UNODC
مكتب الأمم المتحدة المعني بالمخدرات والجريمة

طرائق الإختبار السريع لعقاقير الإدمان

دليل أعد لكي يستخدمه الموظفون المعنيون بإنفاذ القوانين الوطنية وموظفو مختبرات المخدرات

برنامج الأمم المتحدة للمراقبة الدولية للمخدرات
فيينا

طرائق الإختبار السريع لعقاقير الإدمان

دليل أعد لكي يستخدمه الموظفون المعنيون بإنفاذ القوانين الوطنية وموظفو مختبرات المخدرات

الأمم المتحدة
نيويورك، ٢٠٠١

ST/NAR/13/Rev.1

المحتويـــات

الصفحة

توطئة ١
مقدمة ٢

أولا– اعتبارات عامة ٥
ألف– المادة المشبوهة ٥
باء– اجراء الاختبارات الميدانية ٦
جيم– تفسير الاختبارات ٧

ثانيا– المصطلحات ذات الصلة بالعقاقير ٩
ألف– العقار ٩
باء– القنب ١٠
جيم– الأفيون ١٤
دال– المواد الأفيونية ١٧
هاء– المخدرات التركيبية ٢٠
واو– الكوكا ٢٣
زاي– الباربيتيورات ٢٦
حاء– البنزوديازيبينات ٢٧
طاء– الميثاكوالون ٢٨
ياء– الأمفيتامين والمواد ذات الصلة ٢٨
كاف– المهلوسات ٣٠
لام– القات ٣٢

ثالثا– العمليات ٣٥
ألف– العقاقير المخدرة والمؤثرات العقلية الخاضعة للرقابة الدولية ٣٧
١– الأفيون ٣٩
اختبار ماركي ٣٩
اختبار كبريتات الحديديك ٣٩
٢– المورفين، الكوديين، الهيروين ٤٠
اختبار ماركي ٤٠
اختبار ميكي ٤١
اختبار حمض النيتريك ٤٢
اختبار كبريتات الحديديك ٤٢
٣– القنب ٤٣
الاختبار بواسطة ملح B الأزرق الثابت ٤٣
اختبار دوكنوا–ليفين ٤٤
٤– الكوكايين ٤٥
اختبار تيوثينات الكوبلت ٤٥

الصفحة

اختبار تيوثينات الكوبلت المعدل (اختبار سكوت)..... ٤٥
اختبار بنزوات المثيل ٤٦
اختبار فاغنر..... ٤٧
٥– الأمفيتامين/الميتامفيتامين ومشتقات الأمفيتامين الأخرى..... ٤٨
اختبار ماركي..... ٤٨
اختبار حامض الكبريتيك ٤٩
اختبار سيمون..... ٤٩
اختبار سيمون بواسطة الاسيتون..... ٥٠
اختبار حمض الغاليك..... ٥١
٦– البيمولين ٥١
اختبار تسيمرمان..... ٥١
اختبار دينيتوربنزين ٥٢
٧– البربيتيورات ٥٣
اختبار ديل–كوبانيي..... ٥٣
٨– الديازيبام وغيره من مشتقات البنزوديازيبين ٥٤
اختبار تسيمرمان..... ٥٤
اختبار حامض الهيدروكلوريك..... ٥٥
اختبار فيتالي–مورين ٥٥
٩– الميثاكوالون..... ٥٦
اختبار ثيوسيانات الكوبالت..... ٥٦
١٠– الليسرجيد..... ٥٧
اختبار ايرليش ٥٧
١١– المسكالين..... ٥٧
اختبار ماركي..... ٥٧
اختبار ليبرمان..... ٥٨
١٢– السيلوسيبين..... ٥٩
اختبار ماركي..... ٥٩
اختبار ايرليش ٥٩
١٣– الفنسيكليدين..... ٦٠
الاختبار بواسطة تيوسيانات الكوبلت ٦٠
اختبار ميكه ٦١
١٤– الفنتانيل/ألفا–ميتيل فنتانيل ٦١
اختبار ماركي..... ٦١
١٥– الميثادون..... ٦٢
اختبار ماركي..... ٦٢
الاختبار بواسطة حامض النيتريك–حامض الكبريتيك ٦٣
١٦– البيثيدين..... ٦٣
اختبار ماركي..... ٦٣
اختبار ليبرمان..... ٦٤

الصفحة

١٧– القات/الكاثينون/الكاثين ٦٥
باء– السلائف والكيماويات الأساسية ٦٧
تنبيه عام بشأن السلامة ٦٩
١– أنهيدريد الخليك ٧١
اختبار هيدروكساميت الحديديك ٧١
٢– الأسيتون ٧٢
اختبار نتروبروسيد الصوديوم ٧٢
اختبار تسيمرمان ٧٣
٣– حامضN–أسيتيل أنثرانيليك ٧٤
اختبار ايرليش ٧٤
٤– حامض الانثرانيليك ٧٥
اختبار ايرليش ٧٦
اختبار سيمون ٧٦
٥– الايفيدرين/سودوايفيدرين ٧٧
اختبار تشين كاو ٧٨
٦– الايرغومترين ٧٨
اختبار ايرليش ٧٩
٧– الايرغوتامين ٨٠
اختبار ايرليش ٨٠
٨– ايتر الايتيل ٨١
٩– حامض الهيدروكلوريك ٨٢
اختبار الحموضة ٨٢
اختبار الكلوريد ٨٣
١٠– الايسوسافرول ٨٣
اختبار ماركي ٨٤
اختبار حامض الغاليك ٨٤
١١– حامض الليسرجيك ٨٥
اختبار ايرليش ٨٥
١٢– ٣، ٤–ميثيلين ديوكسي فينيل–٢–بروبانون (MD-P_2P) ٨٦
اختبار ماركي ٨٦
اختبار حامض الغاليك ٨٧
١٣– ميثيل ايثيل كيتون ٨٧
اختبار نيتروبروسيد الصوديوم ٨٨
اختبار تسيمرمان ٨٩
١٤– حامض فينيل الخليك ٨٩
اختبار ماركي ٩٠
١٥– ١–فينيل٢–٢بروبانون (P_2P) ٩١
اختبار ماركي ٩١
١٦– البيبيريدين ٩٢

الصفحة

اختبار سيمون ٩٢
١٧- البيبيرونال ٩٣
اختبار ماركي ٩٣
اختبار حامض الكبريتيك ٩٤
١٨- برمنغنات البوتاسيوم ٩٤
اختبار البرمنغنات ٩٥
١٩- السافرول ٩٥
اختبار ماركي ٩٦
اختبار حامض الغاليك ٩٧
٢٠- حامض الكبريتيك ٩٧
اختبار الحموضة ٩٨
اختبار الكبريتات ٩٨
٢١- الطولوين ٩٩
اختبار ماركي ٩٩

رابعا- برنامج مقترح للتدريب على الاختبار الكيميائي الميداني ١٠١
ألف- ملاحظات عامة ١٠٣
باء- المواضيع التي يجب تغطيتها ١٠٤
١- مواضيع عامة ١٠٥
٢- الجوانب المتعلقة بالأمان ١٠٥
٣- المعلومات المتوفرة عن المادة المشبوهة ١٠٥
جيم- مناقشة حول الاختبار الميداني ١٠٥
١- الطبيعة الافتراضية للاختبار الميداني ١٠٦
٢- النتائج الموجبة الكاذبة والنتائج السالبة الكاذبة ١٠٦
دال- التمرين العملي ١٠٦

المرفق- الكواشف ١٠٩

توطئة

عندما نشرت الطبعة السابقة *من دليل طرائق الاختبار السريع لعقاقير الادمان* سنة ١٩٨٨، كان مفهوما أن هذا الدليل سيخضع لتحديث بين الفينة والأخرى كلما وضعت مواد اضافية تحت الرقابة الدولية.

وبعد صدور الطبعة السابقة، وضعت لجنة المخدرات عددا كبيرا من العقاقير المخدرة والمنشطات العقلية تحت الرقابة الدولية، الأمر الذي استوجب اعداد هذه الطبعة المنقحة من الدليل. واضافة الى ذلك، فقد وضعت تحت الرقابة الدولية ٢٢ مادة – من السلائف والكيماويات الأساسية – بموجب المادة ١٢ من اتفاقية سنة ١٩٨٨ لمكافحة الاتجار غير المشروع في المخدرات والمؤثرات العقلية.

وتتضمن هذه الطبعة المنقحة المعلومات الواردة في طبعة سنة ١٩٨٨، اضافة الى معلومات عن العقاقير والسلائف والكيماويات الأساسية التي وضعت تحت الرقابة الدولية في الآونة الأخيرة. وقد استعملت في اعداد هذه الطبعة المبادئ والمعايير ذاتها التي كانت قد استعملت في اعداد طبعة سنة ١٩٨٨.

مقدمة

الخلفية

شهدت الأعوام القليلة الماضية ارتفاعا كبيرا في عدد المواد التي وضعت حديثا تحت الرقابة الدولية. ويجسد هذا الارتفاع تنوعا سريعا في عقاقير الادمان، وقد أفضت الجهود الرقابية المتزايدة التي بذلتها الدول الأعضاء نتيجة لذلك الى اخضاع عدد أكبر من المواد للرقابة مع سن تشريعات وطنية أكثر صرامة والنص على عقوبات أشد في هذا المجال. وفي الوقت ذاته، كشفت أيضا الكميات المضبوطة من عقاقير خاضعة للرقابة، كالهيروين والكوكايين ومنتجات القنب والأمفيتامين والمكونات ذات الصلة، عن ارتفاع مذعر لم يسبق له مثيل في بعض المناطق.

وهذا الاتجاه العالمي لتزايد حجم الضبطيات وتواترها وظهور مؤثرات عقلية وعقاقير مخدرة مشروعة في الاتجار غير المشروع، يضع ضغوطا أكبر على موظفي انفاذ القانون في عملياتهم الميدانية. وعلاوة على ذلك، ظهرت في الأعوام الأخيرة أشكال جديدة من العقاقير التقليدية في الاتجار غير المشروع كما، أنتجت المختبرات السرية عقاقير جديدة. وهذا الوضع الجديد يمثل تحديا لا للسلطات الوطنية المعنية بانفاذ القوانين فحسب، بل وللموظفين التقنيين والعلميين في مختبرات التحاليل الشرعية أيضا.

ويتطلب تزايد عدد الشحنات المشبوهة المعترضة في نقاط الدخول وتزايد الاتجار غير المشروع في الشارع استعمال أساليب سريعة وبسيطة وموثوق فيها من أجل الكشف المفترض عن هذه المواد.

وقد استحدثت مجموعة متنوعة من عُدد الاختبار الميداني لعقاقير الادمان، وسُوقت هذه العُدد على مدى العقود القليلة الماضية، ولم يكن يُقصد من معظمها سوى الكشف السريع والافتراضي عن عقاقير الادمان التقليدية.

ونظرا للتطورات السابق ذكرها ولأهمية مساعدة دوائر انفاذ القانون والمختبرات الوطنية، رئي أن الوقت قد أزف وأصبح من الأساسي القيام باستعراض شامل لطرائق الاختبار الميداني الموجودة.

وسيستهدف هذا الاستعراض اختيار واقتراح الطرائق المثلى المتوفرة للاختبار الأولي في الميدان وفي المختبرات وكذلك لتبين المجالات التي تحتاج الى مزيد من البحث.

وقد أحاطت لجنة المخدرات علما، في دورتها الثانية والثلاثين، بعرض حكومة النمسا استضافة اجتماع فريق من الخبراء سنة ١٩٨٧ لفحص التطورات الأخيرة فيما يتعلق بطرائق الاختبار الميداني السريع. وتَولّى فرع الخدمات التقنية (شعبة المخدرات سابقا)، من خلال

مختبره، تنظيم وعقد اجتماع للخبراء من ٢٥ الى ٢٩ أيار/مايو ١٩٨٧ في فيينا، النمسا، لاستعراض هذا الموضوع واسداء المشورة بشأنه.

ويجسد هذا الدليل الذي ينشره برنامج الأمم المتحدة للمراقبة الدولية للمخدرات آراء الخبراء واستنتاجاتهم. وهو يتضمن، اضافة الى ذلك، معلومات عن عقاقير مختارة وضعتها لجنة المخدرات تحت الرقابة الدولية بعد نشر الطبعة السابقة سنة ١٩٨٨، بما في ذلك سلائف وكيماويات أساسية وضعت تحت الرقابة الدولية بموجب أحكام المادة ١٢ من اتفاقية ١٩٨٨.

<u>الغرض من الدليل وطريقة استعماله</u>

لقد كان الغرض من وضع هذا الدليل توفير مساعدة عملية لأجهزة انفاذ القانون ومختبرات التحاليل الشرعية.

وهو يتضمن ما يلي:

- مبادئ توجيهية عامة مقدمة الى موظفي انفاذ القانون بشأن أبسط سبل معاينة مادة مشبوهة لغرض الاختبار الميداني بالتحديد؛

- بيانا وجيزا يتعلق بتنفيذ مختلف طرائق الاختبار الميداني؛

- مبادئ توجيهية بشأن تفسير النتائج؛

- مجموعة مختارة من الاختبارات الكيميائية من أجل الكشف الميداني عن أكثر العقاقير الخاضعة للرقابة ضبطا والاختبارات الملائمة للتمحيص المختبري فقط.

- خصائص السلائف والكيماويات الأساسية التي يكثر استعمالها في الصنع السري لعقاقير الادمان وكذلك الاختبارات المتعلقة بتبينها الميداني.

ويستوجب الاستعمال الصحيح لعدد الاختبار الميداني لعقاقير الادمان اكتساب الموظف المعني بانفاذ القوانين مهارات وخبرة، ولا سيما في تفسير النتائج ومناولة مختلف المواد الكاشفة على نحو مأمون. وبالتالي، فان هذا الدليل يضع الخطوط العريضة لبرنامج تدريبي مقترح بشأن الاختبار الكيميائي الميداني لمساعدة أجهزة انفاذ القوانين على وضع برامجها التدريبية.

وليست الاختبارات الكيميائية الميدانية التي يرد وصفها في هذا الدليل والأساليب المقترحة حصرية البتة. وفي الحقيقة، فان عدد الاختبار الميداني التجارية المتوفرة تضم في معظم الحالات اختبارات كيميائية مماثلة أو تعديلات عليها في مجموعة واسعة من الأشكال. وقد أوليت الأولوية العليا، في اختيار الاختبارات الميدانية الموصوفة في هذا الدليل ومنهجية القيام بهذه الاختبارات، للبساطة وفعالية التكلفة. لذلك، فان السلطات الوطنية مشجَّعة على استعمال

المعلومات الواردة في هذا الدليل لوضع برنامجها الخاص بها فيما يتعلق بالاختبار الميداني ولاستحداث عُدد اختبار مع مراعاة الوضع الوطني/الاقليمي الراهن فيما يتعلق بالمخدرات.

وهذا الدليل هو واحد من سلسلة من المنشورات المماثلة التي تعالج مسألة تبين وتحليل مجموعات مختلفة من العقاقير الخاضعة للرقابة الدولية. وتشمل هذه السلسلة أدلة بشأن تحليل الهيروين (ST/NAR/6) والكوكايين (ST/NAR/7) والقنب (ST/NAR/8) والأمفيتامين والميتامفيتامين (ST/NAR/9) والأفيون وخام المورفين (ST/NAR/11) ومشتقات الأمفيتامين ذات الحلقة البديلة (ST/NAR/12) والميثاكوالون/الميكلوكوالون (ST/NAR/15) ومشتقات البنزوديازيبين (ST/NAR/16) والليسرجيد (ألـ - أس - دي) (ST/NAR/17) والباربيتيورات (ST/NAR/18) وصبار البيوت/ المسكالين وفطريات السيلوسيب/السيلوسيبين (ST/NAR/19)، ودليلا بشأن الصنع السري للعقاقير الخاضعة للرقابة الدولية (ST/NAR/10).

ويمكن أن يتطور مجال الاختبار الميداني بحسب تغير نمط الاتجار غير المشروع بالعقاقير والتطورات العلمية. لذلك، فان من الهام تحديث محتويات هذا الدليل لمراعاة هذه التطورات. وفي هذا الخصوص، يرحب فرع الخدمات التقنية بما يصله من ملاحظات واقتراحات وتعليقات تخص محتويات هذا الدليل ومدى فائدته. ويمكن ارسال التعليقات والاقتراحات الى فرع الخدمات التقنية على العنوان التالي:

United Nations International Drug Control Programme
Scientific Section
Vienna International Centre
P.O. Box 500
A-1400 Vienna
Austria

أولا– اعتبارات عامة

ألف– المادة المشبوهة

ان نوعية المادة (المواد) الفعالة في المواد العقاقيرية غير المشروعة ومظهرها الفيزيائي وكذلك درجة تركزها متنوعة تنوعا كبيرا. فهي يمكن أن تكون نقية تقريبا على مستوى الانتاج والبيع بالجملة (بدرجة نقاوة تقارب ١٠٠ في المائة). لكنها قد تخفف تخفيفا كبيرا على مستوى "الشارع". واضافة الى ذلك، قد يكون الحجم الفعلي/الكمية الفعلية للمادة المشبوهة التي يراد اختبارها قليلا جدا (مثل العقار أل–أس–دي). وعلاوة على ذلك، فان وجود صبغة أو مادة مخففة/غاشة ملونة وكذلك مواد طبيعية (الأفيون، القنب) يمكن أن يضلل أو يعرقل عملية التفاعل وتقييم نتيجتها.

وكثيرا ما يُعثر في السوق غير المشروعة على تشكيلات من العقاقير أيضا؛ وفي هذه الحالة، قد يحصل تدخّل أيضا لاختبارات الألوان. لذلك، ينبغي اجراء فحص خاص على هذه العينات في مختبر. ومع أن هذه العوامل يمكن أن تحد من قيمة الاختبارات الميدانية البسيطة، فقد برهنت التجربة الطويلة العهد على أنها أداة مفيدة أثبتت فائدتها العملياتية.

