

الكيمياء الشرعية أو الكيمياء الجنائية هو ذلك الفرع من الكيمياء المختص بدراسة الجريمة وطرق الكشف عنها وتقديم الأدلة العلمية التي تساعد في حل القضية وتسمى أيضاً بالكيمياء الجنائية أو العدلية.

وتنقسم الكيمياء الشرعية إلى (أ) (كيمياء فحص المستندات الشرعي)

ب (كيمياء السموم والمخدرات والدم الشرعي)

ج (كيمياء فحص الأنسجة والخيوط والحرائق والمقنوفات والأعيرة النارية والمتفجرات الشرعية

(د) كيمياء فحص بصمات الأصابع والأقدام والشفاه وإطار السيارات الشرعي

(هـ) كيمياء القياس والمعايير الشرعية.

كما أن الكيمياء الجنائية ترتبط عادة **بتحليل مسرح الجريمة** (مكان وقوع الجريمة). حيث تشمل عملية التحليل الكيميائي -استخدام طرق تحليلية كيميائية لتحليل عموم كثير من الجرائم سواء **القتل**، أو **التفجيرات**، أو **السرقة**، أو أي نوع من أنواع الحوادث.

وعادة يتم عن طريق التحاليل التعرف على **أصل كثير من المواد الكيميائية** التي استخدمت في مسرح الجريمة، كما أن لها تطبيقات عديدة في العلوم الجنائية المختلفة منها **مجال التزييف والتزوير** حيث تعتبر الأوراق النقدية من أهم المستندات التي تتعرض إلى التزوير لأنها تكون من أجود **مكونات الورق والأحبار** والطباعة بالإضافة إلى **وجود وسائل ضمان تمنع من تزييفها**.

ويمكن وضع تعريف عام للكيمياء الجنائية : انه "استخدام التحاليل الكيميائية ب مختلف أنواعها على عينات الآثار المادية من أجل التعرف على طبيعتها ومكوناتها ومدى انتمائتها لشخص معينه وتسخير ذلك لخدمة العدالة". وعادة ما ترتبط الكيمياء الجنائية بالقانون ورجاله، أي أن هناك نوعية من الجهات الحكومية والتي يفترض أن يكون فيها أناس متخصصون في العلوم الجنائية وبصفة خاصة الكيمياء الجنائية، مثل **مراكز الشرطة**، **الدفاع المدني**، **المباحث العامة**، **الاستخبارات**، **المحاكم**، وبعض الوزارات مثل **الصحة**، **البلدية**، **والشؤون القروية**.

دورها في التحقيقات :

تحقيقات علماء الكيمياء المتخصصون في الكيمياء الشرعية يمكن أن توفر اتجاهات معينة للمحققين للنظر والبحث فيها ، و منها يمكنهم إثبات أو نفي الفرضيات المطروحة أثناء التحقيق .

في حالات حيث يتم إيجاد مادة غير معروفة في مسرح الجريمة، تحديد هوية المادة من الممكن ان يوجه المحققين عن ماذا يحتاجون للبحث فيه أثناء تحرياتهم .

كمثال، في تحقیقات الحرائق، كيميائيون الطب الشرعي يمكنهم تحديد إذا تم استخدام المواد المساعدة على الاشتعال كالغازولين أو الكيروسين في إضمار الحرائق؛ وذلك يقترح إلى أن حدوث الحرائق كان متعمدا.

و الكيميائيون الشرعيون يمكنهم تضييق قائمة المشتبه بهم إلى الأشخاص الذين يملكون صلاحيات الوصول للمادة المستخدمة في الجريمة. كمثال، في تحقیقات الانفجارات، تحديد ال آر دي إكس وسي فور (مادة) ستشير إلى اتصال عسكري؛ بما أنها من فئة المواد العسكرية المتفجرة .

من ناحية أخرى، تحديد ال تي إن تي (مادة كيميائية) المستخدم في الجريمة سينتاج قائمة عريضة للمشتبه بهم ؛ بما أن هذه المادة تستخدم في كلا من الجيش وشركات الهدم . وفي تحقیقات التسمم، الكشف عن سموم معينة ممكن أن يمنح المحققين فكرة عن ماذا يحتاجون للتحقق منه أثناء مقابلتهم للمشتبه بهم . كمثال، الموت بالريسين سيدل المحققين للبحث عن السلائف إلى للريسين، بذور نبات زيت الخروع، بينما الوفاة بسبب الإستركنين ستدل المحققين للبحث عن شجرة الإستركنين أو عن حالات الشراء أونلاين للبذور.

الكيميائيون الشرعيون أيضا يساعدون في إثبات أو نفي فرضيات المحققين في حالات المخدرات أو الكحول . بما أن الأدوات المستخدمة من قبل علماء الكيمياء الشرعية يمكنها

أيضا الكشف عن المواد عند **مستويات منخفضة جدا**، وكمية تلك المادة مهمة في التحقيق . وذلك يكون مهما في جرائم مثل القيادة تحت التأثير ، حيث أن هنالك اختبار معين لتحديد **كمية الكحول في الدم** وبناء على نتيجته يمكن **تحديد العقوبة المناسبة** . وفي حالات الاشتباه **بالجرعة الزائدة**، كمية المخدر الموجودة في جسم الشخص ممكן تؤكد أو تستبعد الجرعة الزائدة كسبب للوفاة .

مسرح الجريمة هو المكان الحقيقي و الفعلى الذي أقتحمه فاعل الجريمة، وبالتالي فهو المكان الذي مكث فيه الفاعل أو الفاعلون فترة من الوقت مكفهم من ارتكاب الجريمة مخالفين وراءهم أثاراً تدل عليهم، واقنه من النادر أن يتمكن الجناة من إخفاء كل أثر لهم بمسرح الجريمة.

ويخضع مسرح الجريمة والأماكن الأخرى التي مكث فيها الجناة قبل ارتكاب الجريمة أو بعدها لمعاينة دقيقة هدفها تحديد الآثار المختلفة عن الجناة والتي يمكن أن تدل عليهم. من خلال معاينة مسرح الجريمة يمكن تحديد ما إذا كانت الجريمة لم تقع أصلاً خاصة إذا وضعنا في الاعتبار إن ثباتات وقوع جريمة من العناصر القانونية التي يجب إثباتها في محضر التحقيق و المعاينة تثبت صحة البلاغ الجنائي أو عدمه من خلال فحص مسرح الجريمة و التعرف على أسلوب اقتحام الجنائي له ومظاهر العنف وما يتخلّف عنها، فإذا استخدم الجنائي العنف من الداخل وإذا شوهدت الآثار بالخارج دل ذلك على أن الجريمة مفتعلة وأن المبلغ حطم المنفذ لليهام بان جريمته قد وقعت، إن مسرح الجريمة يحتوي على الأدلة المادية التي خلفها الجناة فترة تواجدهم بها، وتعد تلك الآثار من أقوى القرائن التي يمكن بها أسناد جريمة معينة لشخص محدد وقد عرف رجال القانون القرينة القضائية بأنها استنتاج لواقعه مجهولة من واقعة معلومة وأهمها بصمات الاصابع وبصمات الأقدام العادية وأثار الدماء للجنائي أو الجناة أو أي انسجة بشرية لإي منهم، وقد تقدم العلم في السنوات الأخيرة بحيث يمكن اسناد إي اثر من تلك الآثار لشخص معين علي سبيل القطع وليس الترجيح كما كان عليه العمل الماضي، وأطلق علي تلك الاختبارات ( البصمة الجنينية ) يعتبر مسرح الجريمة المرأة الحقيقة التي شهدت وقائع الجريمة ومراحل ارتكابها بشكل يساعد المحقق الجنائي علي إمكان تحديد شخصية لجناة والاستهدا بهم ولعل ذلك يفضي علي مسرح الجريمة ذلك القدر من الأمية التي تزداد يوماً بعد يوم خصوصاً مع تزايد قدر الكشف العلمي، وتوظيف العديد من الوسائل العلمية التي يمكن أن يستفيد منها المحقق الجنائي في ذلك المسرح لكشف ما فيه من حقائق وأثار قد تتيسر رؤيتها بالعين المجردة.

مسرح الجريمة يقصد به المكان أو مجموعة الأماكن التي تشهد مراحل تنفيذ الجريمة ويحتوي على الآثار المختلفة عند ارتكابها، ويعتبر ملحاً لمسرح الجريمة كل مكان شهد مرحلة من مراحلها المختلفة.

مسرح الجريمة هو الشعاع الذي يضي للباحث الجنائي الطريق للوصول إلى الجناة وكشف غموض الحوادث من خلال التعامل مع أدوات المسرح المختلفة عند ارتكاب الحادث، وتقترب المساحة أو تبعد في تحديد الجناة وضبطهم في ضوء التعامل الباحث الجنائي تعاملاً علمياً وفنياً مع الآثار الموجودة بمسرح الجريمة.

