحتوى على ٠,١ ملل جلوكوز).

كمية الجلوكوز/ملل/١٠٠ ملل دم -

$$- 100 \times 0.1 / 0.1 \times 0.1 \times \text{الكثافة اللونية للعينة} = 100 \times \text{الكثافة اللونية للعيارى}$$

٣-٣-٧-٢- طريقة تقدير الجلوكوز أنزيميا :

حيث تجرى بأكسدة الجلوكوز بإنزيم جلوكوز أكسيديز (COD) فينتج حمض الجلوكونيك (Gluconic acid) وفوق أكسيد الهيدروجين (H_2O_2).



حيث ناتج الأكسدة المزدوج يعطى لون الفراولة الأحمر الثابت والمقاس على طول موجى ٥٠٥ نانوميتر . فيؤخذ ٠,٤ ملل كبريتات زنك ٥% ثم ٠,٤ ملل هيدروكسيد صوديوم ٠,٣ عيارى ثم ٠,١ ملل كلوريد صوديوم ٠,٩% وترج جيدا ثم يضاف ٠,١ ملل دم وترج جيدا وترشح (أو تطرد مركزيا). ثم يؤخذ ١ ملل من الطبق الرائقة (الرائحة) ويضاف إليها ٣ ملل من محلول سكول الأنزيم GOD [المجهز بإذابة ٠,٥ جم من مستحضر الأنزيم الجاف فى ٨٠ملل من محلول منظم (s=pH) حيث يؤخذ ٣ جم حمض الخليك ، ٠,١٥ مول + ٧ جم ٠,١٥ مول خلات صوديوم ، ١٧,٧ جم خلات صوديوم فى لتر ماء مقطر] ثم يضاف إليها ٥ ملل من محلول الأنزيم (المجهز بإذابة ٢٠ مللج بلورات المستحضر الأنزيمى فى ١٠٠ ملل من محلول المنظم السابق وترج جيدا ثم يضاف إليها ١ ملل أوزتوتولويدين ويكمل الحجم إلى ١٠٠ ملل بمحلول مقطر). ثم تقرأ الكثافة اللونية بعد ١٠ دقائق على طول موجى ٦٢٥ نانوميتر مقارنة بالأنبوب القياسى (١ملل جلوكوز ٠,١ ملل فى محلول حمض البنزويك ٠,٣%) مقارنة بالبلانك المحتوى على الماء.

$$\text{كمية الجلوكوز (مللج/١٠٠ملل دم)} = \frac{\text{الكثافة اللونية لأنبوب العينة}}{٠,١/١} \times ١٠٠$$

الكثافة اللونية للأنبوب القياسى