وضمانا لأقصى قدر من موثوقية الاختبارات، ينبغي مراعاة التعليمات العامة التالية:

١– اذا كانت كمية المادة المشبوهة قليلة جدا بحيث يتعذر اخضاعها لكل من الاختبار الميداني والفحص المختبري معا، وجب تسليم العينة بكاملها للمختبر؛

٢– فيما يتعلق بالعينات المسحوقة، يجرى الاختبار على عدد قليل فقط من الأقراص/الجسيمات. واذا اقتضى الأمر تكرار الاختبار، زيدت الكمية الى ما يقارب حجم رأس عود الثقاب؛

٣– فيما يتعلق بالأقراص أو غيرها من المواد العقاقيرية الصلبة أو الراتنجية (كالحشيش والأفيون)، تقطع شظية صغيرة بواسطة ملوق أو أداة قطع وتطحن لتصبح مسحوقا ثم يجرى عليها الاختبار؛

٤– فيما يتعلق بالكبسولات، تفتح كبسولة بعناية شديدة ولا تستعمل الا جسيمات قليلة من محتوياتها في الاختبار؛

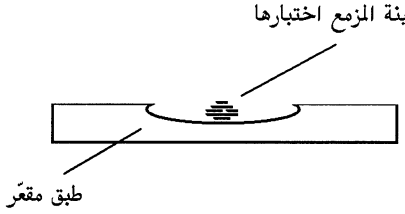
٥– فيما يتعلق بالنبات، تؤخذ بضعة قطع من العينة المشبوهة وتطحن ثم يجرى عليها الاختبار؛

٦- فيما يتعلق بالسجائر، تفتح سيجارة وتؤخذ كمية صغيرة من المادة النباتية وتطحن ثم يجرى عليها الاختبار؛

٧- فيما يتعلق بالمادة النباتية التي تعطي نتائج سالبة في الاختبارات الاعتيادية ولكن يشتبه في كونها عولجت أو مزجت مع مادة كيميائية أخرى أو مع عقار آخر، ينبغي تسليم العينة بكاملها للمختبر لتحليلها.

باء- اجراء الاختبارات الميدانية

يمكن اجراء الاختبارات الميدانية على أي مادة عقاقيرية مشبوهة بطرائق عديدة مختلفة. وتتمثل أشيع الطرائق في استعمال طبق مقعر حيث توضع العينة في تجويف في الطبق وتعالج بواسطة مادة (مواد) كاشفة (انظر الشكل أدناه). ويكون الطبق المقعر في العادة أبيض اللون من أجل زيادة ادراك اللون الناتج عن الاختبار. والاختبار بواسطة الطبق المقعر هو دون شك أبسط الطرائق تنفيذا لكنه لا يلائم بعض المواد الكاشفة ولا يمكن استعماله لتحقيق بعض التفاعلات. ويتعين، بعد كل استعمال، غسل الطبق المقعر بالماء وبمذيب عضوي (الأسيتون أو الميثانول) وتجفيفه درءا للتلوث.



وثمة أسلوب آخر يتمثل في استعمال أنابيب الاختبار المفتوحة، حيث توضع العينة في أنبوب الاختبار ويجرى الاختبار حسب الطريقة الموصوفة.

وتتوفر كذلك طرائق أخرى يستعمل فيها ورق الترشيح أو شرائط الاختبار أو مواد كاشفة مقيسة مسبقا ومغلفة مسبقا في حاوية اختبار (الأمبولات). وبما أن هذه الأساليب تستعمل مواد كاشفة مماثلة أو معدلة، فانه يمكن استعمالها كلها مع قدر مماثل من النجاح.

ويرد في هذا الدليل وصف للاجراءات التي تستعمل فيها الأطباق المقعرة باستثناء الحالات التي يقتضي فيها تحقيق التفاعل استعمال طرائق أخرى.

وقد روعيت في اختيار التفاعلات والمواد الكاشفة المقترحة جوانب عملية، كالبساطة والسرعة والأمان والاقتصاد، وكذلك جوانب كيميائية، كالآلية الكيميائية للتفاعلات المعنية وحساسيتها وخصوصيتها. وقد روعي مستويان من التطبيق هما المستوى الميداني والمستوى

المختبري. ويُنصَح موظفو انفاذ القانون بشدة بألا يستعملوا سوى الاختبارات الموصى بها للاستعمال الميداني على وجه التحديد والتي توجد أمامها علامة /م/ في الصفحات التالية.

ويجوز للمختبرات، من جهة أخرى، أن تستفيد من المطبوعات المتاحة ومن خبرتها الفنية لاستحداث برنامجها الخاص بها للاختبار السريع من أجل الفرز الذي يستهدف الفحص والذي قد يتضمن تعديلات لاختبارات ومواد كاشفة انفرادية. ومع أن الاختبارات اللونية مستعملة في المختبرات على نطاق عالمي لأغراض تتعلق بالفرز، فهي ليست بدائل لأساليب كشف أكثر تحديدا كالكروماتوغرافيا أو التحليل الطيفي. بل انها ينبغي أن تستعمل بالأحرى في مزيج منطقي مع تلك الأساليب. أما الاختبارات التي توجد أمامها علامة /مخ/ في الصفحات التالية، فهي أنسب للاستعمال المختبري.

ومع وجود بعض الاستثناءات، اختار فريق الخبراء لكل مادة أو فئة من المواد اختبارين سريعين على الأقل. وقد خُلص فعلا الى أن استعمال توليفة من اختبارين ينطويان على آليتين كيميائيتين مختلفتين يمكن أن يزيد في خصوصية هذه الاختبارات ويزيد بالتالي في موثوقيتها كأداة افتراضية.

وفي بعض الحالات، ثمة رقابة وطنية و/أو دولية مفروضة على عقاقير عديدة متصلة ببعضها كيميائيا في مجموعة أو فئة معينة (مثلا مشتقات الأمفيتامين والبنزوديازيبين). ويمكن أن يتفاعل العديد من هذه المكونات ضمن فئة معينة مع بعض الاختبارات المقترحة ويعطي في الحقيقة اللون المذكور في اجراءات الاختبار الانفرادية.

جيم– تفسير الاختبارات

ان المبادئ التوجيهية العامة التالية يقصد بها مساعدة موظفي انفاذ القانون على تفسير نتائج الاختبارات. (أنظر المرفق)

١– اللون المذكور (الألوان المذكورة) فيما يتعلق بكل اختبار هو فقط الذي ينبغي تفسيره بأنه نتيجة موجبة، وهو لا يعني في أي حال الا احتمال وجود المادة (المواد) التي يستهدفها الاختبار.

٢– في جميع الحالات التي يُحصل فيها على نتائج موجبة أو مشكوك فيها، لا بد من تقديم المادة المشبوهة الى مختبر لغرض التحليل المفصل.

٣– في الحالات التي يفضي فيها الاختبار الى نتيجة سالبة أو مشكوك فيها، يمكن لموظف انفاذ القانون أن ينتقل الى الاختبار الثاني المقترح للمادة ذاتها. واذا كانت نتيجة هذا الاختبار سالبة أيضا، أمكن استنتاج أن العينة قد لا تحتوي على مادة خاضعة للرقابة. ولكن، اذا كان هنالك ما يدعو الى الاشتباه، استنادا الى معلومات استخبارية، وجب

تقديم العينة بكاملها الى المختبر لغرض التحليل، مع ذكر الاختبارات المستعملة في الميدان ونتائجها ودواعي الاشتباه.

لا بد من تذكير القارئ مرة أخرى بأن كل الاختبارات المبينة في هذا الدليل لا يقصد بها سوى الكشف الافتراضي عن المادة المشبوهة ولا ينبغي بأي حال من الأحوال تفسيرها بأنها دليل قاطع.

ثانيا– المصطلحات ذات الصلة بالعقاقير

ألف– العقار

يقصد بتعبير "العقار" كل مادة طبيعية أو تركيبية من المواد المدرجة في الجدولين الأول والثاني.
(الاتفاقية الوحيدة للمخدرات لسنة ١٩٦١)

العقار مادة غير الطعام يقصد بها التأثير في بنية أو وظيفة جسم انسان أو حيوان. والعقار هو أيضا مادة يقصد استعمالها في تشخيص مرض لدى انسان أو حيوان أو شفائه أو معالجته أو وقايته منه.
(Webster's Third New International Dictionary)

العقار هو أي مادة تستعمل، داخليا أو خارجيا، دواء للعلاج أو الوقاية أو الشفاء من مرض ما، أو هو كل مستحضر مخدر.
(معجم مصطلحات العلم والتكنولوجيا، الطبعة الخامسة، ماك غرو–هيل)

العقار المخدر

'١' طبيا، المخدر هو أي عقار يحدث النوم أو السبات ويريح من الألم أيضا.
قانونيا، يعني هذا المصطلح أي عقار ينطبق عليه التعريف الوارد في اتفاقية سنة ١٩٦١.
(الطبعة المنقحة الجديدة لتعاطي العقاقير، سميث كلاين وفرينش)
(Drug Abuse New Revised Edition, Smith Kline & French)

'٢' العقاقير المخدرة تخمد الجهاز العصبي المركزي من أجل احداث انخفاض ملحوظ في الحساسية للألم وتتسبب في النعاس وتقلل من النشاط البدني. ويمكن أن تتمثل آثارها الأخرى في الغثيان والتقيؤ والامساك والحك والتورد وتضيق الحدقة والاعياء التنفسي.
(DEA Fact sheets)

'٣' هو عقار، اذا أخذ بجرع علاجية، ينقص شعور الدماغ بالنبضات الحسية، وخاصة الألم. واذا أخذ بجرعات كبيرة أحدث الخدر أو الغيبوبة أو الاختلاجات.
(معجم المصطلحات العلمية والتقنية، الطبعة الخامسة، ماك غرو–هيل)

المؤثر العقلي

'١' يقصد بتعبير "المؤثرات العقلية" كل المواد سواء أكانت طبيعية أو تركيبية، وكل المنتجات الطبيعية المدرجة في الجداول الأول أو الثاني أو الثالث أو الرابع.
(اتفاقية المؤثرات العقلية لسنة ١٩٧١)

'٢' هو يتعلق بأي عقار أو عامل ذي ولع خاص بالنفس أو له تأثير عليها.
(معجم المصطلحات العلمية والتقنية، الطبعة الخامسة، ماك غرو–هيل)

العقاقير المحورة

" العقاقير المحورة" مواد تتصل كيميائيا بالمواد الخاضعة للرقابة لكنها تختلف عنها اختلافا طفيفا. ويقوم بتصميمها كيميائيون سريون بهدف صنع مكونات تحدث الابتهاج أو الانتشاء الذي تحدثه العقاقير الأصلية وتجنب صانعيها العقوبات التي تسلط على المتجرين بشكل غير مشروع بالمواد الخاضعة للرقابة. وأشيع الأمثلة هي "الأمفيتامينات المحورة" (مثل التينامفيتامين (MDA) و ٣،٤ مثيلين ديوكسي ميتامفيتامين (MDMA) و N – اثيل تينامفيتامين (MDE) وبرولامفيتامين (DOB)) و "الفنتانيلات المحورة" (مثل ألفا–مثيل فنتانيل (china white) و ٣–مثيل فنتانيل).

باء– القنب

القنب هو نبتة/جنبة تنمو بريا في كامل المناطق ذات المناخ المعتدل والاستوائي.

القنب الشائع هو نبتة/جنبة واسعة الانتشار في المناطق ذات المناخ المعتدل والاستوائي في العالم. (هذه النبتة تزرع منذ قرون لأجل الألياف القنبية الموجودة في سيقانها، ولأجل الحبوب التي تستعمل في الأمزجة الغذائية، ولأجل الزيت الذي يستعمل كمكون من مكونات الطلاء وكذلك لأجل المادة الفعالة بيولوجيا الموجودة في أوراقها وفي أطرافها المزهرة).

والقنب تعبير عام يستعمل لوصف أشكال مختلفة من العقار الذي يحصل عليه من نبتة القنب.

والعنصر الرئيسي المؤثر في النفس للقنب هو التيتراهيدروكانابينول الذي يشار اليه أيضا بتعبير دلتا–٩–تيتراهيدروكانابينول (Delta-9-THC)، وتتوقف النسبة المئوية للتيتراهيدروكانابينول الى حد ما على المكان الذي تنمو فيه نبتة القنب والكيفية التي تنمو بها، كما أنها تتوقف على كيفية اعداد مختلف أشكال المخدر.

والقنب يكون بمثابة مهدئ عند تناوله بكميات قليلة لكن تأثيره مماثل لأي مهلوس عند تناوله بكميات كبرى.
(الأمم المتحدة، ١٩٧٣)

تعاريف مقترحة "للقنب"

(E/CN.7/1987/8، ١٧ تشرين الثاني/نوفمبر ١٩٨٦)

'١' "القنب" (باستثناء القنب في عبارة "راتنج القنب") يعني أي نبتة من جنس القنب أو أي جزء من تلك النبتة (مهما كان الاسم الذي يشار به اليها) ولكنه لا يشمل راتنج القنب أو أي من المنتجات التالية بعد فصلها عن باقي أجزاء النبتة:

(أ) الساق المكتمل النمو لأية نبتة كهذه؛
(ب) الألياف المنتجة من الساق المكتمل النمو لأي نبتة كهذه؛
(ج) بذور أية نبتة كهذه.

'٢' "القنب" يعني أي جزء من أية نبتة من جنس القنب لم يستخلص منها الراتنج، مهما كان الاسم الذي يشار به اليها.

'٣' "القنب" يعني أي جزء من أية نبتة من جنس القنب تحتوي على مادة واحدة أو أكثر من المواد الكيميائية المحددة كمادة قنبية والتي تخضع للتدابير الرقابية الدولية أو الوطنية.

منتجات القنب

١- نبتة القنب

التعريف

يقصد بتعبير "القنب" الأطراف المزهرة أو المثمرة من نبتة القنب (ولا يشمل البذور والأوراق غير المصحوبة بأطراف) التي لم يستخرج الراتنج منها، أيا كانت تسميتها؛ ويقصد بتعبير "نبتة القنب" أية نبتة من جنس القنب.

(اتفاقية ١٩٦١، المادة ١، الفقرة ١)

تحصد أوراق النبتة وأطرافها المزهرة وتجفف وأحيانا تضغط بحيث تصبح كتلة على شكل "قرميد" أو تفتل على شكل "عصي". والقنب النباتي شبيه في مظهره بالتبغ، مع أن لونه ضارب الى الخضرة لا الى اللون البني.

(الانتربول، مصطلحات العقاقير، ١٩٧٨)

(Interpol, Drugs Terminology 1978)

الوصف

نبتة القنب هي المادة الشبيهة بالتبغ والضاربة الى الخضرة أو الى اللون البني، وهي تتكون من الأطراف المزهرة أو المثمرة المجففة من النبتة وأوراق النبتة.

الانتاج غير المشروع

- تجفيف المادة النباتية في الهواء.

الأشكال الشائعة غير المشروعة

- مادة نباتية سائبة
- كتل من المادة النباتية المكبوسة
- مادة نباتية على شكل عرنوس ذرة مغلفة في ليفة نباتية خشنة
- مادة نباتية مربوطة بواسطة ليفة حول قصبة خيزران مركزية
- مادة نباتية في لفيفة صغيرة مغلفة بورق بني

بعض الأسماء الشائعة في الشارع*

- Aunt Mary	- Baby	- Bhang	- Bash
- Can	- Dope	- Earth	- Esra
- Fry daddy	- Gash	- Herb	- Indian boy
- Joint-sticks	- Kaya	- Kif	- Light stuff
- Mother	- Nail	- Panama Red	- Queen-Ann's lace
- Red dirt	- Salt and pepper	- Thirteen	- Zol
- Hemp	- Marie-Jeanne	- Pot	- Buddha-sticks
- Marihuana	- Marijuana	- Sensemilla	- Thai-sticks

(US Department of Justice, Office of Justice Programs, Bureau of Justice Statistics, "Drugs and Crime Data", January 1994)

---

* التسميات التي ترد في الوثيقة باللغة الانكليزية لا يوجد لها مقابل باللغة العربية.

٢– راتنج القنب

التعريف

يقصد بتعبير "راتنج القنب" الراتنج المفصول، الخام أو المنقى، المستخرج من نبتة القنب.
(اتفاقية سنة ١٩٦١، المادة ١، الفقرة ١)

يُجمع الافراز الراتنجي للأطراف المزهرة لنبتة القنب ويجفف وأحيانا يخبز، ثم يكبس ليشكل كتلا ذروية أو يخلط بالشمع ليشكل شرائح صلبة. وهو يتراوح في لونه بين البني الفاتح والأخضر أو البني الداكن أو الأسود.
(الانتربول، مصطلحات المخدرات، ١٩٧٨)

الوصف

الافراز الراتنجي البني الداكن أو الأسود المجفف للأطراف المزهرة لنبتة القنب.

الانتاج غير المشروع

- درس المادة النباتية على حائط
- حك المادة النباتية بين الكفين أو على لوح حك
- سحق المادة النباتية المجففة لتصبح مسحوقا يعجن بعد ذلك
- تنقيع المادة النباتية في ماء مغلى وازالة الراتنج من على السطح

الأشكال غير المشروعة الشائعة

- مسحوق دقيق
- مسحوق دقيق مضغوط على شكل ألواح
- مادة موضوعة في أكياس قماشية ومضغوطة
- مادة مغلفة بالسليلوز ومضغوطة
- راتنج يعصر أو يلف على شكل ألواح أو قضبان أو كور أو أشكال أخرى

بعض الأسماء الشائعة في الشارع

- Charas	- Hash	- Pot
- Ganja	- Hashish	- Shit
- H	- Khif	

(US Department of Justice, Office of Justice Programs, Bureau of Justice Statistics. Drugs & Crime Data". January 1994)

٣- زيت القنب

التعريف

قنب مركز يحصل عليه باستخلاص القنب أو راتنج القنب ويتضمن عادة زيتا نباتيا **(ST/NAR/Rev.1، 1993)**

المنتج النهائي هو خلاصة لزجة وداكنة تنتج عن الاستخلاص المتكرر لنبتة أو راتنج القنب. ويضاف عادة زيت نباتي الى الخلاصة.

الوصف

السائل اللزج الداكن الناتج عن الاستخلاص المتكرر لنبتة أو راتنج القنب.

الانتاج غير المشروع

– استخلاص نبتة أو راتنج القنب؛ العملية مماثلة لعملية ترشيح القهوة.

الأشكال غير المشروعة الشائعة

– زيت غليظ القوام داكن اللون.

بعض الأسماء الشائعة في الشارع

- Red oil - Honey oil

جيم – الأفيون

التعريف

يقصد بتعبير "الأفيون" العصير المخثر لخشخاش الأفيون. ويقصد بتعبير "خشخاش الأفيون" جنبة فصيلة الخشخاش المنوم.
(اتفاقية ١٩٦١، المادة ١، الفقرة ١)

"الخشخاش المنوم" نبتة حولية تنمو في العديد من البلدان ذات المناخ المعتدل في جميع أنحاء العالم. ولها زهور يتراوح لونها بين الأبيض والأحمر وكبسولات مستديرة ذات حبوب خزامية داكنة.

تعاريف مقترحة لتعبيري "خشخاش الأفيون" و "الأفيون"
(E/CN.7/1988/CRP.4)

'١' يقصد بتعبير خشخاش الأفيون أي جزء من أي نبتة من فصيلة الخشخاشيات يحتوي على المورفين (باستثناء البذور).

'٢' يقصد بتعبير خشخاش الأفيون أي جزء من أي نبتة يحتوي على المورفين.
يقصد بتعبير الأفيون العصير المخثر الذي يحصل عليه من أي نبتة تحتوي على المورفين، أيا كان محتواها من المورفين وأيا كان الشكل الذي يوجد فيه العصير المخثر.

يقصد بتعبير الأفيون العصير المخثر لخشخاش الأفيون.