من الأقوال المتعارفة في البحث الجنائي (مسرح الجريمة هو مستودع سرها) وهو قول علي بساطته بالغ الدلاله والصحة، ومن سابق تعريفنا لمسرح الجريمة بأنه المكان الذي يحتوي على الآثار المختلفة عند ارتكابها، تبرز الأهمية القصوي لمعاينة هذا المسرح كجزء زاوية ينطلق منها مخطط البحث في أي جريمة، إذ أنها أفضل الطرق للوصول إلى إثبات أو نفي وقوع الفعل الإجرامي وكيفية وقوعه ومدى علاقة المتهم بالجريمة وظروفها. ويدل على تلك الأهمية مدرج عليه العمل في المباحث الجنائية في الدول المتطرورة من وجود ضابط المباحث المكلف بالتحري وكشف غموض الحادث، ويمكن توضيح الأهمية القصوي للمسرح في النقاط التالية:-

١. يكشف وقوع الفعل الإجرامي مادياً أو عدم وقوعه، وكونه جنائياً أو غير جنائي وكونه عمدياً أو غير عمدي.
٢. يلقي الضوء على الأماكن الواجب تفتيشها والأشياء اللازم البحث عنها وضبطها ونوعية الخبراء المطلوب الاستعانة بهم والشهود الواجب سماعهم.
٣. توضيح ظروف الجريمة ومدى علاقة المتهم بها وبواعث ارتكابها وتاريخ وقوعها والوصف القانوني لها.
٤. يحدد كيفية ارتكاب الحادث والأسلوب الإجرامي المستخدم والآلات والأدوات المستعملة في ارتكابه وطريقة دخول وخروج الجاني وموقعه من المجنى عليه.
٥. يوضح إلى حد بعيد عدد الجناة ودور كل منهم ومعرفتهم لمكان الحادث ومدى معرفة الجاني للمجنى عليه، ومعرفة شئ من صفات الجاني وعاداته وصناعته وجنسه وطوله والآثار المحتمل وجودها به أو بالمجنى عليه وعلاقته بالجريمة.
٦. يمكن من خلال معاينة المسرح العثور على الآثار التي تعتبر الأدلة المادية القاطعة كآثار البصمات والأقدام وبقع الدم والآلات وأثار الشعر التي غير ذلك الظاهر فيها والخفية.

٧. تنقل هذه المعاينة للقاضي صورة لمسرح الجريمة وكيفية ارتكابها فيتيسر له بذلك تصور وقوعها ومتابعة إجراءات المحكمة عن افتتاح.

٨. إثبات معاينة المسرح يبقي القضية حيويتها مهما مر الزمن دون كشف غموضها أو تغيير فريق البحث العامل فيها.

وإذا كانت تلك بعض النقاط التي تبرز أهمية مسرح الجريمة، فإن استخلاص الآثار منه ورفعها وفحصها واستخلاص النتائج منها هي أبرز تلك النقاط، ويتضمن ذلك في طياته الرد على سؤال مهم، هل هناك جريمة كاملة أم لا؟؟ وقبل أن نشرع في الرد على هذا السؤال نري أن نتعرض في إيجاز لنظرية مهمة من نظريات البحث الجنائي.

#### نظريات تبادل المواد:-

ويمكن تبسيط مفهومها في أنه عند احتكاك أي جسمين صلبين ببعضهما فإنه ينشأ عند الاحتكاك تبادل للمواد أو بعضها المكونة من هذين الجسمين مع الآخر وبسهولة يمكن تطبيق ذلك في إطار البحث الجنائي على مسرح الجريمة بالقول(إن الجنائي عقب مغادرته لمسرح الجريمة أصبح يحمل آثار من هذا المسرح لم يكن يحملها قبل دخوله المسرح) وإن مسراحاً الجريمة أصبح يحتوي على آثار عقب مغادرته الجنائي له لم تكن موجودة قبل وصوله، وهذا المفهوم يمكن تطبيقه و تعميمه دون استثناء.

إن الجريمة الكاملة هي التي أحكم تخطيطها وتدبيرها وتنفيذها على نحو لا يترك للباحث الجنائي أي فرصة لكشف غموضها مهما طال الزمن البحث فيها، ويؤمن أصحاب هذه النظرية بأن هناك العديد من الجرائم الكاملة التي تم ارتكابها في أنحاء متعددة في العالم ويدللون على صحة نظرتهم بأن مثل تلك الجرائم لم يتم كشف غموضها حتى الآن ولكن هناك فريق آخر يقول بأنه لا وجود لجريمة الكاملة ويستند أصحاب هذا الرأي على تطبيقات نظرية تبادل المواد، فلا بد لمسرح الجريمة أي مسرح جريمة من أن يوجد به الآثار التي تساعده على كشف هذا غموض الجريمة كما يوجد على الجنائي مجموعة أخرى من الآثار التي تساهم غفي كشف هذا الغموض، ومع التسليم بأنه قد وقعت جرائم كثيرة محكمة التخطيط والتنفيذ إلا أنه لابد من وجود خطأً ما هنا أو هناك يكون بداية الخطأ لكشف غموض الحادث . إنما الجرائم التي يكشف النقاب عن غموضها فان ذلك ليس بدليل كافي على كونها جرائم كاملة بل إشارة الي أن هناك خطأً أو قصور من الباحث أو الباحثين الجنائيين أدي الي عجزهم عن رؤية الأثر المطلوب في مسرح الجريمة، أو عدم استخلاص المدلول السليم له أو قصور ما في وضع خطة البحث أو إجراءات تنفيذها.

## للمقدمة

السم مادة تميّت أو تؤذى الجسم الحي وهناك مواد سامة منها الطبيعي ومنها المصنوع وتصنف هذه المواد اما تبعاً لتركيبها الكيميائي او لخواصها الطبيعية او حسب اثرها في جسم الانسان فيقال السّموم الكاوّية او المهيّجة ومسممات الاعصاب ومسممات الدم.

السموم الكاوّية تتلف الانسجة مباشرة ومن هذه السموم الاحماض المعدنية مثل حمض الكبريتيك وحمض الهيدروكلوريك وحمض النتريل ومنها القلوبيات الكاوّية مثل هيدروكسيد الصوديوم وكربونات الصوديوم وهيبوكلوريت الصوديوم وحمض الكربوليک (الفينول) .

اما السموم المهيّجة فانها تلهب الااغشية المخاطية مباشرة مثل الزرنيخ وكبريتات النحاس واملاح الرصاص والزنك والفسفور وغيرها...

تؤثّر سموم الاعصاب في العمليات الخلوية الاساسية (خلايا الجسم ) ومن ضمن هذه السموم المخدرات مثل (الافيون، المورفين، الهيروثين، والاثيورفين، هيدرومورفون، البيتدین، الميتادون، الباربيتوريث، الجلوثرتميد، الميكلاوكوالرن، الميتوكرالون، النيزوديازبيبنات، الكوكايين، الكراك و الاميتامينات، وكذلك المواد المخدرة المستعملة في العمليات الجراحية .

اما مسممات الدم فانها تمنع الاوكسجين من الوصول الى المخ والانسجة ومن امثال ذلك اول اوكسيد الكاربون وثاني اوكسيد الكاربون وسينا فوهيدوجين والغازات المستعملة في كيمياويات الحروب وكثير من مسممات الدم تفسد خلاياه وصفائحه.

اما علم السموم (toxicology) يعرّف انه العلم الذي يبحث في ماهية المواد السامة كيميائية كانت ام فيزيائية وفي تأثيرها الضار على الكائن الحي كما يبحث في اصل السم وتحليله وطرحه في الكائن وفي طرق العلاج والتقليل من السمية .

السم (poison) يعرّف بأنه المادة الفيزياوية او الكيمياوية التي لها القدرة على الحقن الضرر او الموت في النظام الحيوي.

التریاق: يعرّف بأنه المادة التي تستعمل للتقليل من اثار السموم الضارة او وقف مفعولها.

عملية التسمم: هي اصابة الشخص بالاعراض المرضية التي تسببها السموم هذه الاعراض اما ان تظهر فجأة ويسمى التسمم في هذه الحالة تسمم تام واما ان تظهر تدريجيا وبغير الشدة وذلك عقب استخدام كميات صغيرة من السم لمدة طويلة في فترات

متباude ويسى التسمم في هذه النوع تسمم مزمن ويترافق السم في هذا النوع بانحلال في المواد الدهنية في الجسم بتثبيط الانسجة الهضمية في الكليتين .

الجرعة القاتلة: هي اقل كمية من السم تكون كافية لقتل(الانسان والحيوان او النبات) وغالبا يرمز لها بالرمز (LD<sub>50</sub>) حيث ان (LD<sub>50</sub>=X mg) X يرمز الى رقم يتغير حسب نوع السم.

والسموم تنقسم الى نوعين: اما المصادر الطبيعية واهمها (حيواني ونباتي ) والمصدر الثاني صناعي يأتي من المبيدات الحشرية.

وعملية امتصاص السموم تكون اما عن طريق الجلد او القناة الهضمية واهم العوامل التي تؤثر على امتصاص الكيميائيات في الجهاز الهضمي هي:

١- درجة تأين المواد الكيميائية (PK<sub>a</sub>) للقواعد او الاحماض.

٢- كبر مساحة المعدة او الامعاء الدقيقة.

٣-حركة الامعاء.

٤-غزاره تدفق الدم لذلك الجهاز اثناء عملية الهضم.

٥- وجود مواد اخرى مثل الغذاء قد تعيق امتصاص السموم.

وكذلك احدى طرق التعرض الى امتصاص السموم هي الجهاز التنفسى او عن طريق فتحات الجسم العين او الاذن والسموم يجب ان تكون على صورة غازية او سائلة متطايرة صغيرة الحجم وتذوب في الدهون.

آلية تفاعل السموم:

تفاعل المادة السامة مع الكائن الحي وكذلك يتفاعل الكائن الحي مع المادة السامة ونتيجة لهذه التفاعلات تظهر مجموعة اعراض مرضية تسمى بالسمية فمثلا: المعادن الثقيلة يمكن ان تصل الى الكبد والجهاز الهضمي والدم ولكن من الصعوبة ان تصل الى الدماغ والاعصاب وكذلك السموم الفسفورية العضوية تعطل عمل الاعصاب وتشلها.

والسمية قد تكون مادة اي ان الاعراض والظواهر تظهر مباشرة بعد التعرض للمادة السامة.

في نهاية هذه المقدمة عن السموم بقى لدينا سؤال واحد هل السموم هي ميكروبية خطيرة؟

نعم تعد هذه المواد خطرة على جسم الانسان لانها تسبب اعراض سمية للانسان وهذه الاعراض محصورة من المتوسط الى عاد او مزمن تعتمد على عدة عوامل والتي من ضمنها:

- مستوى التعرض.

- حساسية الشخص.

- فعالية السم (أي قوة تاثير السم).

وهذه الاعراض تختلف باختلاف نوع السم وهذه الاعراض تشمل المغص والتقيؤ والاسهال والسرطان وامراض الكلية وشلل العضلات.

اذا كانت السموم ميكروبية فكيف نسيطر على سم الكائنات الميكروبية؟

الى حد ما هذه الكائنات الميكروبية مقاومة ولا يمكن ازالتها او ايقافها من الاطعمة والطريقة الستراتيجية تكون مباشرة على منع نمو الكائنات الميكروبية بالإضافة الى منع انتاج السموم من قبلها.

ويشار الى الميكروبات الى كل من (الطحالب، البكتيريا، الفيروسات، وفطريات).

## الباب الاول: علم السموم الكيميائي

### ١-١ طرق التعرض للسموم في الانسان:

يتعرض الانسان للسموم عن طريق:

أ- منطقة التنفس التي تكون اما من خلال الاستنشاق او من خلال تناول الطعام.

ب- الامتصاص عن طريق الجلد.

ج- الحقن

د- عن طريق العيون

### ٢-١ عالم المواد الكيميائية :

ان عدد المواد الكيميائية في العالم يتواجد اكثر من ٥ مليون وان المخزون الصناعي يقارب يقارب ٥٥,٠٠٠ ان المنظمة وظيفيا منها فهي تقارب ٦٠٠ [1]

### ١-٣ علم السموم:

ان السموم باحد تعريفها هي الآثار المعاكسة للمواد على الانظمة الحية.

قال برالكسس في عام (١٤٩٣-١٥٤١) تعتبر كافة المواد سامة ولا يوجد مادة لاتعتبر سما والجرعة الصحيحة هي التي تميز السم عن العلاج. اذا علم السموم الكيميائي هي الآثار المعاكسة والمحتملة والسيطرة على المواد الكيميائية في مكان العمل.

### ١-٣-١ المواد السامة:

هي مواد تنتج آثار حيوية معاكسة من أي نوع وقد تكون كيميائية او فيزيائية بطبيعتها وقد تتنوع الآثار التي تسببها فهي قد تكون آثار حادة او مزمنة والخ اما الزينان (نكسين) هي مواد بروتينية معينة تنتجهما الاجسام العضوية الحية (ذينان القطر ، ذينان التيتانوس) وتكون الآثار الاكثر وضوحا.

اما السموم فهي مواد سامة تؤدي الى الموت المباشر او المرض اذا ماتم التعرض لها بكميات صغيرة جدا.

### ١-٤ بعض المفاهيم الاساسية:

السمية: هي القدرة على التعرض للإصابة اما الخطر فهو اذى محتمل مرتبط بمادة محددة في ظل ظروف تعرض محتملة اما المخاطر فهي احتمالية او فرصة وقوع الاذى في ظل ظروف فعلية حيث ان:

$$\text{المخاطر} = \text{التعرض} \times \text{السمية}$$

تتمتع كافة المواد الكيميائية بالقدرة على ان تكون سامة حيث تتفاعل كافة المواد الكيميائية في الجسم وفقا لمباديء علم الكيمياء والفيزياء والاحياء لاتعتبر المواد الكيميائية الطبيعية غير ضارة بطبيعتها لكن المواد الكيميائية المصنفة ليست خطيرة بطبيعتها وعلى سبيل المثال:

### ١-٤-١

الجرعة السامة      المادة الكيميائية      المادة المفيدة

|                           |                                     |
|---------------------------|-------------------------------------|
| الاسبرين 1000-30.000mg    | 300-1000my                          |
| فيتامين D 50.000 units Id | 500 units Id                        |
| الاوكسجين                 | أ 100-50 % في الهواء 20 % في الهواء |

٤-٢- الجرعة القاتلة: وفيما يلي نستعرض الآن بعض المواد وكمية الجرعة القاتلة:

| المادة          | LD50.(mg/kg) |
|-----------------|--------------|
| كلول الايثيل    | ٧٠٦٠         |
| كلوريد الصوديوم | ٣٠٠          |
| نفاللين         | ١٧٦٠         |
| سلفيت الحديد    | ١٥٠٠         |
| اسبرين          | ١٠٠          |

|         |                                |
|---------|--------------------------------|
| ٨٠٠     | فورماليلهايد                   |
| ٣٥٠     | امونيا                         |
| ٣٥٠     | وكتروفيوزمات الاهيدروبروميد    |
| ١٩٢     | كافيين                         |
| ١٥٠     | فينوباربيال                    |
| ١١٨     | كلورول فيترامين ماليت          |
| ١٠٠     | ويكلور ديفيكتريكلوردايثيان DDT |
| ٢       | سلفيت الستركنات                |
| ١       | نيكوتين                        |
| ٠،٠٠٠١  | ديوكسين                        |
| ٠،٠٠٠٠١ | ذرینان البوتولينس              |

٤-٢ العوامل التي تؤثر في السمية: تتأثر السمية لعدة عوامل ومن ضمنها:

١- تركيز الزرينان(التكسين)

٢- مدة التعرض وتكراره

٣- طرائق التعرض

٤- العوامل البيئية وهي درجة الحرارة والرطوبة والضغط الجوي

٥- التركيبات الكيميائية(يعتبر محضها صعباً ومكلفاً)

٦- العمر

٧- النوع الاجتماعي وحالة الهرمونات

٨- التعديل الجنسي

٩- الوضع الصحي" وجود مريض او توتر"

## الغذاء

### ١٠ - اسلوب الحياة

٤-٤-٤ افتراضات اختبار السمية: لاتعني ان الاثار التي تساعدها هي القياس الاكبر حيث هناك:

- الاثار التي تمت مشاهدتها في الحيوانات وتنطبق على الانسان.
- تحتاج الى جرعات عالية في الحيوانات للتسبب بالخطر المحتملة على الانسان.

٤-٥ طرق التعرض الكيميائي: هناك طريقتين لتعرض الانسان كيميائياً:

١- التعرض الوظيفي والذي يكون عن طريق الاستنشاق جلدي/عيني وتناول الطعام عن طريق الفم.

٢- التعرض التجريبي ويكون عن طريق تحت الجلد والتغذية معدى عن غير طريق البريتوني /وريدي

٤-١ مدة التعرض : ان مدة التعرض تختلف حسب نوع التعرض وخطورته فهـي اما ان تكون :

٤-٥ ايام عندما يكون التعرض حاد ٤-٩٠ يوم عندما يكون شبه مزمن وتكون مدة التعرض ٦ اشهر الى مدى الحياة عندما يكون التعرض مزمن.

### ٤-٢ بعض المفاهيم الاساسية

يمكن قياس كلا الجرعة والاستجابة حيث يرتبط حجم الاستجابة بالجرعة وان كافة التفاعلات السمية تتبع علاقـة تجاوب مع الجرعة.

### ٤-٣ علاقـة التجاوب مع الجرعة

زيادة الجرعة سوف يكون هناك زيادة بالعدد المتأثر او زيادة في حدة الأثر مثل الوفاة والسرطان وفشل التنفس وامراض الكبد حيث ان:

$$\text{الجرعة} = \text{التركيز} \times \text{الوقت}$$

ان علاقة التجاوب مع الجرعة (تعتبر العلاقة مع كل مادة كيميائية علاقة فريدة من نوعها)

#### ٤-٥-٤ الاختلافات في جرعات الميل وجرعات الحد الادنى

قد تكون الجرعات المنخفضة فعالة بدون حدوث سمية ولكن عدد اكبر من المرضى سيستفيدون من جرعات اعلى الامر الذي سيزيد احتمالية حدوث السمية او الوفاة ، يعتبر الميل مهما عند مقارنة درجة اهمية المواد المتعددة تؤدي الزيادة البسيطة في الجرعة الى زيادة كبيرة في الاستجابة بالنسبة للبعض فان زيادة الجرعة تعد امرا لازما للحصول على نفس الاثر المرتبط بزيادة الاستجابة.