المنتجات الأفيونية

١– الأفيون الخام

الوصف

الأفيون الخام مادة غير متجانسة تحتوي على شظايا الخشخاش ويتم انتاجها بواسطة تجفيف الأفيون في الهواء وهي مادة دبقة وشبيهة بالقطران وذات لون بني داكن عندما تكون طازجة. وهي تصبح هشة ومتصلبة عند تقدمها في العمر.

وعندما تشق قرنة البذور غير الناضجة لخشخاش الأفيون، تفرز عصيرا في بياض الحليب يخثر (يغلظ قوامه عند اتصاله بالهواء) ويتحول الى لون بني أو ضارب الى السواد.

(Interpol, Drugs Terminology, 1978)

وهو مادة غير متجانسة تحتوي على شظايا عليبات بذور الخشخاش.

الأشكال غير المشروعة الشائعة

- مادة دبقة أو صلبة، ذات لون بني داكن، أيا كان شكلها أو مظهرها
- قوالب مغلفة بأوراق نباتية ثم بغلاف لدائني

بعض الأسماء الشائعة في الشارع

- Ah-pen-yen	- Aunti	- Big O	- Chandoo
- Dopium	- Easing Powder	- Gum	- Hops
- Joy plant	- Midnight oil	- Mud	- Noir(e)
- Ope	- Pen yan	- Toxy	- Zero

(US Department of Justice, Office of Justice Programs, Bureau of Justice Statistics. "Drugs & Crime Data". January 1994)

٢– الأفيون المستحضر

الوصف

الأفيون المستحضر منتج لزج داكن اللون يتم الحصول عليه نتيجة معالجات مختلفة للأفيون الخام، مثل الاستخلاص بالماء، من أجل جعله ملائما للتدخين.

وهو أفيون خام أجريت عليه معالجات بسيطة نسبيا كالطبخ والتخمير أو الاستخلاص بالماء من أجل جعله ملائما للتدخين.

الأشكال غير المشروعة الشائعة

- مادة دبقة أو صلبة ذات لون بني داكن أيا كان شكلها أو مظهرها
- أعواد في شكل سجائر

بعض الأسماء الشائعة في الشارع

- Chandu

٣– نفاية الأفيون

الوصف

نفاية الأفيون هي الناتج الذي يتبقى في الغليون بعد الانتهاء من تدخين الأفيون ويظل محتويا على المورفين.

نفاية الأفيون هي النفاية الرمادية السوداء اللون للأفيون المستحضر بعد تدخينه، وهي إما كرية رمادية أو نفايات الكشط من جوف غليون الأفيون.
(الانتربول، مصطلحات المخدرات، ١٩٧٨)
(Interpol, Drugs Terminology, 1978)

وتظل نفاية الأفيون محتوية على المورفين.

الأشكال غير المشروعة الشائعة

- كرية رمادية
- نفايات يحصل عليها من كشط غليون الأفيون

٤– الأفيون الطبي

التعريف

يقصد بتعبير "الأفيون الطبي" الأفيون الذي مر بالعمليات اللازمة لتهيئته للاستعمال الطبي.
(اتفاقية ١٩٦١، المادة ١، الفقرة ١)

الوصف

الأفيون الطبي مسحوق بني فاتح ضارب الى الصفرة يتألف من جسيمات بنية ضاربة الى الصفرة أو الحمرة

الأشكال غير المشروعة الشائعة

- مسحوق بني دقيق
- أقراص
- شراب

قش الخشخاش

يقصد بتعبير "قش الخشخاش" جميع أجزاء خشخاش الأفيون (باستثناء البذور) بعد حصاده.
(اتفاقية ١٩٦١، المادة ١، الفقرة ١)

هو الجزء العلوي من الساق وجرو نبتة الخشخاش.

مركّز قش الخشخاش

المادة التي تظهر عندما يخضع قش الخشخاش لمعالجة من أجل تركيز أشباه قلوياته، عندما تكون هذه المادة متوفرة في التجارة.
(اتفاقية ١٩٦١)

دال– المواد الأفيونية

التعريف

بالمعنى الضيق، يقصد بتعبير "المواد الأفيونية" العقاقير المستمدة مباشرة من الأفيون، كالمورفين، والكودين، وبمعنى أعم ينطبق هذا التعبير على مكونات أخرى (بما فيها المكونات التركيبية) ذات نشاط مخفف للآلام ذي مفعول مماثل.
(A Handbook of Psychoactive Medicines, T. Duquesne and J. Reeves, 1982)

١– المورفين الخام

التعريف

المورفين الخام مادة شبه قلوية تستخلص من الأفيون أو قش الخشخاش.
(الانتربول، مصطلحات العقاقير، ١٩٧٨)
(Interpol, Drugs Terminology, 1978)

الوصف

يوجد المورفين الخام في شكل قوالب مضغوطة أو مسحوق. أما لونه، فيمتد من الأبيض الضارب الى الصفرة الى البني الداكن، وفي حالات عديدة توجد العلامة التجارية "٩٩٩" مختومة على سطحه. وهو يسمى أحيانا، في بعض أنحاء جنوب شرقي آسيا، "الهيروين رقم ١".

الأشكال غير المشروعة الشائعة

- مسحوق ذو حبيبات دقيقة
- ألواح مضغوطة تحمل في حالات عديدة العلامة التجارية "٩٩٩"
- أقراص

٢– المورفين

التعريف

هو المادة شبه القلوية الرئيسية للأفيون وقش الخشخاش. فالمورفين مادة شبه قلوية تصنع من الأفيون الخام أو تستخلص مباشرة من قش الخشخاش.

٣– الهيروين

التعريف

الهيروين مادة أفيونية شبه تركيبية تركّب من المورفين.

الوصف

الهيروين رقم ١: يطلق على المورفين الخام أحيانا اسم الهيروين رقم ١ في بعض أنحاء جنوب شرقي آسيا.

الهيروين رقم ٢: تستمد قاعدة الهيروين من المورفين بواسطة الأستلة (مورفين ثنائي الأستيل) قبل تحويلها الى ملح الهيدروكلوريد. وباختصار، فان قاعدة الهيروين هي عبارة عن هيروين مصنع جزئيا. وقاعدة الهيروين المجفف هي مادة صلبة يمكن طحنها بين الأصابع لتصبح مسحوقا. ومن حيث اللون، فهي تتراوح بين الرمادي الشاحب والبني الداكن أو الرمادي الداكن. وهي تسمى "الهيروين رقم ٢" في بعض أنحاء جنوب شرقي آسيا.

الهيروين رقم ٣: يوجد عموما على شكل قطع حُبيبية، لكنه يطحن أحيانا ليصبح مسحوقا. وهو يتراوح في لونه بين البني الفاتح والرمادي الداكن والكافيين هو المخفف الرئيسي بالرغم من أن الباربيتال يضاف أحيانا خلال مرحلة التصنيع.

الهيروين رقم ٤: هو مسحوق دقيق ذو لون أبيض أو قشدي، مع تركز لهيدروكلوريد الهيروين يصل الى ٩٨ في المائة. وهذا النوع من الهيروين يتضمن عادة شوائب قليلة جدا وهو كثيرا ما يخفف بقدر كبير بواسطة اللاكتوز عند بيعه بالتجزئة الى المدمن.

الهيروين البني: هو الهيروين الذي ينتج من خلال عملية تصنيع لا تتضمن خطوات للتنقية. والمادة بنية اللون، وهي تتكون في العادة من قطع غليظة صلبة، ولها في كثير من الأحيان رائحة قوية شبيهة برائحة الخل.

بعض الأسماء الشائعة في الشارع

- Aries	- Aunt hazel	- Boy	- Big bag
- Chip	- Courage pills	- Dirt	- Dope
- Estuff	- Ferry dust	- Foolish powder	- Girl
- Harry	- Horse	- Isda	- Junk
- Schmeck (smack)	- Stuff	- Witch	

(US Department of Justice, Office of Justice Programs, Bureau of Justice Statistics. "Drugs & Crime Data". January 1994)

هيروين القطران الأسود

التعريف

هيروين القطران الأسود هو هيروين عالي النقاوة مجهز بطريقة غير بارعة، وهو أساسا من منشأ مكسيكي. (يبلغ متوسط محتوى القطران الأسود من الهيروين على مستوى الشارع ما بين ٦٠ و٧٠ في المائة مقارنة بنسبة ما بين ٢ و ٦ في المائة فيما يتعلق بالهيروين المسحوق).

الوصف

هيروين القطران الأسود هو ذو لون بني داكن أو أسود. وله رائحة كريهة شبيهة برائحة الخل، وهي رائحة أقوى وأبقى من رائحة الهيروين المسحوق. ويمكن أن يكون قوامه دبقا كقطران التسقيف أو صلبا كالفحم. ونظرا لعملية تجهيزه غير البارعة والمختصرة، يتضمن هيروين القطران الأسود ملوثات عديدة مثل المنتجات الجانبية للنبتة (من الأفيون) والكاشف المتبقية بعد الأستلة (في أكثر الأحيان خليك لا مائي)، وهذا هو السبب الذي يجعل رائحته قوية ويجعل القطران الأسود يظهر وكأنه يذوب في وجود الحرارة أو الرطوبة (تكون حامض الخليك).

الأشكال غير المشروعة الشائعة

- مغلف في كريات أو أوراق من الألومينيوم أو أكياس لدائنية
- لفافات من السلوفان (كالحلوى)
- مغلف في أوراق صحف أو أغلفة لدائنية مقاومة للحرارة.

بعض الأسماء الشائعة في الشارع

- Ball	- Black Heroin	- Brown Tar	- Bugger
- Carga	- Chiclosa	- Chiva	- Dogfood
- Gum	- Gumball	- Mexican Tar	- Pedazo
- Raw Heroin	- Tootsie Roll		

(DEA, Special Report on Black Tar Heroin in the United States, Washington, 1986)

هاء – المخدرات التركيبية

التعريف

المخدرات التركيبية مجموعة من المسكنات القوية المفعول ("قاتلة الآلام") لها مفعول مماثل لمفعول المورفين لكنها لا تتصل به كيميائيا بل هي من أصل تركيبي.

المخدرات التركيبية الشائعة

- دكستروبروبوكسيفين
- فنتانيل
- ميثادون
- بيثيدين

الخ.

١– الفنتانيل ومشتقاته

التعريف

الفنتانيل ومشتقاته مخدرات تركيبية مسكنة للآلام لفترة قصيرة لها مفعول شبيه بمفعـول المورفـين لكنها أقوى منه بما يصل الى مئات الأضعاف.

الفنتانيلات الشائعة

- ألفنتانيل (ألفنتا)
- فنتانيل (سوبليمين)
- سوفنتانيل (سوفنتا)

الخ.

الأشكال المشروعة/غير المشروعة الشائعة

- مستحضرات صيدلانية سائلة للحقن

الفنتانيلات المحورة

التعريف

الفنتانيلات المحورة مواد تركيبية ذات صلة وثيقة بالفنتانيل ولها مفعول مماثل. (انظر "العقاقـير المحورة"، ص١٠).

الفنتانيلات المحورة الشائعة

- ألفا–ميثيل فنتانيل
- ٣–مثيل فنتانيل

الخ.

الأشكال غير المشروعة الشائعة

- مسحوق أبيض، يتراوح بين اللون الأبيض الضارب الى الصفرة واللون البني.

بعض الأسماء الشائعة في الشارع

- China White	- Dance fever	- Goodfellas
- Jackpot	- King ivory	- Murder 8

- Poison - Synthetic Heroin - TNT
- Tango & Cash

(US Department of Justice, Office of Justice Programs, Bureau of Justice Statistics. "Drugs & Crime Data". January 1994)

٢– الميثادون

التعريف

الميثادون مخدر تركيبي مسكن يستعمل أيضا في معالجة الادمان على الهيروين كعقار بديل.

الأشكال المشروعة/غير المشروعة الشائعة

- مسحوق أبيض
- أقراص
- مستحضرات سائلة للحقن أو للتناول عن طريق الفم (شراب)

بعض الأسماء الشائعة

- دولوفين
- هيبتانون
- بولاميدون
- سيمورون

٣– البيثيدين

التعريف

البيثيدين مخدر تركيبي مسكن له مفعول مماثل لمفعول المورفين.

الأشكال المشروعة/غير المشروعة الشائعة

- مسحوق أبيض
- أقراص
- مستحضرات صيدلانية سائلة للحقن أو التناول عن طريق الفم (شراب).

بعض الأسماء الشائعة

- ديميرول
- دولانتين
- ميبيريدين

MPPP

التعريف

MPPP اختصار ١–ميثيل–٤–فينيل–٤–بروبيونوكسي بيبيريدين. وهي مادة مماثلة للبيثيدين يقع انتاجها بشكل سري (انظر "العقاقير المحورة"، ص١٠). ويترتب على الانتاج السري MPPP منتج جانبي سام لأعصاب، هو MPTP(١–ميثيل–٤–فينيل–١،٢،٣،٦– تيتراهيدروبيريدين). وقد أبلغ عن عدد من حالات الاصابة الحادة التي لا علاج لها بمرض باركنسون، وهو اختلال في الجهاز العصبي المركزي يمس الحركة، نتيجة لاستعمال MPTP/MPPP.

الأشكال غير المشروعة الشائعة

– تمتد من مسحوق بلوري أبيض الى مادة حبيبية بنية.

بعض الأسماء الشائعة في الشارع

- Synthetic Heroin - PPMP - Desmethylprodine

(WHO, Programme on Substance Abuse, Information Manual on Designer Drugs, Geneva, 1991)

واو – الكوكا

التعريف

يقصد بتعبير "جنبة الكوكا" جميع أنواع الجنبات من جنس اريتروكسيلون
(اتفاقية ١٩٦١، المادة ١، الفقرة ١)

وتنمو نبتة الكوكا (مثل كوكا الأريتروكسيلون، أو اريتروكسيلون نوفوغراناتنسي) في المناطق ذات المناخ الاستوائي (٥٠٠–٢٠٠٠ متر فوق مستوى البحر) بصفتها جنبة أو شجرة. ويمكن أن تجنى أوراقها لمدة تقارب ٢٠ عاما.

١– ورقة الكوكا

التعريف

يقصد بتعبير "ورقة الكوكا" ورقة جنبة الكوكا باستثناء الورقة التي استخرج منها كل الأكغونين والكوكايين وجميع أشباه قلويات الأكغونين الأخرى.
(اتفاقية ١٩٦١، المادة ١، الفقرة ١)

الوصف

تختلف في الحجم والمظهر الأوراق الأهليلجية التي يتراوح لونها بين الأخضر والأصفر الضارب الى الخضرة لمختلف فصائل الأريتروكسيلون. أما خصائصها فهي الخطان الموازيان للعرق الأوسط في الجانب السفلي من الورقة.

٢- عجين الكوكا

التعريف

عجين الكوكا هو خلاصة أوراق جنبة الكوكا. وهو يحتوي بشكل رئيسي على أشباه قلويات الكوكا ويشار اليه أيضا باسم قاعدة الكوكايين. وينتج الكوكايين عن تنقية عجين الكوكا.

الوصف

عجين الكوكا مسحوق خشن ذو لون أبيض ضارب الى الصفرة أو قشدي أو بيجي، وهو كثيرا ما يحتوي على تراكمات ويكون بوجه عام نديا. ورائحته متميزة.

٣- الكوكايين

التعريف

هو مادة شبه قلوية توجد في أوراق الكوكا أو تستحضر تركيبيا من الأكغونين.
(ST/NAR/1/Rev.1، ١٩٩٣)

الوصف

الكوكايين مسحوق بلوري أبيض عديم الرائحة يستحضر من عجين الكوكا. ويعثر عليه عادة في شكل ملح كهيدروكلوريد الكوكايين. ويتم تناول هيدروكلوريد الكوكايين عادة بالاستنشاق ("الشخير") عن طريق الأنف أو بالحقن.

بعض الأسماء الشائعة في الشارع:

- Bazooka	- Bazucos	- Big C	- Blanche
- Candy	- C-dust	- Coco	- Coke
- Crack	- Flake	- Gin	- Koks
- Lady	- Rock	- Snow	- Speedball
- Star dust			

(US Department of Justice, Office of Justice Programs, Bureau of Justice Statistics. "Drugs & Crime Data". January 1994)

٤- الكراك

التعريف

الكراك هو قاعدة الكوكايين ("القاعدة الخالصة") التي يحصل عليها من هيدروكلوريد الكوكايين بواسطة عملية تحويل محددة لجعله ملائما للتدخين. ويصف اسم "الكراك" الصوت الذي تحدثه فرقعة البلورات عند تسخينها. ويحصل على الكراك باذابة هيدروكلوريد الكوكايين في الماء، واضافة مسحوق الصودا أو النشادر، وتسخين الخليط وتبريده وجمع البلورات المترسبة بالترشيح. وتشمل العملية التقليدية للحصول على القاعدة الخالصة للكوكايين التسخين بالايثر أو مذيبات عضوية أخرى قابلة للاشتعال مما ينطوي على احتمالات كبيرة لحصول حريق وانفجار. ويتضمن الجدول التالي مقارنة لعمليتي تحويل هيدروكلوريد الكوكايين الى قاعدة الكوكايين:

عملية الحصول على القاعدة الخالصة	عملية الحصول على الكراك
– تزيل المخففات	– تزيل المخففات
– تستعمل مذيبات	– لا تستوجب العملية أي مذيبات
– خطر حدوث انفجار/حريق	– لا يوجد خطر حدوث انفجار/حريق
– انتاج مادة على شكل مسحوق	– انتاج مادة رقاقية صلبة
– الناتج النهائي هو قاعدة الكوكايين	– الناتج النهائي هو قاعدة الكوكايين

(Private communication, Special Testing and Research Laboratory, US DEA, Mclean, Virginia)

الوصف

يوجد الكراك عادة على شكل رقاقات بيضاء ذات أشكال مختلفة. وهو إما يدخن في نرجيلة وإما يذر على التبغ أو الماريخوانا لتدخينه على شكل سيجارة.

الأشكال غير المشروعة الشائعة

- مسحوق رقاقي أبيض أو ضارب الى الصفرة
- بلورات بيضاء صلبة من قاعدة الكوكايين
- كثيرا ما يباع في أمبولات

زاي– الباربيتيورات

التعريف

الباربيتيورات هي أشيع مثال لفئة من العقاقير تعرف بالمركّنات المنومة. وهذه العقاقير تعمل كمهدئات للجهاز العصبي المركزي.

الوصف

الباربيتيورات عقاقير تهدئ الجهاز العصبي المركزي تهدئة تمتد من التركين الى التخدير العام مرورا بالتنويم. وتتوقف الآثار على العقار المحدد المستعمل والجرعة المتناولة. فالباربيتيورات تستعمل بجرعات صغيرة للتقليل من شدة الاضطراب والتوتر العاطفي واحداث النوم.
(DEA fact sheets)

وبعض الباربيتيورات ثمينة في معالجة أنواع معينة من الصرع.

الباربيتيورات الشائعة

- أموباربيتال
- باربيتال
- بنتوباربيتال
- فينوباربيتال
- سيكوباربيتال

الخ.