#### ٤-٥-٥ مصطلحات التعرض المزمن / شبه المزمن

لايوجد مستوى اثر معاكس ملحوظ OAEI

اقل مستوى اثر معاكس ملحوظ LOAEL

اعلى جرعة مقبولة MTD

RFD الجرعة المرجعية = الجرعة اليومية الآمنة لجميع الافراد تقريبا.

#### ٤-٥-٦ مفهوم الحد الادنى:

ان عدم وجود مستوى اثر معاكس تشمل كلا من (NOEL) والتي تعني اعلى جرعة في التجربة ولم تؤدي الى أي اثر ملحوظ بينما وجود اقل مستوى اثر معاكس ملحوظ منها (LOEL) والتي تعني اقل جرعة أحدثت اثر معاكس ملحوظ.

#### ٤-٥-٧ علاقة التجاوب مع الجرعة:

هي مفهوم اساسي في علم السموم والتي تمثل العلاقة بين درجة التعرض (الجرعة) وحجم الاثر (الاستجابة) والتي تمثل الاساس لتقدير السمية النسبية للمادة الكيميائية.

#### ٤-٥-٨:الجرعة وتقدير الجرعات:

ان الجرعة هي عبارة عن كمية وتقاس (بالملغم او ملم) وان تقدير الجرعات يتضمن التكرار(كل ٥ ملغم ٤ مرات يوميا) ان مصطلح الجرعة التعرض هي الكمية المقدمة اما الجرعة الممتصة هي الكمية الممتصة فعلا.

#### ٩-٥-١: مصطلحات التجاوب مع الجرعة:

TD10 الجرعة السمية منخفضة وهي اقل جرعة للحصول على اثر LD10 الجرعة القاتلة منخفضة وهي اقل جرعة تؤدي الى الموت في ١٠٪ من الاشخاص الخاضعين للاختبار.

LD50 الجرعة القاتلة ٥٠٪ وهي الجرعة التي تؤدي الى الموت في ٥٠٪ من الاشخاص الخاضعين للاختبار.

TC10 التركيز السمي منخفض وهو يستخدم للتعبير عن التركيز السمي اثناء الاستنشاق. LC10 التركيز القاتل منخفض يحدث اثناء الاستنشاق.

LC50 التركيز القاتل ٥٠٪ وهو التركيز الذي يؤدي الى الوفاة في ٥٠٪ من الاشخاص الخاضعين للاختبار اثناء الاستنشاق.

٦-١ وحدات التركيز: وفيما يلي اهم وحدات التركيز المستعملة في الكيمياء وتشتق منها التعبيرات التالية:

مليغرام لكل متر مكعب (mg/m<sup>3</sup>)

مايكروغرام لكل متر مكعب (μg/m<sup>3</sup>)

نانوغرام لكل متر مكعب (ng/m<sup>3</sup>)

\* اجزاء من مادة لكل مليون جزء من الهواء - دقة واحدة في سنتين

\* اجزاء من مادة لكل مليار جزء من الهواء - ثانية واحدة في ٣٢ سنة

\* اجزاء من مادة لكل تريليون جزء من الهواء - ثانية واحدة في ٣٣٠ قرن (١ قرن = ١٠٠ سنة).

| نموذج EXP تعبير | المكافئات بوحدة الغرام | الوحدة |
|-----------------|------------------------|--------|
|-----------------|------------------------|--------|

|                |                        |        |
|----------------|------------------------|--------|
| الكيلوغرام(kg) | 1000,0                 | 103g   |
| الغرام(g)      | 1.0g                   | 1g     |
| ملي غرام(mg)   | 0.001g                 | 10-3g  |
| ميکروغرام(mg)  | 0.000.001g             | 10-6g  |
| نانوغرام(nug)  | 0.000.000.001g         | 10-9g  |
| نيكو غرام(pg)  | 0.000.000.000.001g     | 10-12g |
| فيمتوغرام(fg)  | 0.000.000.000.000.001g | 10-15g |

#### ٦-١- وحدات الجرعة:

الكتلة لكل وزن او مساحة سطحية لجسم ما:

\*الكمية لكل وحدة كتلة (mg/kg)

\*الكمية لكل وحدة مساحة سطحية للجلد (mg/m<sup>2</sup>)

#### ٧- حركيات الدواء:

تكون حركة الدواء في جسم الانسان اما عن طريق الامتصاص (أخذ عن طريق الامتصاص) حيث تدخل المادة الكيميائية او عن طريق التوزيع(النقل) الى انتشار او تخزين وكذلك عن طريق الاستقلاب (التحول الحيوي) أي المعالجة واخيرا الافراز أي التخلص.

#### ٧-١- العملية الاستقلابية:

احدى اهداف العملية الاستقلابية هو جعل المادة الاستقلابية اكثر قابلية للذوبان في الماء لكي يتم افرازها يتم هذا عن طريق اضافة جزيئات الاوكسجين على شكل

$\text{COOH}-\text{O}=\text{O}$  ، او عن طريق الالتحام مع الفلوتاثيون والفلونيت والغلاديسين . الخ ، لاتكون بعض المواد الكيميائية مسرطنة بشكل مباشر ولكنها تستقلب الى مواد وسطية مثل الايبوكاسيد وهي مواد مسرطنة بشكل كبير ، يتم تخزين المواد الكيميائية التي لا يتم استقلابها في الجسم مثل:

- تخزين البيبيدات القابلة للذوبان في مخازن الدهون.

- ترتبط المعادن بالبروتين هيموسيدرین(حديد مرتبط بالهيمو غلوبين).

- تترسب الابخرة والاتربة على سطح الرئة.

٢-٧-١: نواتج العملية الاستقلابية: ان من نواتج العملية الاستقلابية هي:

١ - زايلين( $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$ ) وهو مهيج للجهاز العصبي المركزي حمض مثايل الهيبوريك في البول.

## صورة مركبات

٢ - ستاييرين: هو مسبب لالتهاب الجلد حمض المازليك في البول

٣ - البنزين( $\text{C}_6\text{H}_6\text{OH}$ ) مادة مسرطنة (بنزول، حمض س-فيتاييل، ميركابتيورك في البول).

٤ - تولين: ضبط الجهاز العصبي المركزي، حمض الهيبوريك في البول.

٥ - اثيائيل بنزين: مهيج يسبب الالتهاب الجلدي "حمض المانديك في البول".

٦-٣-٣- تفاعل المواد الكيميائية: هناك اتزان لتفاعلات الكيميائية للمواد:

١ - اثر المواد المضافة: يساوي الاثر المزدوج لمادتين كيميائيتين مجموع كل معامل لوحده ( $5=3+3$ )

٢- اثر تشاركي (تآزرى): يكون الأثر المشترك لمادتين كيميائيتين اكبر من مجموع كل معامل على حدة ( $3+3=6$ )

وتشتمل التفاعلات الكيميائية ايضا مaily:

- الكامنية وهذا يعني ان احدى المواد لا تتمتع باثر سمي على عضو او جهاز معين ولكن عند اضافتها الى مادة كيميائية اخرى تجعلها اكثر سمية ( $2+0=2$ )

-التضادية والتي تعنى عند اخذ مادتين كيميائيتين معا فان عملها يتعارض مع بعضها البعض او احدهما يتعارض مع مواد كيميائية اخرى ( $6+4=10$ )

١-٤-٧-١: موقع الآثار: ان موقع الآثار لجسم الانسان يكون على نوعين (موضعي، عام).

الموضعي يكون بأنه اثر يحدث على موقع التلامس الاول بين النظام البايلوجي والمادة السمية والذي يسببه تناول مواد كاوية واستنشاق مواد مهيجة .

اما الاثر العام يعرف بأنه يتطلب امتصاص المواد السامة وتوزيعها الى موقع بعيد عن نقطة الدخل حيث تنتج الآثار وتنتج معظم المواد اثارا عامة مثل اثار CCL4 على الكبد.

#### الاعضاء المستهدفة للمواد الكيميائية

- سموم مركزية: يؤثر في الجسم باكمله او عدة اعضاء بدلًا من التأثير في موقع محدد مثلًا يؤثر سيانيد البوتاسيوم في كل خلية وعضو في الجسم عن طريق التدخل بقدرة الخلية على الاستفادة من الاوكسجين.

- المسممات: تؤثر في انسجة او اعضاء محددة فقط بينما لا تلحق الضر بالجسم ككل وتعرف هذه المواقع بالاعضاء المستهدفة.

- بنزين: مادة سامة عضوية محددة تكون سامة للأنسجة المنتجة للدم.

- الرصاص: لديه ثلاثة اعضاء مستهدفة (الجهاز العصبي المركزي ، الكلية ، ونظام تخلق الدم).

#### ١-٣-٨- السمية المقارنة:

الجرعة لشخص وزنه ٧٠ كغم (٤١ باوند) تحديد درجة السمية

|                  |                         |
|------------------|-------------------------|
| اعلى درجة سمية   | <5mg/kg(Ataste,7drops)  |
| سام بشكل مفرط    | 5-50 Mg/kg(7drops-1tsp) |
| سام جدا          | 50-500mg (1tsp-30g)     |
| معتدل السمية     | 0.5-5g/kg(30g-500g)     |
| قليل السمية      | 5-15 G/kg(500g-Lkg)     |
| غير سام بشكل عام | >15g/kg(Lkg)            |

١-٨-١ الاعضاء المستهدفة: ان الاعضاء المتاثرة بشكل اختياري بالعامل المؤدي هي:

- الرئتين(سمية رئوية)

- الدم (سمية دموية)

- الكبد (سمية كبدية)

-الكليتين(سمية كلوية)

- الجهاز العصبي(سمية عصبية)

- الجهاز المناعي(سمية مناعية)

-الاجنة(سميو نموية وتناسلية)

١-٨-٢ آثار العضو المستهدف:

| السموم     | الاشارات والاعراض | العضو المستهدف | امثلة |
|------------|-------------------|----------------|-------|
| سمية كبدية |                   | الكبد          | Ccl4  |

| سمية كلوية           | الكلية          | اوديما/وذمة     | هيدروكربونات مهلجة                   |
|----------------------|-----------------|-----------------|--------------------------------------|
| سموم عصبية           | العصب المركزي   | الجهاز المركزي  | سلوك تخديری                          |
| جهاز تخلیق الدم      | هيموغلوبين      |                 | ازرقاC <sub>o</sub> ,CS <sub>2</sub> |
| عوامل الرئة          | النسيج الرئوي   | سعال وضيق صدر:  | سيكيللا ، اسيستوس                    |
| سمية الجهاز التناسلي | الجهاز التناسلي | عيوب خلقية      | الرصاص                               |
| عوامل جلدية          | الجلد           | طفح وتهيج جلدي  | كيتون                                |
| مخاط العينين         | العينين         | التهاب الملتحمة | المذيبات عضوية                       |

### ١-٣-٨- الاعضاء المستهدفة:

١ - امراض الكبد: تؤدي امراض الكبد الى مخاطر عديدة منها زيادة الشحوم الكبدية (نتراكلوريد الكاربون) وتشمع الكبد(ایتانول) وسرطان الكبد الذي يسببه كلورايد الفينايل والمبيدات الحشرية والمذيبات الكلورية.

٢ - الجلد: هو الحاجز الواقي الملتف حول الجسم "حيث تقارب المساحة السطحية" ٢ متر مكعب" وهو يساعد على المحافظة على حرارة الجسم ويمنع دخول المواد القابلة للذوبان بالماء مكان الافرازات ونشاطات حسية والتغليف الواقي.

٣ - الامراض الجلدية: من الامراض الجلدية المعروفة هي التحسس أي حساسية من المواد الكيميائية مثلا Tdi - ثولي، ٤ - ديسكينيت ، زيت فحم القطران الذي يسببه كلوردلکني مثلا PC13S الفينايل الثنائي متعدد الكلورينات وكذلك التهاب جلدي تلامسي الذي تسببه المذيبات القابلة للذوبان في الدهون اما البهاق(ازالة الصبغة الجلدية) الذي يسببه H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> وآخرها الصلع(فقدان الشعر) الذي يسببه الثالسيوم .

### ٥ - اعتلالات تناسلية ونموية

يهدف هذا النمط الى الاهتمام بـ تخليل الحيوانات المنوية ووضع الهرمونات والسمية اثناء الحمل ولذلك السمية الجنينية.

#### ٦- تخليل الحيوانات المنوية:

ان نادرا ما يحدث ثرير للخصيتين والتي عادة ماتعيق نمو الحيوان المنوي Egme (اثير احدى الايثاير غلايكول اثيلين) الذي يعود طبيعيا عند انتهاء التعرض.

#### ٧- اثار نموية:

ان الاثار النموية تكون متعددة ومتنوعة فقد تكون قمية-ارتشان التي تؤدي الى ولادة جنين ميت وقد تكون سمية -وزن الجسم التي تؤدي الى ظهور اثار سلوكية وكذلك يمكن ان تكون الاثار تكوين مسخي ذي تشوهات (ثاليدومايد) واخيرا قد تكون تاخر نموي اي تشوهات خلقية (تنوعات).

#### التكوين المسخي:

هي نوع معين من السمية اثناء النمو مشتقة من تكوين المsex اليوناني مثل ثاليلاميد.

#### ٨- السمية اثناء الحمل:

ان السمية اثناء الحمل يؤدي الى العديد من الامراض مثل نقص الاوكسجين ،امتصاص الغذاء الرصاص او معادن اخرى.

تكون المبايض محمية اكثر من الخصيتين وبالتالي ما يحدث ليس تسمما انما تغيرات هرمونية مثل التغير في الغدد الصماء ،DDT خلل في البويبة ،الاباضة والحمل.

#### ٩-الجهاز العصبي:

ان ما يؤدي الى تثبيط الجهاز العصبي المركزي العديد من المذيبات العضوية مثل مثبطات الكوليستير-اورغانوغضروف ومبيدات المارباميت ان ما يؤدي الى مسرعة التوصيل العصبي هو غشاء ميلين(المحيط بالخلايا العصبية) وان تلف العصب الطرفي يسببن-هكسان.

#### ١٠-جهاز الدورة الدموية:

من اجزاء الجهاز الدورة الدموية الهيموغلوبين الذي يتاثر بالسيانيد (اول اوكسيد الكاربون) وكريات الدم الحمراء التي تتسم بالرصاص او التحلل اما اليوكيميا(سرطان الدم) الذي يتاثر بالبنزين، الانسداد الشرياني الذي يسببه الكوليسترول عالي الكثافة والكوليسترول منخفض الكثافة.

## 10 سوم كيميائية قاتلة للإنسان

2017-9-20

### Save

تختلف السموم في أضرارها فبعضها يتلف أجهزة حيوية مهمة في جسم الإنسان، والبعض الآخر يترك المرض والألم، وتدخل السموم إلى جسم الإنسان عن طريق الابتلاع أو الاستنشاق أو النفاذ عبر الجلد، فيما يلي أشهر ١٠ سموم فتاكة عرفتها الإنسانية!

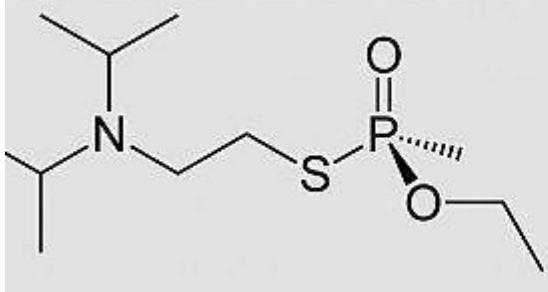
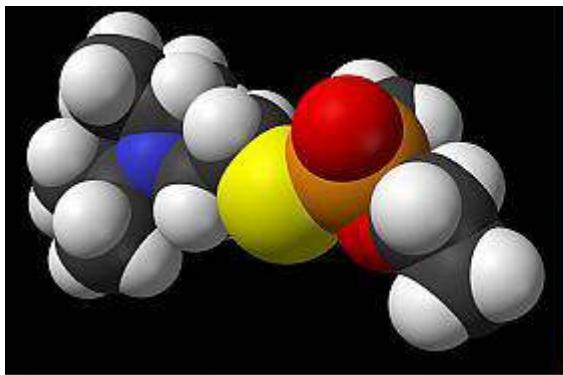
#### - سم في إكس

يأتي سم في إكس على شكل غاز سام يستخدم في الحروب لكنه أصبح من الأسلحة المحظورة عالمياً عام ١٩٩٣م، ولا يزال هناك مخزون يتالف من ١٠٠ غرام من المادة السامة.

ما هو غاز أعصاب "في إكس" المستخدم في قتل كيم جونغ نام ؟

### محادثة

بقلم • [Euronews](#) : آخر تحديث 24/02/2017



شارك في هذا المقال

و

## حجم النص AaAa

يعرف بأنه نوع أشد أذية من غاز السارين غير المؤلم وعديم الرائحة وشديد السمية، غاز أعصاب "في إكس" الفتاك يعتبر من بين أسلحة الدمار الشامل التي طورها الجيش البريطاني في أوائل خمسينات القرن الماضي، قبل أن تقوم منظمة الأمم المتحدة بحظر استعماله.

غاز "في إكس" يفتاك بالجهاز العصبي والعضلي ويمكن ان يتسبب بالوفاة بعد دقائق من استنشاقه، وحسب الشرطة الماليزية فإنّ هذا الغاز استعمل في عملية اغتيال كيم جونغ نام الأخ غير الشقيق للزعيم الكوري الشمالي كيم جونغ أون.

وكانت وزارة الدفاع الكورية الجنوبية أكدت في ٢٠١٤ في تقرير بان كوريا الشمالية بدأت في الثمانينات بانتاج اسلحة كيميائية وتقدر انها تملك مخزونا يتراوح بين ٢٥٠٠ و ٥ آلاف طن.

وفي العام ٢٠١٥، اعتبر المعهد الاميركي "مبادرة حول التهديد النووي" بان كوريا الشمالية هي ثالث دولة في العالم تمتلك اكبر مخزون من الاسلحة الكيميائية بعد الولايات المتحدة وروسيا.

كيم تشول وو، الباحث في المعهد الكوري للأمن والإستراتيجية: " قطرة صغيرة من غاز "في إكس" يمكن أن تقتل أي شخص في غضون دقيقة، لذلك أعتقد أنه يمكن امتصاصها عن طريق الجلد أو العين أو أي جزء من الجسم. ولذلك فهو أكثر سمية بمائة مرة من غازات الأعصاب التي يشيع استخدامها مثل غاز السارين، ومشكلة هذا الغاز هو أنه سام، لا طعم له، عديم اللون، من الصعب جدا الكشف عنه".