الأشكال المشروعة/غير المشروعة الشائعة

- مساحيق بيضاء
- كبسولات أو أقراص مختلفة الألوان والأحجام
- مستحضرات صيدلانية سائلة للحقن أو التناول بالفم
- فتائل

بعض الأسماء الشائعة في الشارع

<u>الباربيتيورات بوجه عام:</u>

- Barbitos
- Barbs
- Candy
- Downers
- Goofbails
- Peanuts
- Sleepers
- Sleeping pills

أموباربيتال صوديوم:

- Double trouble - Rainbows - Reds and blues

بنتوباربيتال صوديوم:

- Nimbies - Yellow jackets

سيكوباربيتال صوديوم:

- Pinks - Red Birds - Reds
- Red devils - Seggy

حاء– البنزوديازيبينات

التعريف

البنزوديازيبينات عقاقير مهدئة للجهاز العصبي المركزي. وقد ركبت الصناعة الصيدلانية قرابة ٢٠٠٠ من البنزوديازيبينات.

البنزوديازيبينات الشائعة

- ديازيبام (فاليوم)
- كلورديازيبوكسيد (ليبريوم)
- فلونيترازيبام (روهيبنول)
- ميدازيبام
- أوكسازيبام

الخ.

الأشكال المشروعة/غير المشروعة الشائعة

- أقراص وكبسولات مختلفة الألوان والأحجام
- مستحضرات صيدلانية سائلة للحقن أو التناول بالفم

بعض الأسماء الشائعة في الشارع

- Blue bomb - Cannasson rouge - Nerve pills

طاء– الميثاكوالون

التعريف

الميثاكوالون عقار مركّن تركيبي لا ينتمي الى فئة الباربيتيورات.

الأشكال غير المشروعة الشائعة

- مسحوق لزج بني أو رمادي أو أسود
- أقراص أو كبسولات

بعض الأسماء الشائعة في الشارع

- Mandrax
- Quaalude

ياء– الأمفيتامين والمواد ذات الصلة

التعريف

هي مواد تركيبية متشابهة كيميائيا ذات آثار منبهة للجهاز العصبي المركزي.

المواد الشائعة

- الأمفيتامين
- الميتامفيتامين
- البيمولين
- الفينيتيلين

الخ.

الأشكال غير المشروعة الشائعة

- مسحوق يتراوح لونه بين الأبيض والبني الفاتح
- أقراص وكبسولات مختلفة الأشكال والألوان

بعض الأسماء الشائعة في الشارع

الأمفيتامين:

- Amp	- Bennie	- Browns
- Dexies	- Footballs	- Glass
- Hearts	- Marathons	- Oranges
- Pep pills	- Rippers	- Wake ups

(US Department of Justice, Office of Justice Programs, Bureau of Justice Statistics, "Drugs and Crime Data" January 1994)

الميتامفيتامين:

- Black beauties	- Crack meth	- Crystal meth
- Downers	- Fire	- Ice
- Meth		

(US Department of Justice, Office of Justice Programs, Bureau of Justice Statistics, "Drugs and Crime Data" January 1994)

الأمفيتامينات المحورة

التعريف

الأمفيتامينات المحورة مواد تركيبية مماثلة كيميائيا للأمفيتامين (أنظر "العقاقير المحورة" ص١٠) وهي تحدث مفعولا منبها للجهاز العصبي المركزي مماثلا لمفعول الامفيتامينات التقليدية، لكنها تختلف عنها في سرعة بدء المفعول ومدته وقوته. واضافة الى ذلك، يمكن أن تكون الامفيتامينات المحورة مهلوسات.

المواد الشائعة

- تينامفيتامين (MDA)
- ٣، ٤–مثيلين، ديوكسي ميتامفيتامين (MDMA)
- N–اثيل–٣، ٤–مثيلين ديوكسي امفيتامين (MDE)
- برولامفيتامين (DOB)

الأشكال غير المشروعة الشائعة

- مسحوق يتراوح لونه بين الأبيض والبني الفاتح
- أقراص وكبسولات مختلفة الأشكال والألوان

بعض الأسماء الشائعة في الشارع

٣،٤ ميثيلين ديوكسي ميتامفيتامين (MDMA):

- Adam - Ecstasy - Essence
- MDM - MDMA - XTC

(US Department of Justice, Office of Justice Programs, Bureau of Justice Statistics, "Drugs and Crime Data" January 1994)

N–ايثيل تينامفيتامين (MDE):

- Eve - MDE - MDEA

(US Department of Justice, Office of Justice Programs, Bureau of Justice Statistics, "Drugs and Crime Data" January 1994)

كاف– المهلوسات

التعريف

المهلوسات فئة من المواد تحدث تغيرا في حالات الوعي مصحوبا بأحاسيس سمعية و/أو بصريـة لا يشعر بها المراقبون. ويشار الى المهلوسات أيضا بأنها "نفسانية الاثارة" (تكشف ما في النفس).

١– حامض الليسرجيك (LSD)

التعريف

حامض الليسرجيك (LSD) هو عقار شبه تركيبي مشتق من حامض الليسرجيك الذي هو مادة شبه قلوية يعثر عليها في فطر الدابرة الارجواني، وهو فطر ينمو على حبة الجاودار وغيرها من الحبوب (الارغوت). وهي تعرف أيضا بـاسمي "أمين ثنائي الايثيل–حامض الليسرجيك" و "LSD-25" ومادة LSD مادة بلورية عديمة اللون والطعم والرائحة قابلة للذوبان في الماء أو الكحول.

الأشكال غير المشروعة الشائعة

- أقراص صغيرة وكبسولات
- رقائق الجيلاتين أو الورق الناشف

بعض الأسماء الشائعة في الشارع

- A - Acid - Barrels
- Battery acid - Califarnia sunshine - D

- Dots - Fields - Ghost
- Hats - L

(US Department of Justice, Office of Justice Programs, Bureau of Justice Statistics, "Drugs and Crime Data" January 1994)

٢– الفنسيكليدين (PCP)

التعريف

الفينسيكليدين عقار تركيبي له خصائص تخديرية ومهلوسة. وهو يصنع أيضا في مختبرات سرية ويباع أحيانا بصفته "LSD" أو "THC" أو "مسكالين".

الأشكال غير المشروعة الشائعة

- مستحضرات سائلة لأجل الحقن
- أقراص أو كبسولات مختلفة الأحجام والألوان

بعض الأسماء الشائعة في الشارع

- Angel dust - Busy bee - Cadillac
- DOA (Dead on Arrival) - Hoy - Lovely
- Magic Dust - New magic - Ozone
- Peace Pills - Rocket fuel - Soma

(US Department of Justice, Office of Justice Programs, Bureau of Justice Statistics, "Drugs and Crime Data" January 1994)

٣– المسكالين/صبار البييوت

التعريف

المسكالين مادة مهلوسة في صبار البييوت *(Laphophora williamsi)*، وهو نبتة مستخدمة طيلة قرون لدى بعض قبائل أمريكا الوسطى في الطقوس الهندية التقليدية. ويمكن انتاجها بطريقة تركيبية أيضا.

الأشكال غير المشروعة الشائعة

- قطع من الصبار مجففة ومشرحة ومفرومة لتصبح على شكل زر (زر الميسكال)
- الأزرار المطحونة للصبار في كبسولات
- مسحوق المسكالين في كبسولات أو أقراص

بعض الأسماء الشائعة في الشارع

المسكالين:

- Big Chief
- Mesc

زر المسكال:

- Peyote
- Peyotl

٤– السيلوسيبين/فطريات السيلوسيب

التعريف

السيلوسيبين مادة مهلوسة توجد في فطريات السيلوسيب (Psilocybe mexicana وغيره) تستعمل منذ قرون في الطقوس الهندية التقليدية. وهذه الفطريات "المقدسة" أو"السحرية" تؤثر عند أكلها في المزاج والمدارك على نحو شبيه بتأثير المسكالين والـ LSD.

الأشكال غير المشروعة الشائعة

- المستحضر الفطري الخام
- الفطريات البنية المجففة الكاملة
- المادة المسحوقة في كبسولات

بعض الأسماء الشائعة في الشارع

- sacred mushrooms
- teonanacatl

لام– القات

التعريف

القات هو البراعم أو الأوراق الرقيقة والحديثة النمو من جنبة أو شجيرة (Catha edulis Forsk)، المزهرة الدائمة الخضرة. ويبلغ ارتفاع شجيرة القات ما بين ١٠ أقدام و٢٠ قدما، وهي تنمو في شرقي أفريقيا وجنوبي شبه الجزيرة العربية – وبتحديد أكثر في اليمن واثيوبيا وكينيا ومدغشقر والصومال وتنزانيا – وذلك على مرتفعات تتراوح ما بين ٥٠٠ ١ و٨٠٠ ١ متر فوق مستوى البحر.

ويمكن جني الأوراق والأغصان على مدار السنة. ويُجنى القات يوميا في الصباح ويمضـغ. ولـه أثـر منبه بسبب مكوناته الشبيهة بالايفيدرين (الكاثينون والكاثين).

الأشكال غير المشروعة الشائعة

– حزم من أوراق/أغصان القات مغلفة بأوراق الموز أو في أوراق ندية أو لدائـن للحفـاظ علـى طزاجتها.

بعض الأسماء الشائعة في الشارع

- Abyssinian tea - African tea - Chat - Kat - Mandoma
- Miraa - Musitate - Qat - Somali tea

ثالثا– العمليات

توضيح: م = الاختبارات المقصود استعمالها في الميدان

مخ = الاختبارات المقصود استعمالها في المختبر

م/مخ = الاختبارات المقصود استعمالها في كل من الميدان والمختبر

المواد الكاشفة: يرد وصف مفصل لها في المرفق.

ألف- العقاقير المخدرة والمؤثرات العقلية الخاضعة للرقابة الدولية

١– الأفيون

ألف– اختبار ماركي (الاختبار ١) م/مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوف.

٢– تضاف ثلاث قطرات من الماء. تفرش العينة على الطبق المجوف بواسطة قضيب زجاجي أو ملوق.

٣– تنقل قطرة من السائل الى منخفض آخر من الطبق المجوف.

٤– تضاف قطرة من الكاشف ١ الف.

٥– تضاف ثلاث قطرات من الكاشف ١ باء.

النتيجة

يدل اللون المتراوح بين الارجواني والبنفسجي على احتمال وجود الأفيون.

ملاحظات

اذا حجب اللون البني للخلاصة المائية اللون المتوقع الحصول عليه من الاختبار، يعاد الاختبار بكمية قليلة من المادة المشبوهة.

يمكن أن تحدث ألوان مشابهة أو ألوان أخرى في حال وجود مواد/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

المرجع:

Auterhoff, H., Braun, D.. Arch. Pharm. (Weinhim), 306 (1973) 866.

باء– اختبار كبريتات الحديديك (الاختبار ٢) م/مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوف.

٢– تضاف ثلاث قطرات من الماء. تفرش العينة على الطبق المجوف بواسطة قضيب زجاجي أو ملوق.

٣– تنقل قطرة من السائل الى منخفض آخر من الطبق المجوف.

٤– تضاف قطرة من الكاشف ٢.

النتيجة

يدل اللون الارجواني الضارب الى اللون البني على احتمال وجود الأفيون.

ملاحظات

اذا حجب اللون البني للخلاصة المائية اللون المتوقع من الاختبار، يعاد الاختبار باستعمال كمية أقل من المادة المشبوهة.

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة أو غير خاضعة للرقابة.

المرجعان:

Hartke, K., Mutschler, E.(Editors). DAB 9 – Kommentar.
Wissenschaftliche Verlagsgesellschaft, Stuttgart (1987), p. 2603.

Roth. H.J., Eger, K., Torschuetz, R., Pharmazeutische Chemie II – Arzneistoff -analyse, 2nd Edition.
Georg Thieme Verlag, Stuttgart, New York (1985), P 517.

٢– المورفين، الكوديين، الهيروين

ألف– اختبار ماركي (الاختبار ١) م/مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوف.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١ألف.

٣– تضاف ثلاث قطرات من الكاشف ١باء.

النتيجة

يدل اللون المتراوح بين البنفسجي والارجواني الضارب الى الحمرة على احتمال وجود المورفين أو الكودين أو الهيروين.

ملاحظات

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

المرجع:

Auterhoff, H., Braun, D.. Arch.Pharm.(Weinheim), 306 (1973) 866.

باء– اختبار ميكي (Mecke) (الاختبار ٣) **مخ**

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوف.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ٣.

النتيجة

يدل اللون المتراوح بين الأزرق والأخضر على احتمال وجود المورفين أو الكودين أو الهيروين.

ملاحظات

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

المرجع:

Rehse, K.. Arch. Pharm. (Weinheim), 302 (1969) 487.

جيم– اختبار حامض النتريك (الاختبار ٤) مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوف.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ٤.

النتيجة

يدل اللون الأصفر المتغير ببطء الى أخضر فاتح على احتمال وجود الهيروين.

يدل اللون البرتقالي المتغير بسرعة الى الأحمر ثم ببطء الى الأصفر على احتمال وجود المورفين.

يدل اللون البرتقالي المتغير ببطء الى الأصفر على احتمال وجود الكوديين.

ملاحظات

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير أخرى خاضعة أو غير خاضعة للرقابة.

هذه المادة الكاشفة مفيدة في اختبار التمييز بين المورفين والكوديين والهيروين. ولا ينبغي استخدامها لوحدها، بل كاختبار ثانوي عقب الاختبار ١.

المرجعان:

Ditzel, P., Kovar, K.-A.. Rausch- und Suchtmittel.
Deutscher Apotheker Verlag, Stuttgart (1983).

Kovar, K.-A., Noy, M., Pieper, R.. Dtsch.Apoth.Ztg., 122(1982) 3.

دال– اختبار كبريتات الحديديك (الاختبار ٢) م/مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوف.

٢– تضاف قطرتان من الكاشف ٢.

النتيجة

يدل اللون الأحمر على احتمال وجود المورفين.

ملاحظات

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/ سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

المرجعان:

Harke, K., Mutschler, E. (Editors). DAB 9 – Kommentar.
Wissenschaftliche Verlagsgesellschaft, Stuttgart (1987), p. 2603.

Roth, H.J., Eger, K., Torschuetz., R.. Pharmazeutische Chemie II – Arzneistoffanalyse. 2nd Edition.
Georg Thieme Verlag, Stuttgart, New YorK (1985). P. 517.

٣– القنب

ألف– الاختبار بواسطة ملح B الأزرق الثابت (الاختبار ٥) م/مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في أنبوب اختبار.

٢– تضاف كمية صغيرة من الكاشف ٥ ألف.

٣– تضاف ٢٥ قطرة من الكاشف ٥ باء ويُهَز الانبوب لمدة دقيقة واحدة.

٤– تضاف ٢٥ قطرة من الكاشف ٥ جيم، ثم يُهز الانبوب من جديد لمدة دقيقتين.

النتيجة

يدل اللون الأحمر الأرجواني في الطبقة السفلى (الكلوروفورم) على احتمال وجود القنب.

ملاحظات

ينبغي تجاهل لون الطبقة العليا. ولا يحقق التفاعل ذاته سوى عدد قليل جـدا مـن المـواد النباتيـة الأخرى.

<u>المرجعان:</u>

Ditzel, P., Kovar, K.-A.. Rausch- und Suchtmittel.
Deutcher Apotheker Verlag, Stuttgart (1983).

Kovar, K.-A., Noy, M., Pieper, R.. Dtsch. Apoth. Ztg., <u>122</u> (1982) 3.

باء– اختبار دوكنوا–ليفين (الاختبار ٦) **م/مخ**

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في أنبوب اختبار.

٢– يضاف ٢ مل (قرابة ٥٠ قطرة) مـن الكاشـف ٦ ألف ويُـهز أنبـوب الاختبـار لمـدة دقيقـة واحدة.

٣– يضاف ٢ مل من الكاشف ٦باء، ثم يُهز الأنبوب من جديد ويـترك بضـع دقـائق للسـماح للخليط بالاستقرار.

٤– اذا ظهر لون في ظرف دقيقين أو ثلاث دقائق، يضـاف ٢ مـل مـن الكاشـف ٦جيم ويـهز الخليط بلطف.

النتيجة

يدل اللون <u>البنفسجي للطبقة السفلى (الكلورفورم)</u> على احتمال وجود <u>القنب.</u>

ملاحظات

لا ينتج تفاعل مماثل إلا مع عدد قليل جدا من المنتجات الطبيعية الأخرى.

المرجعان:

Kovar, K.-A., Keck, M., Krieger, Th.. Sci. Pharm., 56 (1988) 29.

Kovar, K.-A., Keck, M., Krieger, Th.. Arch. Pharm.(Weinheim), 321 (1988) 249.

٤- الكوكايين

ألف- اختبار تيوثينات الكوبلت (الاختبار ٧) م/مخ

١- توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في أنبوب اختبار.

٢- تضاف قطرة من الكاشف ٧ألف ويهز أنبوب الاختبار لمدة عشر ثوان.

٣- تضاف قطرة من الكاشف ٧باء ثم يهز الأنبوب لمدة عشر ثوان.

النتيجة

يدل اللون الأزرق على احتمال وجود الكوكايين، بما في ذلك مستحضرات غير مشروعة لقاعدة الكوكايين، مثل "الكراك".

ملاحظات

يمكن أن يحدث لون مماثل في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة للرقابة (الميثاكوالون، الفنسيكليدين) وغير خاضعة للرقابة.

المرجع:

Kovar, K.-A., Noy, M., Pieper, R.. Dtsch. Apoth.Ztg., 122 (1982) 3.

باء- اختبار تيوثينات الكوبلت المعدل (اختبار سكوت) (الاختبار ٨) م/مخ

١- توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في انبوب اختبار.

٢- تضاف خمس قطرات من الكاشف ٨ألف ويهز أنبوب الاختبار لمدة عشر ثوان.

اذا كان الكوكايين موجودا ظهر فورا لون أزرق.
اذا لم يظهر لون أزرق، تضاف كمية أخرى من المادة المشبوهة تعادل الكمية التي استعملت في الأول.
اذا لم يظهر مع ذلك لون أزرق، فإن المادة المشبوهة لاتحتوي على الكوكايين.

٣- اذا تحول المحلول الى لون أزرق في الخطوة ٢، تضاف قطرة من الكاشف ٨ب، ويهز الخليط لبضعة ثوان.
ينبغي الآن أن يتحول اللون الزرق الى لون وردي اذا كان هنالك كوكايين.
اذا لم يكن التغير في اللون كاملا، تضاف قطرة اضافية من الكاشف ٨ب.

٤- اذا تحول المحلول تماما الى اللون الوردي في الخطوة ٣، تضاف خمس قطرات من الكاشف ٨جيم ويهز الأنبوب من جديد ثم يمزج السائلان معا.
وينبغي أن يظهر اللون الأزرق من جديد في طبقة (الكلوروفورم) السفلى، مما يدل على وجود الكوكايين.

ملاحظات

لا ينتج تسلسل مماثل في الألوان إلا مع عدد قليل جدا من العقاقير الخاضعة وغير الخاضعة للرقابة.

المرجع:

Kovar, K.-A., Laudszun, M.. Chemistry and Reaction Mechanisms of Rapid Tests for Drugs of Abus. And Precursor Chemicals.
United Nations – Scientific and Technical Notes, SCITEC/6, Vienna (1989), P.15.

جيم- اختبار بنزوات الميثيل (الاختبار ٩) م/مخ

١- توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في أنبوب اختبار.

٢- تضاف عشر قطرات تقريبا من الكاشف ٩.

٣- يهز أنبوب الاختبار لمدة عشر ثوان.

٤- تقارن الرائحة برائحة عينة مرجعية من بنزوات الميثيل.

النتيجة

اذا كانت رائحة العينة هي نفس رائحة العينة المرجعية من بنزوات المثيل، كان ذلك دليلا على احتمال وجود الكوكايين.

ملاحظات

لن تنتج رائحة مماثلة بواسطة هذا الاختبار إلا فيما يتعلق بعدد من العقاقير غير الخاضعة للرقابة. ويوصى بشم العينات من مسافة مأمونة (قرابة ١٥–٢٠سم) وذلك بنشقة سريعة.

المرجع:

Grant, F.W., Martin, W.C., Quackenbush, R.W.. Bull.Narc., 27 No.2 (1975) 33.

دال– اختبار فاغنر (الاختبار ١٠) **مخ**

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في أنبوب اختبار.

٢– تضاف خمس قطرات من الماء ويهز أنبوب الاختبار لبضع ثوان.

٣– تضاف قطرتان من الكاشف ١٠.

النتيجة

يدل وجود راسب بني على احتمال وجود هيدروكلوريد الكوكايين. وقاعدة الكوكايين لا تنتج راسبا بواسطة هذه المادة الكاشفة.

ملاحظات

يحصل التفاعل ذاته فيما يتعلق بالعديد من العقاقير/السلائف الأخرى الخاضعة وغير الخاضعة للرقابة.

وهذا الكاشف مفيد في القيام باختبار تمايزي للتمييز بين هيدروكلوريد الكوكايين وقاعدة الكوكايين.

ولا ينبغي استخدامه لوحده، وانما كاختبار ثانوي يعقب الاختبارات ٧ و٨ و٩.

المرجعان:

Jungreis, E.. Spot Test Analysis – Clinical, Environmental, Forensic and Geochemical Applications.
John Wiley & Sons, Inc., New York (1985), P. 77.

Butler, W.P.. Methods of Analysis – Alkaloids, Opiates, Marihuana, Barbiturates, and Miscellaneous Drugs.
Internal Revenue Service, Publication No. 341 (Rev.6-67), P.77.

٥– الأمفيتامين/الميتامفيتامين ومشتقات الأمفيتامين الأخرى

ألف– اختبار ماركي (الاختبار ١) م/مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوف.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١ألف.

٣– تضاف قطرتان من الكاشف ١باء.

النتيجة

يدل اللون البرتقالي المتغير الى لون بني على احتمال وجود الامفيتامين أو الميتاميتامين.

يدل اللون المتراوح بين الأصفر والبني الضارب الى الصفرة على احتمال وجود ٢،٥– ثنائي ميثوكسي–٤–ايثيل امفيتامين (DOET) أو STP/DOM.

يدل اللون المتراوح بين الأصفر الضارب الى الخضرة والأخضر على احتمال وجود ٢،٥– ثنائي ميثوكسي أمفيتامين (DMA) أو برولامفيتامين (DOB).

يدل اللون الأسود على احتمال وجود تينامفيتامين (MDA) أو ٣،٤– ميثيلين ثنائي أوكسي أمفيتامين (MDMA) أو N–ايثيل تينامفيتامين (MDE) أو N –هيدروكسي تينامفيتامين (N-OH MDA).

ملاحظات

يمكن أن تحصل ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

المرجعان:

Brieskorn, C.H., Reiners, W., Kiderlen. H.. Arch.Pharm.(Weinheim), 298 (1965) 505.

World Health Organization – Programme on Substance Abuse. Information Manual on Designer Druge.
WHO/PSA/90.5, Geneva (1991).

باء– اختبار حامض الكبريتيك (الاختبار ١١) مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوف.

٢– تضاف قطرتان من الكاشف ١١.

النتيجة

لا ينبغي أن يظهر أي لون في حال وجود الامفيتامين والميتامفيتامين.

ملاحظات

هذا الكاشف مفيد للتمييز بين الامفيتامين/الميتامفيتامين والمشتقات الاخرى؛ فالامفيتامين والميتامفيتامين لا يعطيان لونا مع هذا الكاشف؛ لكن العديد من مشتقات الامفيتامين الاخرى تتفاعل لكي تعطي ألوانا مختلفة.

المرجع:

Neuninger, H.. Sci. Pharm., 55 (1987) 1.

جيم– اختبار سيمون (الاختبار ١٢) م/مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوف.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١٢ألف.

٣– تضاف قطرتان من الكاشف ١٢باء.

النتيجة

يدل اللون الأزرق على احتمال وجود الميتامفيتامين.

ملاحظات

ينتج التفاعل ذاته عن مشتقات أخرى للميتامفيتامين (٣، ٤– ميثيلين ثنائي أوكسي ميتامفيتامين (MDMA)، ٢، ٥– ثنائي ميثوكسي ميتامفيتامين (DMMA)، بارا ميثوكسي ميتامفيتامين (PMMA)) وعن مشتقات أخرى مبدلة في موضع "N" (ايثيل امفيتامين، N– ايثيل تينامفيتامين (MDE)).

يمكن ان يحدث لون مماثل في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

المرجعان:

Wiegrebe, W., Vilbig, M.. Ztg. Naturforsch., 36b (1981) 1297.

World Health Organization – Programme on Substance Abuse. Information Manual on Designer Drugs.
WHO/PSA/90.5, Geneva (1991).

دال– اختبار سيمون بواسطة الاسيتون (الاختبار ١٣) **م**

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوف.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١٣ألف.

٣– تضاف قطرة من الكاشف ١٣باء.

النتيجة

يدل اللون الأرجواني على احتمال وجود الامفيتامين.

ملاحظات

يمكن ان ينجم التفاعل ذاته عن مشتقات أمفيتامينية أخرى (برولامفيتامين (DOB)، ٢، ٥– ثنائي ميثوكسي– أمفيتامين (DMA)، ٢، ٥– ثنائي ميثوكسي–٤– ايثيل أمفيتامين (DOET)،

باراميثوكسي أمفيتامين (PMA)، تينامفيتامين (MDA)، ٣، ٤، ٥– ثلاثي ميثوكسي أمفيتامين (TMA)).

يمكن أن يحصل لون مماثل في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

المرجع:

Wiegrebe, W., Vilbig, M.. Ztg. Naturforsch., 37b (1982) 490.

هاء– اختبار حامض الغاليك (الاختبار ١٤) مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في أنبوب اختبار.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١٤.

النتيجة

يدل اللون الأخضر المتراوح بين الفاتح والداكن على احتمال وجود التينامفيتامين (MDA) أو ٣، ٤– ميثيلين ثنائي أوكسي ميتامفيتامين (MDMA) أو N– ايثيل تينامفيتامين (MDE) أو N– هيدروكسي تينامفيتامين (N-OH MDA) أو ٥–ميثوكسي– ٣، ٤– ميثيلين ثنائي أوكسي أمفيتامين (MMDA).

ملاحظات

يمكن أن تحصل ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

المرجع:

World Health Organization – Programme on Substance Abuse. Information Manual on Designer Drugs.
WHO/PSA/90.5, Geneva (1991).

٦– البيمولين

ألف– اختبار تسيمرمان (الاختبار ١٥) م/مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوف.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١٥ألف.

٣– تضاف قطرة من الكاشف ١٥باء.

النتيجة

يدل اللون الأحمر الداكن على احتمال وجود البيمولين.

ملاحظات

يمكن أن يحصل لون أو ألوان مماثلة في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

باء– اختبارات دينيتوربنزين (الاختبار ١٦)

(أ) الاختبار بواسطة ١، ٢– دينيتوربنزين **مخ**

١– توضع قطرتان من الكاشف ١٦ألف في طبق مجوف.

٢– تضاف كمية صغيرة من المادة المشبوهة.

٣– تضاف قطرتان من الكاشف ١٦باء.

النتيجة

يدل اللون الأرجواني الخفيف على احتمال وجود البيمولين.

(ب) الاختبار بواسطة ١، ٣– دينيتوربنزين **م/مخ**

١– توضع قطرتان من الكاشف ١٦جيم في طبق مجوف.

٢– تضاف كمية صغيرة من المادة المشبوهة.

٣– تضاف قطرتان من الكاشف ١٦باء.

النتيجة

يدل اللون الأحمر الداكن على احتمال وجود البيمولين.

(ج) الاختبار بواسطة ١، ٤– دينيتوربنزين **م/مخ**

١– توضع قطرتان من الكاشف ١٦دال في طبق مجوف.

٢– تضاف كمية صغيرة من المادة المشبوهة.

٣– تضاف قطرتان من الكاشف ١٦باء.

النتيجة

يدل اللون الأصفر الداكن على احتمال وجود البيمولين.

ملاحظات

ثمة مادتان فقط من المواد غير الخاضعة للرقابة – الفينوزولون والثوزالينون – تعطيان ألوانا مماثلة بواسطة هذه الاختبارات الثلاثة. ويمكن تمييز الثوزالينون عن البيمولين والفينوزولون بالاختبار بواسطة ١، ٤–دينيتروبنزين (يعطي الثوزالينون لونا أحمر داكنا ضاربا الى الارجواني).

اختير البوليثيلين غليكول كمذيب لارتفاع درجة غليانه مما ييسر استخدام الاختبار في مناطق ذات مناخ حار، خصوصا في افريقيا.

المرجع:

Watanabe, K.. Report of the International Symposion of Forensic Science, Tokyo (1993), p.21-24.

٧– البربيتورات

ألف– اختبار ديل–كوبانيي (الاختبار ١٧) **م/مخ**

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوف.

٢– تضاف ثلاث قطرات من الكاشف ١٧ألف.

٣– تضاف ثلاث قطرات من الكاشف ١٧باء.

النتيجة

يدل اللون الارجواني الضارب الى الحمرة على احتمال وجود باربيتيورات.

ملاحظات

لا ينتج تفاعل مماثل إلا مع عدد قليل جدا من المواد الأخرى الخاضعة وغير الخاضعة للرقابة.

المرجعان:

Koppanyi, T., Dille, J.M., Murphy, W.S., Krop, S.. Pharm.Assoc., 23 (1934) 1074.

Hartke, Mutschler, E. (Editors). DAB 9-Kommentar.
Wissenschaftliche Verlagsesellschaft, Stuttgart (1987), p.97

٨– الديازيبام وغيره من مشتقات البنزوديازيبين

ألف– اختبار تسيمرمان (الاختبار ١٥) م/مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوف.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١٥ألف.

٣– تضاف قطرة من الكاشف ١٥باء.

النتيجة

يدل اللون الارجواني الضارب الى الحمرة أو اللون الوردي على احتمال وجود الديازيبام أو بعض مشتقات البنزوديازيبين ذات الصلة.

ملاحظات

بعض مشتقات البنزوديازيبين (لورازيبام، أوكسازيبام، أوكسازولام، كلورازيبات، كلورديازيبوكسيد، ميدازولام، ...) لا تعطي لونا بواسطة هذا الاختبار.

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة أو غير خاضعة للرقابة.

المراجع:

Kovar, K.-A., Biegert, B.. Arch.Pharm.(Weinheim), 309 (1976) 522.

Kovar, K.-A., Linden, D.. Pharm.Acta Helv., 58 (1983) 66.

Kovar, K.-A., Kaiser, C.. Pharm.Acta Helv., 61 (1986) 42.

Kouidri, C., Sackda, S.. The Identification and Analysis of Benzodiazepines under International Control.
United Nations – Scientific and Technical Notes, SCITEC/1, Vienna (1987).

باء– اختبار حامض الهيدروكلوريك (الاختبار ١٨) **م/مخ**

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوّف.

٢– تضاف قطرتان من الكاشف ١٨.

النتيجة

يدل اللون الأصفر على احتمال وجود الديازيبام أو مشتقات أخرى للبنزوديازيبين.

ملاحظات

يمكن أن تعطي عقاقير عديدة خاضعة أو غير خاضعة للرقابة ألوانا مماثلة.

المرجع:

Kovar, K.-A., Linden, D.. Pharm Acta Helv., 58 (1983) 66.

جيم– اختبار فيتالي–مورين (الاختبار ١٩) مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق صغير من الفخار.

٢– يُضاف ٥ر٠ مل من الكاشف ١٩ألف ثم تسخّن فوق حمام مائي حتى الجفاف.

٣– يضاف ٥ مل من الكاشف ١٩باء.

٤– يضاف ١ مل من الكاشف ١٩جيم.

النتيجة

يدل اللون الأصفر البرتقالي على احتمال وجود الديازيبام أو بعض مشتقات البنزوديازيبين ذات الصلة.

ملاحظات

يمكن أن يحصل لون مماثل في حال وجود عقاقير أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

المرجع:

Kovar, K.-A., Laudszun, M.. Chemistry and Reaction Mechanisms of Rapid Tests for Drugs of Abuse and Precursor Chemicals.
United Nations – Scientific and Technical Notes, SCITEC/6, Vienna (1989), p.14.

٩– الميثاكوالون

ألف– اختبار ثيوسيانات الكوبالت (الاختبار ٧) م/مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في أنبوب اختبار.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ٧ألف ويهز أنبوب الاختبار لمدة عشر ثوان.

٣– تضاف قطرة واحدة من الكاشف ٧باء ، ثم يهز الأنبوب مرة أخرى لمدة عشر ثوان.

النتيجة

يدل اللون الأزرق على احتمال وجود الميثاكوالون.

ملاحظات

يمكن أن يحدث لون مماثل في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة للرقابة (الكوكايين، الفنسيكليدين) وغير خاضعة للرقابة.

المرجع:

Kovar, K.-A., Laudszun, M.. Chemistry and Reaction Mechanisms of Rapid Tests for Drugs of Abuse and Precursor Chemicals.
United Nations – Scientific and Technical Notes, SCITEC/6, Vienna (1989), p.16.

١٠– الليسرجيد (LSD)

ألف– اختبار ايرليش (الاختبار ٢٠) **م/مخ**

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوف.

٢– تضاف قطرتان من الكاشف ٢٠.

النتيجة

يدل اللون البنفسجي الذي يظهر في غضون دقائق قليلة على احتمال وجود الليسرجيد (LSD).

ملاحظات

يمكن أن يحدث لون مماثل في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

عند الاشتباه في الأوراق المشربة بالليسرجيد تؤخذ جرعة ورقية واحدة، وتوضع في طبق مجوف ثم يجرى الاختبار.

المرجع:

Pindur, U.. Pharm.Unserer Zeit, 11 (1982) 74.

١١– المسكالين

ألف– اختبار ماركي (الاختبار ١) م/مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوف.

٢– تضاف قطرة واحدة من الكاشف ١ألف.

٣– تضاف قطرتان من الكاشف ١باء.

النتيجة

يدل اللون البرتقالي على احتمال وجود المسكالين.

ملاحظات

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

المرجع:

Moffat, A.C. (Editor). Clarke`s Isolation and Identification of Drugs, 2nd Edition. The Pharmaceutical Press, London (1986), p. 737.

باء– اختبار ليبرمان (الاختبار ٢١) مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوف.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ٢١.

النتيجة

يدل اللون الأسود على احتمال وجود المسكالين.

ملاحظات

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخـرى خاضعـة وغـير خاضعة للرقابة.

المرجع:

Moffat, A.C. (Editor). Clarke`s Isolation and Identification of Drugs, 2nd Edition. The Parmaceutical Press, London (1986), p. 737.

١٢– السيلوسيبين

ألف– اختبار ماركي (الاختبار ١) **م/مخ**

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١ألف.

٣– تضاف قطرتان من الكاشف ١باء.

النتيجة

يدل اللون البرتقالي على احتمال وجود السيلوسيبين.

ملاحظات

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخـرى خاضعـة وغـير خاضعة للرقابة.

المرجع:

Moffat, A.C. (Editor). Clarke`s Isolation and Identification of Drugs, 2nd Edition. The Pharmaceutical Press, London (1986), p. 946.

باء– اختبار ايرليش (الاختبار ٢٠) م/مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوّف.

٢– تضاف قطرتان من الكاشف ٢٠.

النتيجة

يدل اللون البنفسجي على احتمال وجود السيلوسيبين.

ملاحظات

يمكن أن يحدث لون مماثل في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

المرجع:

United Nations. Recommended Methods for Testing Peyote Cactus (Mescal Buttons)/ Mescaline and Psilocybe Mushrooms/Psilocybin.
ST/NAR/19, New York (1989), p. 33.

١٣– الفنسيكليدين

ألف– الاختبار بواسطة تيوسيانات الكوبلت (الاختبار ٧) م/مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في أنبوب اختبار.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ٧ألف ويهز أنبوب الاختبار لمدة عشر ثوان.

٣– تضاف قطرة من الكاشف ٧باء، ثم يهز الأنبوب من جديد لمدة عشر ثوان.

النتيجة

يدل اللون الأزرق على احتمال وجود الفنسيكليدين (PCP).

ملاحظات

يمكن أن يحدث لون مماثل في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة للرقابة (الكوكايين، الميثاكوالون) وغير خاضعة للرقابة.

المرجع:

Kovar, K.-A., Laudszun, M.. Chemistry and Reaction Mechanisms of Rapid Tests for Drugs of Abuse and Precusor Chemicals.
United Nations – Scientific and Technical Notes, SCITEC/6, Vienna (1989). P.16

باء– اختبار ميكه (الاختبار ٣) مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوّف.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ٣.

النتيجة

يدل اللون الوردي على احتمال وجود الفنسيكليدين (PCP).

ملاحظات

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة

المرجع:

kovar, K.-A., Laudszun, M.. Chemistry and Reaction Mechanisms of Rapid Tests for Drugs of Abuse and Precursor Chemicals.
United Nations – Scientific and Technical Notes, SCITEC/6, Vienna (1989). P.16.

١٤– الفنتانيل/ألفا–متيل فنتانيل

ألف– اختبار ماركي (الاختبار ١) م/مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوّف.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١ ألف.

٣– تضاف ثلاث قطرات من الكاشف ١باء.

النتيجة

يدل اللون البرتقالي على احتمال وجود الفنتانيل أو الفا–متيل فنتانيل.

ملاحظات

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

المراجع:

Allen, A.C. et al.. Microgram. 14 (1981) 26-32.

Moffat, A.C. (Editor). Clarke`s Isolation and Identification of Drugs, 2nd Edition. The Pharmaceutical Press, London (1986), p. 617.