بروس بيبيت المختص في المسائل الأمنية في معهد "راند كورب" بكاليفورنيا يقول: "إنّ جزءاً ميكرويا من غرام واحد من هذا الغاز الفتاك أي ثلث قطرة على جلد شخص ما سيقتله".

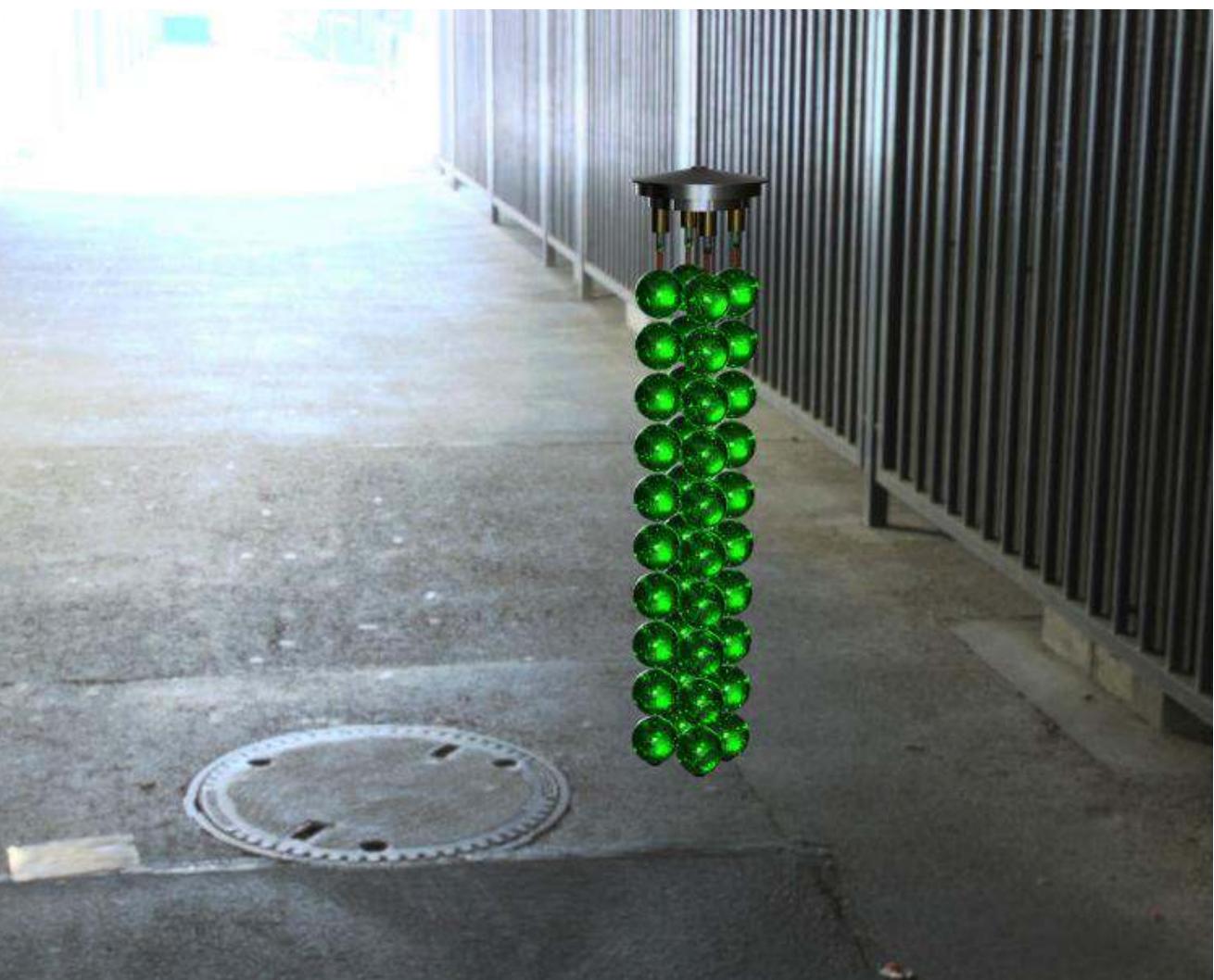
ومن بين خصائص هذا الغاز السام كونه لزج وسريع الالتصاق ما يجعل تنظيفه صعبا، لذلك فإنّ الأسطح الملوثة به ينبغي أن تعتبر خطرا على المدى الطويل وفقاً للمركز الأميركي لمكافحة الأوبئة.

ما هي الأعراض؟ H3>

غاز "في إكس" مثل معظم غازات الأعصاب يقوم بتعطيل الجهاز العصبي المركزي في الجسم. ووفقاً لمركز مكافحة الأوبئة والوقاية منها فإنّ الغاز يؤثر على أنزيم يعد بمثابة زر تشغيل للعدد للعضلات في الجسم. ومن دون هذا الرز فإنّ العضلات تصاب بالتشنج والشلل في نهاية المطاف.

ويمكن أن تشمل أعراض غاز "في إكس" الغثيان، خلل في حرارة الجسم، فقدان الوعي ونقص التنفس.

## مواضيع إض



- 2 مادة الرئيس

يمكنك العثور على سم الريسين في بعض النباتات المختلفة، خاصة في حبوب الخروع، والسم المستخرج من النبات يُعتبر من أسلحة الدمار الشامل لو تم عزله بكميات كبيرة وغالباً ما يؤخذ عن طريق الفم.



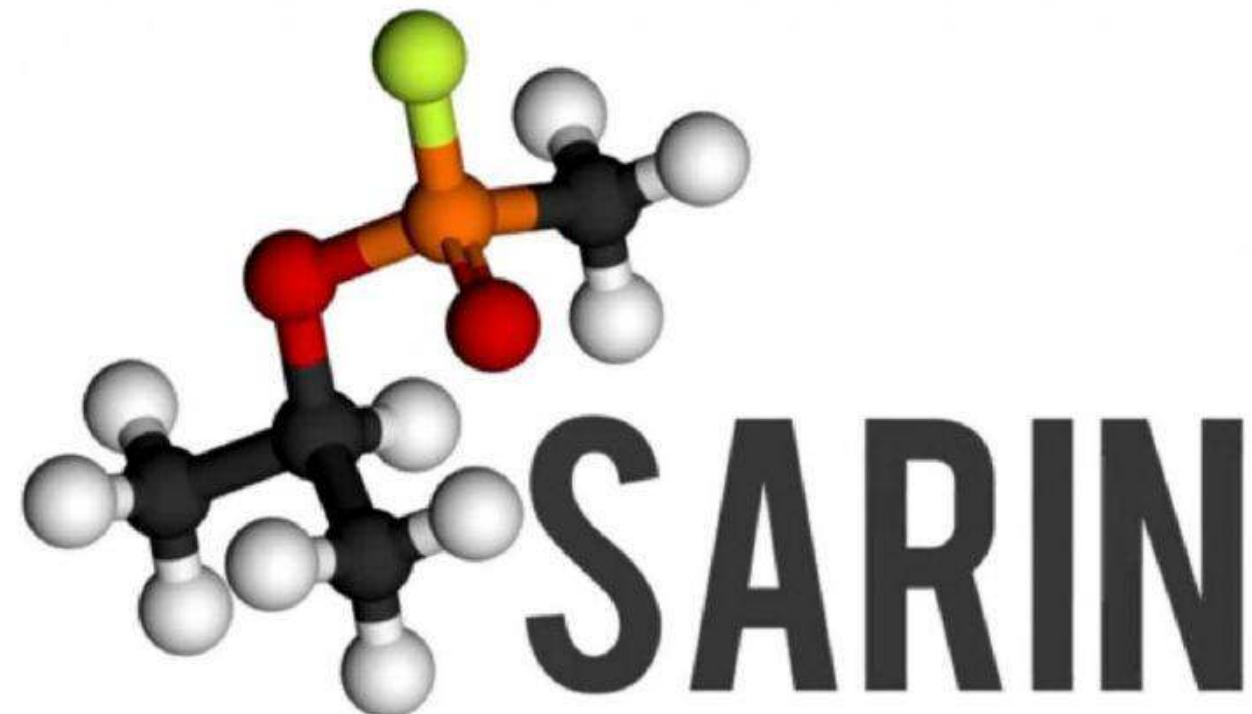
### - 3- سم الصندل الواثب

يُقال أن سم الصندل الواثب الذي يُفرزه عبر جلدته قادر على قتل الإنسان بسهولة، حيث يتسرّب سمه إلى الجهاز العصبي للضحية محدثاً اختلال عصبي حاد ينتهي بالموت.