World Health Organization – Programme on Substance Abuse. Information Manual on Designer Drugs.
WHO/PSA/90.5, Geneva (1991).

١٥– الميثادون

ألف– اختبار ماركي (الاختبار ١) م/مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوّف.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١ألف.

٣– تضاف ثلاث قطرات من الكاشف ١باء.

النتيجة

يدل اللون الوردي المتجلي ببطء والمتغير الى لون بنفسجي على احتمال وجود الميثادون.

ملاحظات

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة أو غـير خاضعة للرقابة.

المرجع:

Brieskorn, C.H.. Reiners, W., Kiderlen. H.. Arch.Pharm. (Weinheim). 298 (1965) 505.

باء– الاختبار بواسطة حامض النيتريك–حامض الكبريتيك (الاختبار ٢٢) **م/مخ**

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوّف.

٢– تضاف قطرتان من الكاشف ٢٢.

النتيجة

يدل اللون البرتقالي المتحلي ببطء والمتغير الى لون أحمر على احتمال وجود الميثادون.

المرجع:

Demonceau, J.. J.Pharm.Belg., 7 (1952) 36.

١٦– البيثيدين

ألف– اختبار ماركي (الاختبار ١) **م/مخ**

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوّف.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١ألف.

٣– تضاف ثلاث قطرات من الكاشف ١باء.

النتيجة

يدل اللون البرتقالي على احتمال وجود البيثيدين.

ملاحظات

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخـرى خاضعـة وغـير خاضعة للرقابة.

المراجع:

Moffat, A.C. (Editor). Clarke`s Isolation and Identification of Drugs, 2nd Edition. The Pharmaceutical Press, London (1986). P.867.

World Health Organization – Programme on Substance Abuse. Information Manual on Designer Drugs.
WHO/PSA/90.5, Geneva (1991).

باء– اختبار ليبرمان (الاختبار ٢١) **مخ**

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مجوّف.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ٢١.

النتيجة

يدل اللون البرتقالي على احتمال وجود البيثيدين.

ملاحظات

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود مـواد أخـرى خاضعـة وغـير خاضعـة للرقابة.

المرجع:

Moffat, A.C. (Editor). Clarke`s Isolation and Identification of Drugs, 2nd Edition. The Pharmaceutical Press, London (1986), p. 867.

١٧– القات/الكاثينون/الكاثين

يقوم مختبر برنامج الأمم المتحدة للمراقبة الدولية للمخدرات/فرع الخدمات التقنية في الوقت الحاضر ببحث الاختبارات الميدانية الممكنة بشأن القات وعنصريه الفعالين الرئيسيين، وهما الكاثينون والكاثين، وكذلك بشأن الميثكاثينون (= الايفيدرون)، وهي مادة تركيبية مشتقة من الكاثينون.

يعطي الكاثين (=(+)– نورسودو أفيدرين) نتيجة موجبة لدى اجراء اختبار تشن–كاو الخاص بالايفيدرينات (انظر الصفحة ٧٨).

باء- السلائف والكيماويات الأساسية

!!! تنبيه عام بشأن السلامة !!!

توجد ضمن فئة السلائف والكيماويات الأساسية الخاضعة للرقابة مواد **قابلة جدا للاشتعال والانفجار** وكذلك مواد **حاتة جدا**.

لذلك

- لا بد عند مناولة مادة مشبوهة من:
  - الامتناع عن التدخين
  - **الابتعاد عن مصادر الاشعال والحرارة**
    (كالمحركات والولاعات وضوء الشمس المباشر، وألواح التسخين)؛
  - وضع نظارات وقفازات واقية؛
  - مناولة المادة في مكان جيد التهوية؛
  - التزام حذر خاص عند نقل المادة، واتباع المبادئ التوجيهية الموصى بها لنقل الكيماويات الخطرة.

- في حال وقوع حادث:
  - يجب خلع الثياب الملوثة فورا؛
  - في حال تماس بالجلد و/أو العينين، يجب الشطف فورا بكمية وفيرة من الماء والتماس مشورة طبية؛
  - في حال اندلاق كميات كبرى، يجب التوقف عن التدخين ومغادرة المكان وابلاغ فرقة المطافئ.

- يجب تخزين المادة المشبوهة في غرفة منفصلة تكون جيدة التهوية وباردة وجافة ومنيعة عن النيران. ويجب اتباع المبادئ التوجيهية الأكثر تفصيلا بشأن التخزين، المبينة أدناه.

- يجب عدم التخلص من المواد المشبوهة بالقائها في شبكة القنوات أو برميها في سلال النفايات المنزلية، بل يجب احالتها الى شركة/منظمة مخولة بجمع النفايات الخطرة والتخلص منها.

١– أنهيدريد الخليك

الخصائص

سائل متحرك عديم اللون ذو رائحة نفاذة وصارمة مميزة، ووثيق الصلة بحامض الخليك.

!!! تنبيه بشأن السلامة !!!

- ***مادة حاتة***
- ***ذات بخار مهيج للعينين والأنف والحنجرة***
- ***قابلة للتفاعل الشديد مع المواد المؤكسدة***
- ***تتفاعل تفاعلا حادا مع الماء أو البخار***

الخزن/المناولة

- ***تخزن في حاويات مبطنة بفولاذ غير قابل للصدأ أو بمادة البوليثيلين.***
- ***تفصل عن المؤكسدات والقواعد المركزة والمواد الكحولية.***

الكشف

ألف– اختبار هيدروكساميت الحديديك (الاختبار ٢٣) **م/مخ**

١– توضع قطرة من المادة المشبوهة على طبق مقعر.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ٢٣ ألف.

٣– تضاف ثلاث قطرات من الكاشف ٢٣ باء.

٤– تضاف قطرة من الماء.

النتيجة

يدل اللون المتراوح بين الأحمر والأرجواني الضارب الى الزرقة على احتمال وجود انهيدريد الخليك.

يمكن أن تظهر ألوان أخرى في حال وجود انهيدريدات أخرى لحوامض كربوكسيلية.

المراجع

Feigl, F.. Spot Tests in Organic Analysis, 7th Edition.
Elsevier Scientific Publishing Company, Oxford, Amsterdam, NewYork (1966), p. 217.

Heinisch, G., Frank, H.. Arzneistoff-Identifizierung.
Georg Thieme Verlag, Stuttgart, New Yourk (1986), p. 19

٢– الأسيتون

الخصائص

سائل متطاير عديم اللون ذو رائحة حلوة متميزة.

!!! تنبيه بشأن السلامة !!!

- *سائل قابل جدا للاشتعال*
- *مهيج للبشرة ومهيج جدا للعينين*
- *يتسبب استنشاقه أو ابتلاعه في صداع وغثيان وتقيؤ*

الخزن/المناولة

- *يخزن في حاويات مقفلة في درجة حرارة لا تتجاوز ١٥ درجة مئوية.*
- *يحتفظ بالحاويات في مكان جيد التهوية، بعيدا عن الحرارة والشرار والنيران.*
- *يفصل عن المؤكسدات.*

الكشف

ألف– اختبار نتروبروسيد الصوديوم (الاختبار ٢٤) **م/مخ**

١– توضع قطرة صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرتان من الكاشف ٢٤ألف.

٣– تضاف قطرتان من الكاشف ٢٤باء.

النتيجة

يدل اللون الأحمر – البرتقالي على احتمال وجود الأسيتون.

ملاحظات

تحصل ألوان مماثلة في حال وجود كيتونات المثيل الأخرى.

المراجع

Feigl, F.. Spot Tests in Organic Analysis, 7th Edition.
Elsevier Scientific Publishing Company, Amsterdam, Oxford, NewYork (1966), p. 208.

Deutsches Arzneibuch, 9. Ausgabe.
Deutscher Apotheker Verlag, Stuttgart (1986), p. 488.

باء– اختبار تسيمرمان (الاختبار ١٥) **م/مخ**

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١٥ألف.

٣– تضاف قطرة من الكاشف ١٥باء.

النتيجة

يدل اللون المتراوح بين الأرجواني الضارب الى الحمرة والأحمر على احتمال وجود الأسيتون.

ملاحظات

يمكن أن تحصل ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

المراجع

Feigl, F.. Spot Tests in Organic Analysis, 7th Edition.
Elsevier Scientific Company, Amsterdam, Oxford, New York (1966), p. 206.

Deutsches Arzneibuch, 9. Ausgabe.
Deutscher Verlag. Stuttgart (1986), p. 488.

٣– حامض N – أسيتيل أنثرانيليك

الخصائص

مسحوق بلوري دقيق ذو لون أبيض ضارب الى الصفرة.

!!! تنبيه بشأن السلامة !!!

– ***مؤذ اذا ما ابتلع***

الخزن/المناولة

– ***يخزن في حاويات محكمة الاقفال في مكان بارد وجاف.***

الكشف

ألف– اختبار ايرليش (الاختبار ٢٠) **م/مخ**

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرتان من الكاشف ٢٠.

النتيجة

يدل اللون الأصفر الليموني على احتمال وجود حامض N – اسيتيل انثرانيليك.

ملاحظات

نظرا لكون الكاشف ٢٠ أصفر اللون أيضا، فانه ينبغي دائما مقارنة اللون الناتج عن اختبار حامض N – اسيتيل انثرانيليك بلون الكاشف (اختبار غفل):

- توضع قطرة من الكاشف ٢٠ في منخفض نظيف آخر من الطبق المقعر.
- يقارن اللون الناتج عن اختبار الكشف عن حامض N – أسيتيل انثرانيليك بلون الكاشف ٢٠.

لا يمكن اعتبار نتيجة اختبار الكشف عن حامض N – أسيتيل انثرانيليك موجبة الا اذا كان اللون الناتج مختلفا اختلافا واضحا عن لون الكاشف ٢٠.

عندما تضاف قطرة من الكاشف ٢٤ ألف الى المادة قبل اضافة الكاشف ٢٠، يفضي الاختبار الى لون أحمر – برتقالي (نظرا لتكون حامض الانثرانيليك).

المرجع:

Kakác, B., Vejdelek, Z.J. (Editors). Handbuch der photometrischen Analyse organischer Verbindungen, Band 2.
Verlag Chemie, Weinheim (1974), p. 499.

٤– حامض الانثرانيليك

الخصائص

بلورات أو مسحوق ذو لون أبيض أو أصفر شاحب.

!! !! !! تنبيه بشأن السلامة !! !! !!

- *مؤذ اذا ما ابتلع.*

الخزن/المناولة

- *يُخزن في حاويات محكمة الاقفال في مكان بارد وجاف.*

الكشف

ألف– اختبار ايرليش (الاختبار ٢٠) **م/مخ**

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرتان من الكاشف ٢٠.

النتيجة

يدل اللون الأحمر على احتمال وجود حامض الانثرانيليك.

ملاحظات

يمكن أن يحصل لون مماثل أو لون آخر في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

المرجع

Kakác, B., Vejdelek, Z.J. (Editors). Handbuch der photometrischen Analyse organischer Verbindungen, Band 2.
Verlag Chemie, Weinheim (1974), p. 499.

باء– اختبار سيمون (الاختبار ١٢) **م/مخ**

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١٢ ألف.

٣– تضاف قطرتان من الكاشف ١٢ باء.

النتيجة

يدل اللون الأصفر المتحول الى لون أخضر مصفر على احتمال وجود حامض الانثرانيليك.

ملاحظات

يمكن أن يحصل لون مماثل في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

٥– الايفيدرين/سودوايفيدرين

الخصائص

الايفيدرين:

القاعدة: بلورات أو حبيبات شمعية صلبة ناصعة البياض ذات ملمس زلق.

قابلة للذوبان في الماء والكحول وايتر الايثيل والكلوروفورم والزيوت.

الهيدروكلوريد: بلورات بيضاء

قابلة للذوبان في الماء، وقابلة جدا للذوبان في الكحول وغير قابلة للذوبان تقريبا وايتر الايثيل.

الكبريتات بلورات بيضاء أو صفراء ضاربة قليلا الى الحمرة (إبر معينية مستقيمة).

قابلة للذوبان في الماء، وقابلة للذوبان جزئيا في الكحول.

السودوايفيدرين

القاعدة: بلورات بيضاء.

قليلة الذوبان في الماء، سريعة الذوبان في الكحول أو ايتر الايثيل.

الهيدروكلوريد: إبر بيضاء

قابلة للذوبان في الماء والكحول والكلوروفورم.

الكبريتات بلورات بيضاء عديمة الرائحة أو مسحوق بلوري. سريعة الذوبان في الكحول.

!! !! !! انذار بشأن السلامة !! !! !!

- ***مضر عند ابتلاعه***
- ***لا تستنشق غبار المادة!***
- ***تجنب ملامسته للبشرة والعينين!***

الخزن/المناولة

- ***يحفظ في حاويات مُحكمة الاقفال بعيدا عن النور.***

الكشف

ألف– اختبار تشين كاو (الاختبار ٢٥) **م/مخ**

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرتان من الكاشف ٢٥ألف.

٣– تضاف قطرتان من الكاشف ٢٥باء.

٤– تضاف قطرتان من الكاشف ٢٥جيم.

النتيجة

يدل اللون البنفسجي على احتمال وجود الايفيدرين أو السودوايفيدرين.

ملاحظات

يمكن أن يحدث لون مماثل في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

المرجع

Hartke, K., Mutschler, E. (Editors). DAB 9 – Kommentar.
Wissenschaftliche Verlagsgesellschaft, Stuttgart (1987), p. 1550

٦– الايرغومترين

الخصائص

القاعدة: تنزع الى تكوين بلورات متذاوبة عديمة اللون. سريعة الذوبان في الكحولات البسيطة وخلات الاثيل والأسيتون وقليلة الذوبان في الماء والكلوروفورم.

الهيدروكلوريد: إبر.

قابل للذوبان جزئيا في الماء.

ماليات الأيرغومترين: مسحوق بلوري أبيض أو ضارب الى الصفرة، عديم الرائحة. قليل الذوبان في الماء، ونادر الذوبان في الايثانول، ويكاد لا يذوب في

الكلوروفورم وايتر الايثيل.

طرطرات الأرغومترين مسحوق بلوري أبيض (يدكن وينحل لدى تعرضه للنور).

قابل للذوبان في الماء والايثانول، وقليل الذوبان في الكلوروفورم وايتر الايثيل.

!! !! !! تنبيه بشأن السلامة !! !! !!

- ***بالغ السمية***
- ***يتسبب ابتلاعه في التقيؤ والاسهال والظمأ الذي لا يُروى والارتباك وفقدان الوعي.***
- ***ينجم تسمم مزمن عن ابتلاع الحبوب الملوثة بالارغوت.***

الخزن/المناولة

- ***يخزن في حاويات مُحكمة الاقفال وكهرمانية اللون في أماكن باردة وجافة تتراوح درجة حرارتها بين ٢ و ٨ درجات مئوية.***

الكشف

ألف– اختبار ايرليش (الاختبار ٢٠) **م/مخ**

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرتان من الكاشف ٢٠.

النتيجة

يدل اللون البنفسجي على احتمال وجود الايرغومترين.

يمكن أن يحدث لون مماثل في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

المرجع

Pindur, U.. Pharm.Unserer Zeit, 11 (1982) 74.

٧– الايرغوتامين

الخصائص

القاعدة: تنزع الى تكوين بلورات عديمة اللون قابلة للتذاوب.

سريعة الذوبان في الكلوروفورم والبيريدين وحامض الخليك الجليدي، ومعتدلة الذوبان في خلات الاثيل، وقليلة الذوبان في البنزين والايثانول وتكاد تكون عديمة الذوبان في الماء وايتر البترواليوم.

الهيدروكلوريد: ألواح.

قابل للذوبان في أمزجة الماء بالكحول، وقليل الذوبان في الماء أو الكحول.

الطرطرات: بلورات عديمة اللون وعديمة الرائحة أو مسحوق بلوري أبيض أو أبيض ضارب الى الصفرة.

قليل الذوبان في الماء والكحول، ويكاد يكون عديم الذوبان في ايتر الايثيل والكلوروفورم.

!! !! !! تنبيه بشأن السلامة !! !! !!

- ***بالغ السمية***
- ***يتسبب ابتلاعه في التقيؤ والاسهال والظمأ الذي لا يُروى والارتباك وفقدان الوعي.***
- ***ينجم تسمم مزمن عن ابتلاع حبوب ملوثة بالايرغوت.***

الخزن/المناولة

- **يخزن في حاويات مُحكمة الاقفال وكهرمانية اللون في أماكن باردة وجافة تتراوح درجة حرارتها بين ٢ و ٨ درجات مئوية.**

الكشف

ألف– اختبار ايرليش (الاختبار ٢٠) **م/مخ**

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرتان من الكاشف ٢٠.

النتيجة

يدل اللون البنفسجي على احتمال وجودالايرغوتامين.

ملاحظات

يمكن أن يحدث لون مماثل في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

المرجع

Pindur, U.. Pharm.Unserer Zeit, 11 (1982) 74.

٨– ايتر الايتيل

الخصائص

سائل عديم اللون، متحرك، طيار، ذو رائحة حلوة وحادة.

!! !! !! تنبيه بشأن السلامة !! !! !!

- ***شديد الاشتعال***
- ***يمكن أن يكون بيروكسيدات متفجرة.***
- ***قليل السمية لدى الاستنشاق ومعتدل السمية لدى الابتلاع***
- ***مهيج للبشرة ومهيج جدا للعينين***

الخزن/المناولة

- ***يُخزن في حاويات مُحكمة الاقفال في مكان جيد التهوية.***
- ***يُبعد عن مصادر الاشتعال – التدخين ممنوع.***
- ***لا يُفرغ في مصارف المياه.***
- ***تتخذ تدابير احتياطية للوقاية من التفريغ الكهربائي الساكن.***

الكشف

لأسباب تتعلق بالسلامة والأمن، لا يوصى بأي اختبار ميداني فيما يتعلق بايتر الايثيل.

وينبغي مناولة أي مادة يشتبه في كونها ايتر الايثيل بعناية خاصة كما ينبغي تقديمها الى مختبر لتحليلها.

٩– حامض الهيدروكلوريك

الخصائص

سائل رائق مدخن عديم اللون أو ذو لون أصفر خفيف، وذو رائحة حادة.

!! !! !! تنبيه بشأن السلامة !! !! !!

- ***مادة حاتة جدا***
- ***بخارها يهيج الأغشية المخاطية والعينين والقناة التنفسية.***
- ***تتسبب التعرضات الأشد حدة في الوذمة الرئوية.***

الخزن/المناولة

- ***يُخزن في حاويات من زجاج أو غيره من المواد الخاملة التي تمنع تسرب الهواء وفي درجة حرارة لا تتجاوز ٣٠ درجة مئوية.***
- ***يفصل عن المواد المؤكسدة والقواعد القوية.***

الكشف

ألف– اختبار الحموضة (الاختبار ٢٦) **م/مخ**

١– توضع خمس قطرات من الماء في أنبوب اختبار.

٢– تضاف بعناية قطرة من المادة المشبوهة.

٣– تنقل قطرة صغيرة من هذا المحلول (باستخدام أنبوب ماص) الى ورقة عباد شمس متعادلة.

النتيجة

يدل تحول لون الورق الكاشف الى اللون الأحمر على وجود حامض.

يمكن أيضا استخدام أوراق أو عصي أخرى تدل على الرقم الهيدروجيني (تغطي الرقم الهيدروجيني من صفر الى ١٤).

يرجى اتباع التعليمات المبينة على الأغلفة.

باء– اختبار الكلوريد (الاختبار ٢٧) **م/مخ**

١– توضع خمس قطرات من الماء في أنبوب اختبار.

٢– تضاف بعناية قطرة من المادة المشبوهة.

٣– تضاف قطرة من الكاشف ٢٧.

النتيجة

يدل وجود راسب رقاقي أبيض على احتمال وجود حامض الهيدروكلوريك.

ملاحظات

يحدث التفاعل ذاته في حال وجود أملاح الكلوريد.

المرجع

Deutsches Arzneibuch, 9 Ausgabe.
Deutscher Apotheker Verlag, Stuttgart (1986), p. 63.

١٠– الايسوسافرول

الخصائص

سائل لزج عديم اللون ذو رائحة حلوة تشبه رائحة الينسون.

!! !! !! تنبيه بشأن السلامة !! !! !!

- ***متوسط السمية لدى الابتلاع***
- ***سمي لدى تناوله عبر قنوات غير معوية***
- ***دلت الاختبارات على أنه محدث للسرطان والأورام***
- ***مهيج للبشرة***
- ***عندما يسخن الى درجة الانحلال، يبعث دخانا وأبخرة لاذعة.***

الخزن/المناولة

- ***يحفظ في مكان بارد بعيدا عن النور.***

الكشف

ألف– اختبار ماركي (الاختبار ١) **م/مخ**

١– توضع قطرة صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرة واحدة من الكاشف ١ألف.

٣– تضاف ثلاث قطرات من الكاشف ١باء.

النتيجة

يدل اللون الأرجواني الداكن على احتمال وجود الايسوسافرول.

ملاحظات

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

باء– اختبار حامض الغاليك (الاختبار ١٤) **م/مخ**

١– توضع قطرة من المادة المشبوهة في أنبوب اختبار.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١٤.

النتيجة

يدل اللون المتراوح بين الأحمر والبني الضارب الى الحمرة على احتمال وجود الايسوسافرول.

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

١١– حامض الليسرجيك

الخصائص

بلورات بيضاء قليلة الذوبان في الماء، وقابلة للذوبان في المذيبات القاعدية.

!! !! !! تنبيه عام بشأن السلامة !! !! !!

- ***عالي السمية***
- ***يتسبب ابتلاعه في التقيؤ والاسهال والظمأ الذي لا يُروى والارتباك وفقدان الوعي.***

الخزن/المناولة

- ***تخزن في حاويات محكمة الاقفال في مكان بارد بعيدا عن النور.***

الكشف

ألف– اختبار ايرليش (الاختبار ٢٠) **م/مخ**

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرتان من الكاشف ٢٠.

النتيجة

يدل اللون البنفسجي على احتمال وجود حامض الليسرجيك.

ملاحظات

يمكن أن يحدث لون مماثل في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة غير خاضعة للرقابة.

المرجع

Pindur, U.. Pharm.Unserer Zeit, 11 (1982) 74.

١٢– ٣، ٤–ميثيلين ديوكسي فينيل–٢ –بروبانون (MD-P_2P)

الخصائص

سائل لزج ذو رائحة شبيهة برائحة الينسون.

!! !! !! تنبيه عام بشأن السلامة !! !! !!

– ***مهيج للبشرة والعينين.***

الخزن/المناولة

– ***تخزن في حاويات من الفولاذ غير القابل للصدأ أو في حاويات رقيقة البطانة عند الخزن الطويل الأمد***

– ***للخزن القصير الأمد والنقل، تعد حاويات الكربون الفولاذية ملائمة.***

الكشف

ألف– اختبار ماركي (الاختبار ١) **م/مخ**

١– توضع قطرة صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١ألف.

٣– تضاف ثلاث قطرات من الكاشف ١باء.

النتيجة

يدل اللون البرتقالي – البني على احتمال وجود ٣،٤– ميثيلين ديوكسي فينيل–٢– بروبانون (MD-P_2P).

ملاحظات

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

باء– اختبار حامض الغاليك (الاختبار ١٤) **م/مخ**

١– توضع قطرة من المادة المشبوهة في أنبوب اختبار.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١٤.

النتيجة

يدل اللون البني على احتمال وجود ٣،٤ ميثيلين ديوكسي فينيل–٢–بروبانون (MD-P_2P).

ملاحظات

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

١٣– ميثيل ايثيل كيتون

الخصائص

سائل عديم اللون ذو رائحة عطرة معتدلة الشدة شبيهة برائحة النعناع.

!!! تنبيه بشأن السلامة !!!

- *سريع الاشتعال*
- *مهيج للبشرة ومهيج بشكل حاد للعين*
- *يحدث استنشاقه وابتلاعه صداعا وغثيانا وتقيؤا (أقل سمية من الأسيتون)*

الخزن/المناولة

- *يخزن في حاويات مقفلة في درجة حرارة لا تتجاوز ١٥ درجة مئوية.*
- *يحتفظ بالحاويات في مكان جيد التهوية بعيدا عن الحرارة والشرارات واللهب.*
- *يفصل عن المؤكسدات.*

الكشف

ألف– اختبار نيتروبروسيد الصوديوم (الاختبار ٢٤) **م/مخ**

١– توضع قطرة صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرتان من الكاشف ٢٤ألف.

٣– تضاف قطرتان من الكاشف ٢٤باء.

النتيجة

يدل اللون الأحمر – البرتقالي على احتمال وجود ميثيل أثيل كيتون.

ملاحظات

تحدث ألوان مماثلة في حال وجود كيتونات المثيل الأخرى.

المراجع

Feigl, F. Spot Tests in Organic Analysis, 7th Edition.
Elsevier Scientific Publishing Company, Amsterdam, Oxford, New York (1966), p. 208.

Deutsches Arzneibuch, 9. Ausgabe.

Deutscher Apotheker Verlag, Stuttgart (1986), p. 488.

باء– اختبار تسيمرمان (الاختبار ١٥) م/مخ

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١٥الف.

٣– تضاف قطرة من الكاشف ١٥باء.

النتيجة

يدل اللون القرنفلي على احتمال وجود ميثيل ايثيل كيتون.

ملاحظات

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

المراجع

Feigl, F.. Spot Tests in Organic Analysis, 7th Edition.

Elsevier Scientific Publishing Company, Amsterdam, Oxford, New York (1966), p. 206.

Deutsches Arzneibuch, 9. Ausgabe.

Deutscher Apotheker Verlag, Stuttgart (1986), p. 488.

١٤– حامض فينيل الخليك

الخصائص

مسحوق أبيض ذو رائحة حادة كريهة جدا.

!! !! !! تنبيه بشأن السلامة !! !! !!

- ***متوسط السمية عند ابتلاعه أو تناوله عبر القنوات تحت الجلدية أو الحقن الصفاقية***
- ***يستدل من التجارب على تسببه في التشوهات الخلقية***
- ***قابل للاحتراق عند تعرضه للحرارة أو اللهب***
- ***عند تسخينه الى حد الانحلال، يبعث دخانا لاذعا وبخارا مهيجا.***

الخزن/المناولة

- ***يخزن في قناني زجاجية داكنة في مكان بارد وجاف.***

الكشف

ألف– اختبار ماركي (الاختبار ١) **م/مخ**

١– توضع قطرة صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١ ألف.

٣– تضاف ثلاث قطرات من الكاشف ١ باء.

النتيجة

يدل اللون الأصفر المتحول الى أخضر زيتوني على احتمال وجود حامض فنيل الخليك.

ملاحظات

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

١٥– ١–فينيل٢–٢بروبانون (P_2P)

الخصائص

سائل عديم اللون أو ضارب الى الصفرة؛ ذو رائحة متميزة؛ غير قابل للامتزاج بالماء، قابل للذوبان في المذيبات العضوية.

!! !! !! تنبيه بشأن السلامة !! !! !!

- ***قابل للاشتعال***
- ***مهيج للبشرة والعينين.***

الخزن/المناولة

- ***يخزن في حاويات مُحكمة الاقفال، في أماكن باردة وجافة.***

الكشف

ألف– اختبار ماركي (الاختبار ١) **م/مخ**

١– توضع قطرة صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١$_{ألف}$.

٣– تضاف ثلاث قطرات من الكاشف ١$_{باء}$.

النتيجة

يدل اللون البرتقالي – الأصفر على احتمال وجود ١–فنيل–٢– بروبانون (P_2P).

ملاحظات

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

١٦– البيبيريدين

الخصائص

سائل عديم اللون؛ ذو ملمس زلق؛ له رائحة حادة كريهة؛ قابل للذوبان في الماء والكحول.

!!! تنبيه بشأن السلامة !!!

- ***شديد الاشتعال***
- ***حات***
- ***سام لدى استنشاقه أو ملامسته للبشرة***

الخزن/المناولة

- ***يخزن في حاويات مُحكمة الاقفال في مكان بارد وجاف ومنيع عن النيران***
- ***يفصل عن المؤكسدات والحوامض.***

الكشف

ألف– اختبار سيمون (الاختبار ١٢) **م/مخ**

١– توضع قطرة صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١٢ألف.

النتيجة

يدل اللون الأزرق العميق على احتمال وجود البيبيريدين.

ملاحظات

يمكن أن يحدث لون مماثل في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

المرجع

Wiegrebe, W., Vilbig, M.. Ztg.Naturforsch., 36b (1981) 1297.

١٧– البيبيرونال

الخصائص

بلورات عديمة اللون براقة وحادة كالإبر، ذات رائحة نبتة رقيب الشمس.

!!! تنبيه بشأن السلامة !!!

- *متوسط السمية لدى تناوله بالابتلاع أو الحقن الصفاقية*
- *يمكن أن يتسبب في إعياء الجهاز العصبي المركزي*
- *مهيج للبشرة*
- *قابل للاحتراق لدى تعرضه للحرارة أو اللهب*
- *يمكن أن يتفاعل مع المواد المؤكسدة*

الخزن/المناولة

- *يخزن في مكان بارد بعيدا عن النور*

الكشف

ألف– الاختبار ماركي (الاختبار ١) **م/مخ**

١– توضع قطرة صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١ألف.

٣– تضاف ثلاث قطرات من الكاشف ١باء.

النتيجة

يدل اللون الأصفر الليموني على احتمال وجود البيبيرونال.

ملاحظات

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود مواد أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

باء– اختبار حامض الكبريتيك (الاختبار ١١) **م/مخ**

١– توضع قطرة المادة المشبوهة في أنبوب اختبار.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١١.

النتيجة

يدل اللون الأصفر الليموني على احتمال وجود البيبيرونال.

ملاحظات

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

١٨– برمنغنات البوتاسيوم

الخصائص

بلورات أرجوانية داكنة أو برونزية اللون عديمة الرائحة. معتمة تقريبا في الضوء النافذ وذات لون أزرق معدني براق في الضوء المنعكس، ثابتة الخصائص في الهواء.

!!! تنبيه بشأن السلامة !!!

– ***يمكن أن تحدث انفجارات في حال تماسها مع مواد عضوية أو مواد أخرى قابلة للتأكسد، في الحالتين السائلة والجافة.***

الخزن/المناولة

- *تخزن في حاويات مُحكمة الاقفال (قنان وبراميل) في درجة حرارة معتدلة مع فتحات للتهوية.*
- *يتفادى تماسها مع مواد عضوية.*

الكشف

ألف– اختبار البرمنغنات (الاختبار ٢٨) **م/مخ**

١– توضع كمية صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ٢٨ألف.

٣– تضاف قطرة من الكاشف ٢٨باء.

النتيجة

يدل اللون الوردي المتحول الى أخضر داكن على احتمال وجود برمنغنات البوتاسيوم.

تحدث الألوان ذاتها في حال وجود أملاح أخرى للبرمنغنات.

المرجع

British Pharmopœia 1988,
Her Majesty's Stationary Office, London (1988), p. 455.

١٩– السافرول

الخصائص

سائل أو بلورات عديمة اللون أو صفراء بعض الشيء؛ ذات رائحة تشبهة رائحة نبات الساسفراس.

!!! تنبيه بشأن السلامة !!!

- ***متوسط السمية لدى الابتلاع***
- ***سام عبر القنوات غير المعوية***
- ***تدل التجارب على تسببه في السرطان والأورام***
- ***مهيج للبشرة***
- ***قابل للاحتراق لدى تعرضه للحرارة أو اللهب***
- ***عند تسخينه حتى الانحلال، يبعث دخانا لازعا وبخارا مهيجا.***

الخزن/المناولة

- ***يحفظ في مكان بارد بعيدا عن النور.***

الكشف

ألف – اختبار ماركي (الاختبار ١) **م/مخ**

١– توضع قطرة صغيرة من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١ألف.

٣– تضاف ثلاثة قطرات من الكاشف ١باء.

النتيجة

يدل اللون الأزرق الغامق المتحول الى لون أرجواني داكن على احتمال وجود السافرول.

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

باء– اختبار حامض الغاليك (الاختبار ١٤) **م/مخ**

١– توضع قطرة من المادة المشبوهة في أنبوب اختبار.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١٤.

النتيجة

يدل اللون البني المتحول الى لون أحمر داكن قريب من اللون البني على احتمال وجود السافرول.

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

٢٠– حامض الكبريتيك

الخصائص

سائل زيتي رائق عديم الرائحة واللون، أكثر لزوجة من الماء.

!!! تنبيه بشأن السلامة !!!

- ***حات للغاية لكل أنسجة الجسم***
- ***يتفاعل مع الماء أو البخار لانتاج الحرارة.***

الخزن/المناولة

- ***يخزن في حاويات من زجاج أو من مواد خاملة أخرى منيعة من الهواء (تستخدم أغلفة غير قابلة للتهشم عند الامكان).***
- ***يحفظ بعيدا عن المواد القابلة للاحتراق والمواد والقواعد المختزلة.***
- ***تجري التهوية على المستوى الأرضي***
- ***لا يضاف الماء في أي من الأحوال الى حامض الكبريتيك. عند التخفيف يضاف دائما حامض الكبريتيك الى الماء بتؤدة، مع التحريك باستمرار.***

الكشف

ألف– اختبار الحموضة (الاختبار ٢٦) **م/مخ**

١– توضع خمس قطرات من الماء في أنبوب اختبار.

٢– تضاف بعناية قطرة من المادة المشبوهة.

٣– تنقل قطرة من هذا المحلول (باستخدام مصاصة) الى ورق عباد شمس متعادل.

النتيجة

يدل تحول لون ورق عباد الشمس الى الأحمر على وجود حامض.

يمكن أيضا استخدام أوراق أو عصي أخرى مؤشرة على الرقم الهيدروجيني. ويرجى اتباع التعليمات المبينة على الأغلفة.

باء– اختبار الكبريتات (الاختبار ٢٩) **م/مخ**

١– توضع خمس قطرات من الماء في أنبوب اختبار.

٢– تضاف بعناية قطرة من المادة المشبوهة.

٣– تضاف قطرة من الكاشف ٢٩.

النتيجة

يدل تكون راسب أبيض على احتمال وجود حامض الكبريتيك.

يحدث التفاعل ذاته في حال وجود أملاح الكبريتات.

المرجع:

British Pharmacopœia 1988,

Her Majesty's Stationary Office, London (1988), p. 550.

٢١– الطولوين

الخصائص

سائل متحرك كاسر للضوء وعديم اللون وشديد الاشتعال ذو رائحة شبيهة بالبنزين.

!!! تنبيه بشأن السلامة !!!

- ***شديد الاشتعال***
- ***متوسط السمية لدى ابتلاعه أو استنشاقه***
- ***يتسبب استنشاق جرعات كبرى في الصداع والغثيان وضعف الاتزان الحركي وزيادة فترة رد الفعل***
- ***مهيج للبشرة ومهيج جدا للعينين***
- ***تشير التجربة الى تسببه في التشوهات الخلقية وإحداث الطفرات الوراثية***
- ***لا يأتلف مع المؤكسدات القوية***

الخزن/المناولة

- ***يخزن في حاويات منيعة من الهواء في مكان منيع من النيران.***
- ***يفصل عن المؤكسدات.***

الكشف

ألف– اختبار ماركي (الاختبار ١) **م/مخ**

١– توضع قطرتان من المادة المشبوهة في طبق مقعر.

٢– تضاف قطرة من الكاشف ١ألف.

٣– تضاف ثلاث قطرات من الكاشف ١باء.

النتيجة

يدل اللون الأحمر – البرتقالي على احتمال وجود الطولوين.

يمكن أن تحدث ألوان مماثلة أو ألوان أخرى في حال وجود عقاقير/سلائف أخرى خاضعة وغير خاضعة للرقابة.

المرجع

Feigl, F.. Spot Tests in Organic Analysis, 7th Edition.
Elsevier Scientific Publishing Company, Amsterdam, Oxford, NewYork (1966), p. 137.

رابعا- برنامج مقترح للتدريب على الاختبار الكيميائي الميداني

ألف– ملاحظات عامة

من شأن الاستخدام المناسب للاختبارات الكيميائية الميدانية السريعة أن يوفر الوقت والعمل على الموظف المعني بانفاذ القانون، وأن يمكّن من اتخاذ اجراء فوري في الميدان حتى اذا لم تكن نتائج هذه الاختبارات تمثل سوى كشف افتراضي عن عقار مشبوه خاضع للمراقبة.

وأيا كان نوع الاختبار الميداني المستخدم، من الضروري توفر قدر معين من المهارة والخبرة حتى يتسنى استعمال ذلك الاختبار بفعالية وتغير النتائج تفسيرا صحيحا.

وينبغي أن يشكل البرنامج التدريبي لاستخدام الاختبار الكيميائي الميداني لعقاقير الإدمان جزءا أساسيا من تدريب كل الموظفين المعنيين بانفاذ القوانين أو شرطة الحدود أو موظفي الجمارك الذين قد يعثرون على عقاقير مشبوهة غير مشروعة. ويقترح أن يدرج هذا التدريب في البرنامج التدريبي الذي يشمل جمع وحفظ الأدلة عن العقاقير.

وينبغي أن يكون الاختبار الميداني للعقاقير مشمولا عند الإمكان، بتدريب دوري أثناء العمل للموظفين المعنيين بانفاذ القانون من أجل تحديث معرفتهم بالتطورات المستجدة في هذا المجال.

وتبين التجربة أن أي تدريب فعال على الاستخدام الملائم للاختبارات الميدانية ينبغي أن يدوم مدة وافية بالغرض (٤ ساعات على الأقل) ويجب أن يشمل تمرينا عمليا من قبل المتدربين، وذلك باختبار:

- عينات من العقاقير المشبوهة غير المشروعة التي تم تحليلها وكشفها؛
- عينات مرجعية (المكونات النقية).