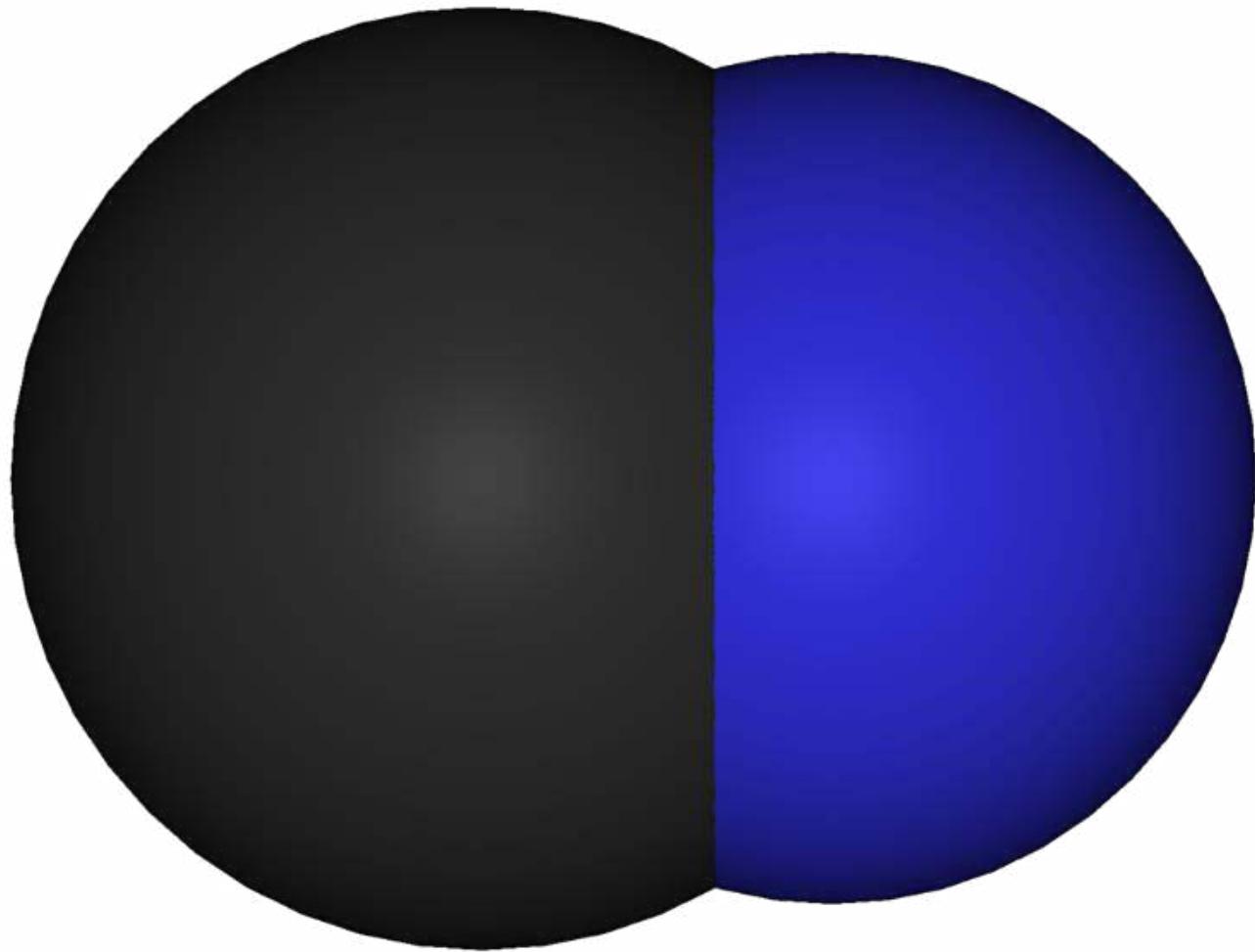
#### - ٤- مادة السارين الكيميائية

صنع السارين كمبيد للافات عام ١٩٨٣م لك بيدلاً من ذلك استخدم كسلاح بيولوجي ضد البشرية في حروب الشعوب كالحرب بين العراق وإيران وفي اليابان عام ١٩٩٥م.



## - ٥- السيانيد

يعتبر السيانيد هو السم الأشهر في العالم، والذي استخدم بشكل واسع في الهجمات الإرهابية القاتلة بمناسبات عديدة إذ أن استنشاق كمية كافية من الغاز السام كفيلة بقتل الضحية خلال ٢٠ ثانية فقط بفعل الاختناق.



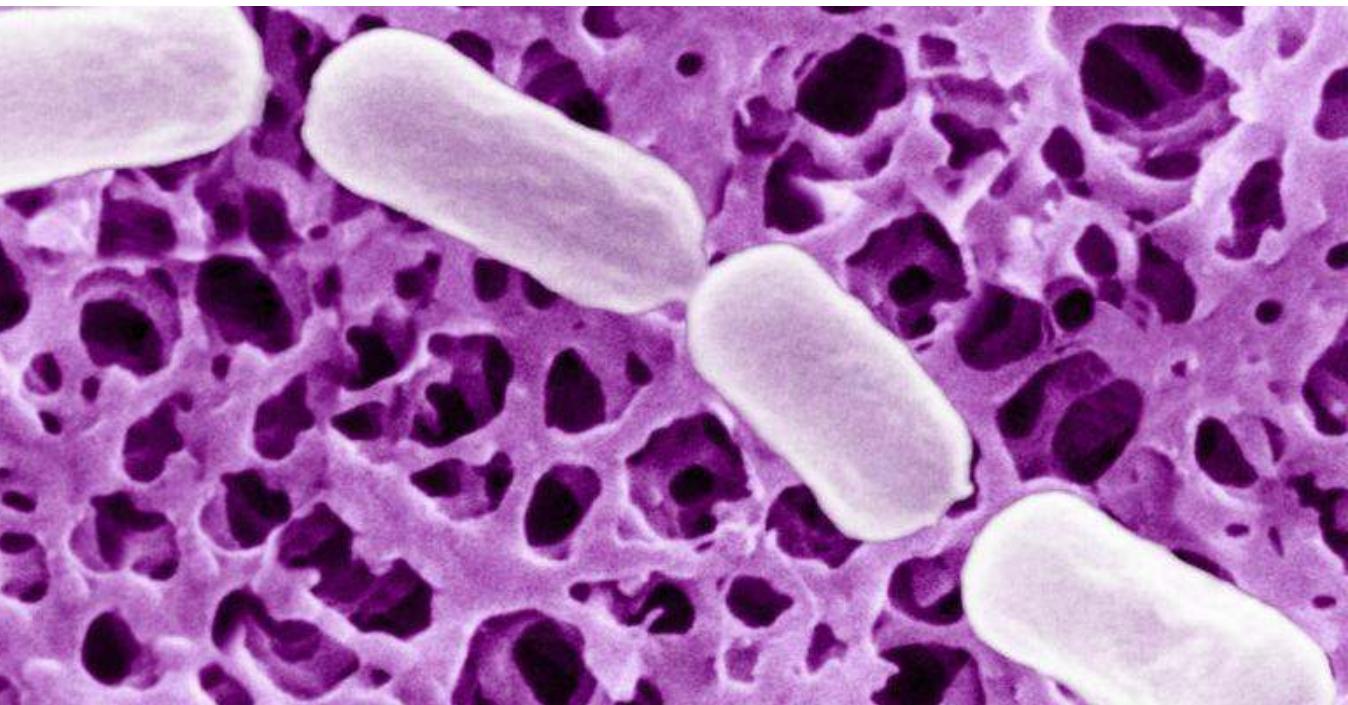
## - ٦- سم الستريكنين والبروسين

يتواجد هذا السم في بذور أشجار الجوز المقيء وبعض بذور النباتات الأخرى المنحدرة من فصيلة الشجر المستديم الأخضر الستروكينوس، يتشابك هذا السم بعضلات الحبل الشوكي والعمود الفقري بنفس الوقت مسبباً الشلل ثم الموت.



#### - ٧- مادة البوتولينوم الكيميائية

يُقال أن ملعقة صغيرة واحدة منه كافية لقتل ما يصل إلى ١,٢ مليار نسمة، وعند تسمم الجسم بمادة البوتولينوم يحصل تغبيش بالرؤية وثقل باللسان وضعف العضلات الأمر الذي ينتهي بالموت.