ويتمثل الهدف العام في تمكن المتدرب من فهم الجمع المناسب والمناولة والاختبار الميداني وحفظ الأدلة عن العقاقير المشبوهة واحالتها على نحو مناسب الى مختبر شرعي.

ويعد اختيار المدرّب أساسيا لضمان نجاح البرنامج التدريبي. وينبغي أن يكون هذا الشخص أخصائيا في الكيمياء الشرعية أو موظف من موظفي انفاذ القانون متدربا تدريبا خاصا وجيد الاطلاع على كيفية مناولة الأدلة واختبار العقاقير ميدانيا. وينبغي للمدرب أن يضع دائما في اعتباره أن الناس المستهدفين (متلقي التدريب) هم موظفون معنيون بانفاذ القانون يرغبون في تعلم الاستعمال الملائم لأداة تساعدهم على القيام بمهامهم.

وينبغي للمدرب أن يقيم اتصالا مسبقا بمختلف الأجهزة التي يمثلها متلقو التدريب لتعيين المشاكل المحددة التي يبتغي تناولها أو التشديد عليها خلال الدورة التدريبية. وينبغي أن

تكون للمدرب معرفة أساسية بالمتطلبات القانونية فيما يتعلق بمناولة الأدلة المادية لصالح ذلك البلد/تلك المنطقة ونوع العقاقير التي تعترض أكثر من غيرها.

وينبغي عند الإمكان، أن يتألف البرنامج التدريبي من المواضيع التالية:

– الأمان – الاحتياطات لدى مناولة عقار مشبوه وكواشف كيميائية؛

– استخدام عدد الاختبار– المناولة الآلية للعدد والمعدات التي تحتوي عليها والاحتياطات التي يجب اتخاذها لوقاية المعدات من التلوث؛

– تطبيق الاختبارات على المواد المشبوهة؛

– المختبر الشرعي– أهمية التفاعل بين موظفي إنفاذ القانون وموظفي المختبرات.

اضافة الى ذلك، ينبغي توفر اللوزام التالية:

– الأدوات الميسرة للتدريب: السبورة ولوح الأوراق المنفصلة للعرض التوضيحي وجهاز لعرض الشرائح الشفافة ونشرات المعلومات وحاويات الأدلة؛

– عدد الاختبار الميداني: ينبغي ألا يشترك أكثر من ثلاثة أشخاص في كل عدة للقيام بنشاط عملي. ورهنا بالبلد/بالمنطقة، ينبغي أن تتضمن العدد كواشف ملائمة للمادة المراد اختبارها؛

– العقاقير المعروفة والمجهولة: من الأفضل أن يعد هذه المواد مختبر شرعي في قوارير زجاجية وينبغي تشفيرها إما بأرقام أو بحروف وألا يكون الرمز معروفا إلا من المدرب.

ولدى اعداد التمارين العملية، ينبغي للمدرب:

– أن يكفل توفر مكان كاف على الطاولة يراعي راحة المتدربين. فحالات الاكتظاظ غير مأمونة؛

– أن يوفر الحماية للطاولة المستعملة، حيث إن العُدد تحتوي على مواد حاتة كالحوامض مثلا.

باء– المواضيع التي يجب تغطيتها

يرد فيما يلي مخطط مقترح على المدربين الذين قد يكلفون بتدريب موظفي انفاذ القانون على استعمال الاختبارات الميدانية و/أو العُدد بشأن عقاقير الادمان. ويمكن تكييف المخطط عند

الضرورة ليتواءم مع المتطلبات المحـددة للجـهاز المعـني بانفـاذ القـانون ومـع أنـواع العقاقـير غـير المشروعة التي تضبط أكثر من غيرها في تلك المنطقة الجغرافية.

١– مواضيع عامة

- بيانات عامة عن الحالة فيما يتعلق بالعقاقير غير المشروعة في البلد/المنطقة؛
- استعراض اجراءات معالجة الأدلة؛
- دور المختبر الشرعي؛
- عرض الأدلة في المحكمة.

٢– الجوانب المتعلقة بالأمان

- مناولة العقار غير المشروع بحذر؛ (قد يكون قويا جدا أو قد يحتوي على سم)؛
- مناولة الكواشف المستعملة في الاختبار بحذر، (يحتوي العديد منـها علـى سـوائل حاتـة كالحوامض)؛
- اختار السوائل أو المواد المبللة؛
- التشديد على عدم تذوق العقار المشبوه أو تشممه؛
- التشـديد علـى إبعـاد اليديـن عـن الوجـه، ولا سـيما عـن الفـم والأنـف أثنـاء القيـام بالاختبارات؛
- غسل اليدين جيدا بعد معالجة المواد المشبوهة الكواشف.

٣– المعلومات المتوفرة عن المادة المشبوهة

- المعلومات الصادرة عن مشتبه فيه أو مخبر؛ المعلومات الاستخبارية الأخرى؛
- طبيعة الغلاف وخصائصه الأخرى؛
- الشكل المادي (قرص أو كبسولة أو مسحوق أو نبتة) واللون والمظهر والقوام؛
- ما هي المادة المشتبه فيها؟

جيم– مناقشة حول الاختبار الميداني

الاختبارات الكيميائية الميدانية هـي أدوات أو تقنيـات مـن شـأن اسـتعمالها علـى نحـو صحيح أن يساعد موظفي انفاذ القانون على اتخاذ قرارات قائمة علـى معرفـة العقاقـير المشـبوهة، بحيث يمكن اتخاذ اجراءات فورية.

١– الطبيعة الافتراضية للاختبار الميداني

ينبغي التشديد على أن الاختبارات الميدانية أو الاختبارات اللونية لا يقصد بها أبدا أن تكون طريقة نهائية لكشف عقاقير الادمان. ولكن، ينبغي الاشارة الى أنها مفيدة لأنها تمنح الموظف سببا محتملا لالقاء القبض على الأشخاص المشتبه فيهم أو للحصول على ترخيص بالتفتيش أو ترخيص بإلقاء القبض. كما أن هذه الاختبارات يمكن أن تستعمل كأدلة في التحقيقات الأولية ويمكن أن تساعد الموظف المتستر على تجنب تبديد الأموال التي ينفقها في شراء العقاقير. وينبغي توضيح وتأكيد سبب وجوب ارسال الأدلة (عينة المادة المشبوهة) الى مختبر شرعي للتثبت منها بغية استعمالها في المحكمة.

٢– النتائج الموجبة الكاذبة والنتائج السالبة الكاذبة

إن التفاعل اللوني المستعمل للكشف عن مادة معينة خاضعة للمراقبة ليس مقصورا بالتحديد على ذلك العقار لأن الكاشف (الكواشف) المستعمل في الاختبار يتفاعل في العادة مع مواد أخرى لتشكيل ألوان مماثلة. ومن جهة أخرى، وللأسباب المبينة في الصفحة ٥، ربما لا يحصل أي تفاعل في حالات معينة حتى إذا كان من المحتمل وجود عقار خاضع للمراقبة. وينبغي للمدرب أن يقدم أمثلة عن النتائج الموجبة الكاذبة والنتائج السالبة الكاذبة.

وينبغي، عند الإمكان، مقارنة الألوان التي تكونها الكواشف المستعملة في الاختبارات بجدول مرجعي للألوان لأن تقييم الأفراد للألوان هو حكم ذاتي ويمكن أن يفضي الى تفسير خاطئ للنتائج.

واذا كان هناك مؤشر قوي على أن المادة المشبوهة تتضمن عقارا خاضعا للمراقبة، فإنه ينبغي تقديم عينة الى المختبر حتى اذا كانت نتيجة الاختبار الميداني سالبة أو غير حاسمة.

دال– التمرين العملي

- استعراض احتياطات الأمان؛ (ينبغي التشديد الى أقصى حد على هذه النقطة)؛
- اطلاع المتدربين على المعدات التي تتألف منها عُدد الاختبار الميداني وعلى استخدامها الصحيح. وينبغي تنبيه المتدربين الى تجنب تلويث المعدات حيث ان ذلك سيفضي الى نتائج كاذبة؛ وينبغي تقديم تعليمات بشأن ضرورة تنظيف المعدات ووسائل القيام بذلك؛
- مزايا ومثالب مختلف أنواع العُدد؛
- تقديم المدرب عرضا توضيحيا بشأن الاختبارات الصحيحة؛
- استخدام عينات مرجعية من العقاقير المشروعة وغير المشروعة؛

- خلال اختبار المكونات المعروفة، ينبغي للمدرب أن يبرز عوامل كالحساسية والوقت اللازم لتكوّن اللون والنتائج الموجبة الكاذبة، الخ بشأن كل اختبار يجري؛
- ينبغي لكل متدرب أن يختبر كلا من المكونات المعروفة التي اختيرت للتمارين؛
- توزع على المتدربين مواد مجهولة مشفّرة مسبقا وصحيفة عمل، مع اعادة التشديد على جوانب الأمان؛
- مناقشة قصيرة للاجابة على الأسئلة قبل اختبار المواد المجهولة؛
- ينبغي لكل المتدربين اختبار المواد المجهولة وتسجيل النتائج على الصحيفة المسلّمة اليهم؛
- مناقشة النتائج؛ واعادة التشديد على الطبيعة الافتراضية للاختبارات والحاجة الى الخبرة في اجراء الاختبارات؛
- التنظيف التام؛ واعادة التشديد مرة أخرى على اجراءات الأمان والتصريف السليم للنفايات.

المرفق

الكواشف

الاختبار ١: اختبار ماركي

الكاشف ١ألف: تضاف ٨–١٠ قطرات (قرابة ٠ر٢٥ مل) من ٣٧ ٪ من محلول الفورمالدهيد الى ١٠مل من حامض الخليك الجليدي.

الكاشف ١باء: حامض الكبريتيك المركز.

الاختبار ٢: اختبار كبريتات الحديديك

الكاشف ٢: تذوب ٥ غم من كبريتات الحديديك في ١٠٠ مل من الماء.

الاختبار ٣: اختبار ميكي

الكاشف ٣: يذوب ١ غم من حامض الكبريتيك المركز.

الاختبار ٤: اختبار حامض النتريك

الكاشف ٤: حامض النتريك المركز.

الاختبار ٥: اختبار ملح B الأزرق الثابت

الكاشف ٥ألف: يمزج بعناية ٥ر٢ غم من ملح B الأزرق الثابت مع ١٠٠ غم من كبريتات الصوديوم اللامائية.

الكاشف ٥باء: الكلوروفورم

الكاشف ٥جيم: يذوب ٠ر٤ غم من هيدروكسيد الصوديوم في ١٠٠ مل من الماء.
(= محلول هيدروكسيد الصوديوم بتركيز عياري ١ر٠ ع)

الاختبار ٦: اختبار دوكونوا– ليفين

الكاشف ٦ألف: يذوب غرامان من الفانيلين في ١٠٠ مل من الإيثانول ٩٥٪، ثم يضاف اليه ٥ر٢ مل من الأسيتالدهيد.

الكاشف ٦باء: حامض الهيدروكلوريك المركز

الكاشف ٦جيم: الكلوروفورم
(مثل الكاشف ٥ باء)

الاختبار ٧: اختبار ثيوسيانات الكوبلت

الكاشف ٧ألف: ١٦٪ من المحلول المائي الحامض الهيدروكلوريك

الكاشف ٧باء: يذوب ٢ر٥ غم من ثيوسيانات الكوبلت (الثاني) في ١٠٠ مل من الماء.

الاختبار ٨: اختبار ثيوسينات الكوبلت المعدل (اختبار سكوت)

الكاشف ٨ألف: يذوب ١ غم من ثيوسينات الكوبلت (الثاني) في ٥٠ مل من ١٠٪ (نسبة الحجم الى الحجم) حامض الخليك،ثم يضاف ٥٠ مل من الغليسيرين.

الكاشف ٨باء: حامض الهيدروكلوريك المركز
(مثل الكاشف ٦ باء)

الكاشف ٨جيم: كلوروفورم
(مثل الكاشف ٥ باء)

الاختبار ٩: اختبار بنزوات المثيل

الكاشف ٩: يذوب ٥ غم من هيدروكسيد البوتاسيوم في ١٠٠ مل من الميثانول المطلق.

الاختبار ١٠: اختبار فاغنر

الكاشف ١٠: يمزج ٢٧ر١ غم من اليود و ٢ غم من يوديد البوتاسيوم، ثم يذوب المزيج في ١٠٠ مل من الماء.

الاختبار ١١: اختبار حامض الكبريتيك

الكاشف ١١: حامض الكبريتيك المركز
(مثل الكاشف ١ باء)

الاختبار ١٢: اختبار سيمون

الكاشف ١٢ألف: يذوب ٩ر٠ غم من نيتروبروسيد الصوديوم في ٩٠ مل من الماء، ثم يضاف ١٠ مل من الأسيتالدهيد.

الكاشف ١٢باء: يذوب ٢ غم من كربونات الصوديوم في ١٠٠ مل من الماء.

الاختبار ١٣: اختبار سيمون بواسطة الأسيتون

الكاشف ١٣ألف: يذوب ١ غم من نيتروبروسيد الصوديوم في ١٠٠ مل من ٥٪ (نسبة الحجم الى الحجم) من الأسيتون المائي.

الكاشف ١٣باء: يذوب ٢ غم من كربونات الصوديوم في ١٠٠ مل من الماء.
(مثل الكاشف ١١باء)

الاختبار ١٤: اختبارحامض الغاليك

الكاشف ١٤: يذوب ٥ر٠ غم من حامض الغاليك في ١٠٠ مل من حامض الكبريتيك المركز.

الاختبار ١٥: اختبار تسيمرمان

الكاشف ١٥ألف: يذوب ١ غم من ١ر٣– دينيتروبنزين في ١٠٠ مل من الميثانول.

الكاشف ١٥باء: يذوب ١٥ غم من هيدروكسيد البوتاسيوم في ١٠٠ مل من الماء.

الاختبار ١٦ : اختبارات دينيتروبنزين

الكاشف ١٦ألف: يذوب ١ غم من ١ر٢– دينيتروبنزين في ١٠٠ مل من بولي اثيلين غليكول.

الكاشف ١٦باء: يذوب ١٠ غم من هيدروكسيد الليثيوم في ١٠٠ مل من الماء.

الكاشف ١٦جيم: يذوب ١ غم من ١ر٣– دينيتروبنزين في ١٠٠ مل بولي اثيلين غليكول.

الكاشف ١٦دال: يذوب ١ غم من ١ر٤– دينيتروبنزين في ١٠٠ مل من بولي اثيلين غليكول.

الاختبار ١٧: اختبار ديلي– كوبانيي

الكاشف ١٧ألف: يذوب ١ر٠ غم من تتراهيدرات خلات الكوبلت (الثاني) في ١٠٠ مل من الميثانول المطلق، ثم يضاف ٢ر٠ مل من حامض الخليك الجليدي.

الكاشف ١٧باء: يمزج ٥ مل من ايزوبروبيل أمين في ٩٥ مل من الميثانول المطلق.

الاختبار ١٨: اختبار حامض الهيدروكلوريك

الكاشف ١٨: حامض الهيدروكلوريك تركيز عياري ٢ ع (٣ر٧٪ تقريبا)

الاختبار ١٩: اختبار فيتالي– مورين

الكاشف ١٩ألف: حامض النتريك المركز
(مثل الكاشف ٤)

الكاشف ١٩باء: أسيتون

الكاشف ١٩جيم: يذوب ٥٦ر٠ غم من هيدروكسيد البوتاسيوم في ١٠٠ مل من الايثانول.
(محلول هيدروكسيد البوتاسيوم الايثانولي بتركيز عياري ١ر٠ ع)

الاختبار ٢٠: اختبار ايرليش

الكاشف ٢٠: يذوب ١ غم من ٤– ديميثل أمين بنزالدهيد في ١٠ مل من الميثانول، ثم يضاف بعناية ١٠ مل من حامض أورثوفوسفوريك.

الاختبار ٢١: اختبار ليبرمان

الكاشف ٢١: يذوب ١ غم من نتريت الصوديوم في ١٠ مل من حامض الكبريتيك المركز.

الاختبار ٢٢: اختبار حامض النتريك– حامض الكبريتيك

الكاشف ٢٢: تضاف ١٠ قطرات (قرابة ٣ر٠ مل) من حامض النتريك المركز الى ١٠ مل من حامض الكبريتيك.

الاختبار ٢٣: اختبار هيدروكسامات الحديديك

الكاشف ٢٣ألف: يذوب ١٠ غم من هيدروكلوريد الهيدروكسيل أمين في ١٠٠ مل من الميثانول.

الكاشف ٢٣باء: يذوب ٥ر٠ غم من كلوريد الحديديك في ١٠٠ مل من الميثانول.

الاختبار ٢٤: اختبار نيتروبروسيد الصوديوم

الكاشف ٢٤ألف: يذوب ٨ غم من هيدروكسيد الصوديوم في ١٠٠ مل من الماء.
(= محلول هيدروكسيد الصوديوم بتركيز عياري ٢ ع)

الكاشف ٢٤باء: يذوب ١ غم من نيتروبروسيد الصوديوم في ١٠٠ مل من الماء.

الاختبار ٢٥: اختبار شن–كاو

الكاشف ٢٥ألف: ١٪ (نسبة الحجم الى الحجم) محلول حامض الخليك المائي

الكاشف ٢٥باء: يذوب ١ غم من كبريتات النحاس (الثاني) في ١٠٠ مل من الماء.

الكاشف ٢٥جيم: يذوب ٨ غم من هيدروكسيد الصوديوم في ١٠٠ مل من الماء.
(= محلول هيدروكسيد الصوديوم بتركيز عياري ٢ ع)
(مثل الكاشف ٢٣ ألف)

الاختبار ٢٦: اختبار الحموضه

الكاشف ٢٦: ورق عباد الشمس المتعادل

الاختبار ٢٧: اختبار الكلوريد

الكاشف ٢٧: يذوب ٧ر١ غم من نترات الفضة في ١٠٠ مل من الماء.

الاختبار ٢٨ : اختبار البرمنغنات

الكاشف ٢٨ألف : يذوب ٨غم من هيدروكسيد الصوديوم في ١٠٠ مل من الماء.
(= محلول هيدروكسيد الصوديوم بتركيز عياري ٢ ع)
(مثل الكاشف ٢٣ ألف)

الكاشف ٢٨باء : ايثانول مطلق

الاختبار ٢٩ : اختبار الكبريتات

الكاشف ٢٩ : يذوب ٥ غم من ثنائي هيدرات كلوريد الباريوم في ١٠٠ مل من الماء.

UNODC
مكتب الأمم المتحدة المعني بالمخدرات والجريمة

Vienna International Centre, P.O. Box 500, 1400 Vienna, Austria
Tel.: (+43-1) 26060-0, Fax: (+43-1) 26060-5866, www.unodc.org

V.15-04007(V.10-80239)