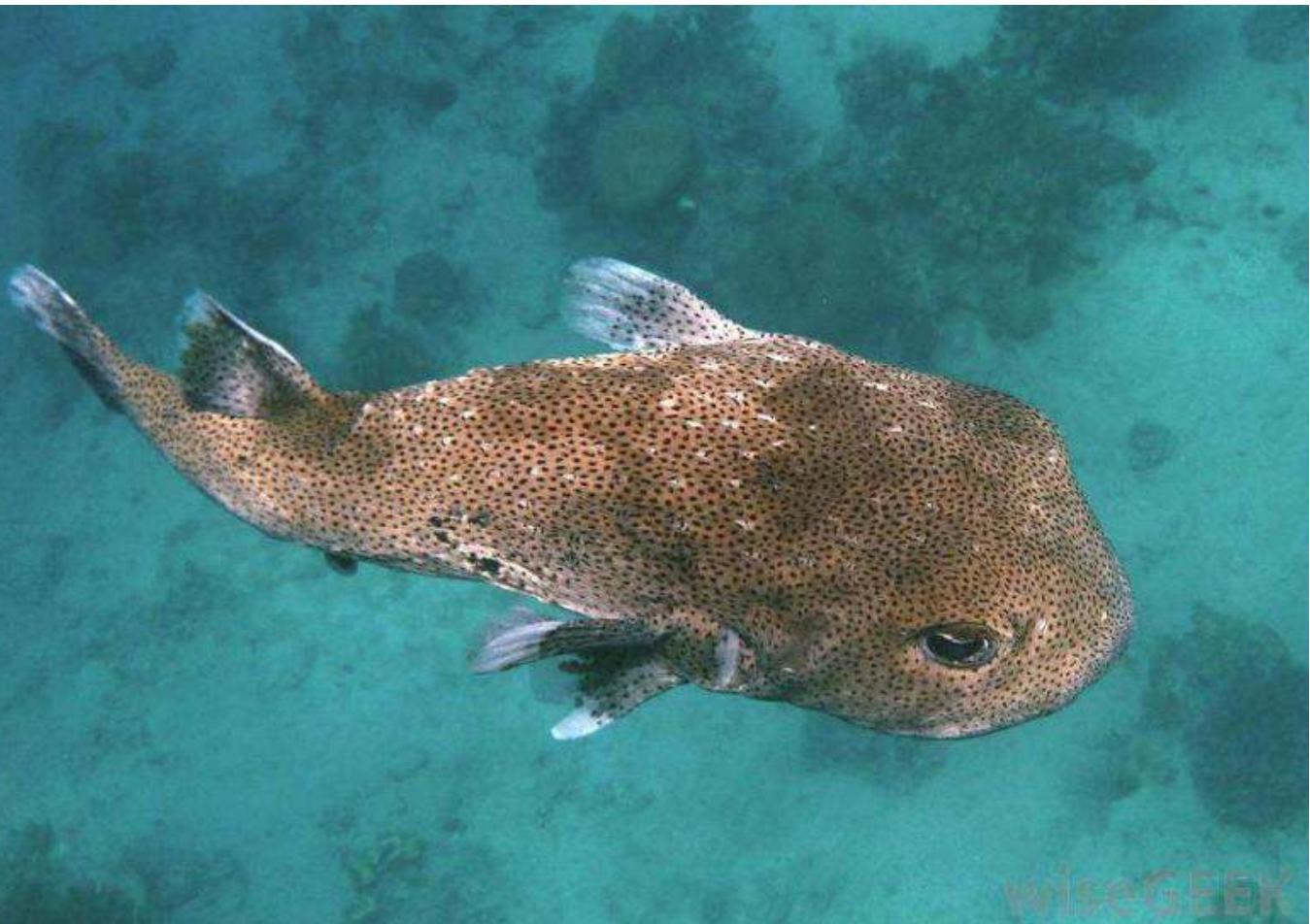
#### - 8- الجمرة الخبيثة

استخدمت تلك المادة السامة كسلاح خلال الفترة الأخيرة في الكثير من المناسبات، وتدخل للجسم عبر الاستنشاق وتشبه أعراضها أعراض البرد والإنفلونزا، وعادة ما يموت الضحية خلال عدة أيام.



#### - 9- سم الأسماك رباعية الأسنان (تيترودوتكسين)

تُفرز أسماك الباخاخ الفتاكية هذا النوع من السموم والذي يسبب الشلل والوفاة في غضون ساعات بسبب تركيزه على تعطيل عمل الخلايا العصبية في الجسم.



#### - 10 سم أماتوكسين

يتواجد السم في أنواع مختلفة من الفطر، ويؤثر بشكل مباشر على الكبد ويمكن أن يؤدي لأمراض مختلفة كأمراض الجهاز التنفسي والغيبوبة في نهاية المطاف.



[التالي](#) [السابق](#) [الصفحة الرئيسية](#)

## دور الطب الشرعي في كشف الدليل الجنائي

للطب الشرعي دوراً عملياً وفنياً في كشف الدليل الجنائي الموصول إلى خيوط الجرائم الغامضة عندما يعجز التحقيق عن الكشف عن ملابساتها ومرتكبيها وفي هذه محاور يتم البحث والتحري في كشف الدليل وفي منتهى الأهمية التي يتوقف عليه إدانة المتهم أو تبرئته. ومن المعروف إن مهمة جمع الأدلة والتي هي من اختصاص الاجهزه التحقيقيه الابتدائية والقضائية وبإشراف قاضي التحقيق المختص وبتدخل الطب الشرعي خلال مراحل التحقيق وبناء على أمر قضائي لتحديد ماهية الدليل الشرعي حصرأً بالإضافة إلى أدله الإثبات الجزائية وعادتا تخضع جميع المعاير لقانون أصول المحاكمات الجزائية الذي نظم إجراءات أحكام الخبرة بالتفصيل بصفة مباشرة أو غير مباشرة بغية إعداد تقارير الطب الشرعي لا سيما تقرير تشريح الجثة، وتقارير القحص المادي إضافة إلى الشهادات الطبية وتلك المتعلقة بتحديد مدة العجز الذي أشار إليها قانون العقوبات لما تتطلبه القضايا الجنائية . باعتبار مهمة الطبيب الشرعي من الناحية الجنائية مرتبطة بفحص وتشخيص ومعاينة الضحايا، الذين يتعرضون لاعتداءات والتي ينتج عنها أفعال جنائية وكذلك حالات قضايا التسمم بفعل فاعل على سبيل المثال إلا إن الفحص الطبي يتم في إطار الخبرة القضائية وأن بيدي برأي ويسببه علمياً وعملياً والثوابت الفنية وفق قرارات قاضي التحقيق وعلى الحالات التي يطلب فيها إبداء الخبرة الجنائية وفقاً لمتطلبات التحقيق ولأنظمة الطبية العدلية المتعلقة بالأدلة الجنائية- الكيماء الطبية الشرعية- البصمات وفيما إذ كان هناك مطابقة الحامض DNA وكذلك تحديد سبب الوفاة من خلال فحص وتشريح الجثث في القضايا الجنائية المتعلقة بالمنوفي للمساعدة في معرفة نوع الوفاة من حيث كونها وفاة طبيعية أو غير طبيعية (جنائية إنتحار عرضية). وخاصة عندما تكون حالات الوفاة، جنائية ، أو عندما يكون سبب الوفاة غير معروف، مثل الوفيات بسبب العنف والحوادث المشتبه بها كونها جنائية كالإنتحار او ناشئة عن التسمم نتيجة تعاطي المخدرات أو الكحول او الوفيات المثيرة للشك والريبة. أو القتل سواء حدثت الوفاة مباشرة- نتيجة الإصابة، أو غير مباشرة ولو بعد مرور مده طويلة الخ . ولترابط العلاقة بين الطب الشرعي الذي كشف الغاز جرائم مثيره كونه المساعد في دعم تحقيق العدالة الجنائية وبين التحقيق الجنائي وخاصة وقت ارتكاب الجريمة وخاصة نتائج إجراء الفحوصات الطبية على المصايبين في القضايا الجنائية، وبيان الإصابة ووصفها وسببها وتاريخ حدوثها، والآلية أو الشيء الذي يستعمل في إحداثها ومدى العاهة المستديمة التي الناتجه وخاصة تشريح جثث المتوفين في القضايا الجنائية وفي حالات الاشتباه في سبب الوفاة، وكيفية حدوثها،

ومدى علاقة الوفاة بالإصابات التي توجد بالجثة وكذلك عند استخراج جثث المتوفين المشتبه في وفاتهم. وإبداء الآراء الفنية ذات الطابع العدلي والتي تتعلق بفحص الدم وفصاله والمواد المنوية ومقارنة الشعر وفحص العينات المأخوذة من الجثث لمعرفة الأمراض، وفحص مخالفات الإجهاض وعادتاً يتشارك مجموعه من الخبراء والفنين، الذين يتعاونون معه مهنياً. كل حسب اختصاصه ووفقاً لنوع الجريمة أو الحادث. وعلى ضوء ذلك كلاً حسب اختصاصه ليطلع الجميع على ظروف الواقعه بما فيه إجراءات الشرطة وقرارات قاضي التحقيق وعلى التقارير الصادرة من المستشفى، والصور الشعاعية، والتحاليل المخبرية، مع استعراض كامل لحالة المتوفي، شاملأً: الجنس، العمر، الجنسية ويتم الاستعانه بخبراء الأدلة الجنائيه، في فحص ومعاينة المكان، الذي وجدت فيه الجثة (مسرح الحادث او الجريمة). ويتم اعداد كتابة التقرير النهائي- بعد ورود كافة النتائج (نتائج المختبريه والادله والجنائيه)- وإرساله الى سلطة التحقيق، ويترك الامر لقاضي التحقيق او للمحكمة المختصة ويجوز للقاضي المختص استدعاء ايها من الخبراء للإيضاح عن أي حاله وردت بالتقرير تحقيقاً للعدالة وهذا استطاع القضاة تثبيت الروابط الوثيقه بواسطه علوم الطب الشرعي وبما يتيح معرفة الجواب، يواحد بعض الجرائم والتي غالباً ما تأخذ وقتاً تتطلب من سلطات التحقيق اثبات ومعرفة المجرم وخيوط الجريمه ليجد القاضي نفسه أمام جريمة يستدعي اكتشافها خاصة وان الإجراءات القانونيه وعلم الإجرام لاتسعف التحقيق فمن واجب القاضي تحقيقاً للعدالة أن يستعين بأرباب الاختصاص والمعرفة وذوي الخبرة لاستجلاء غواصتها والتي لا يمكن حصرها. وقد شاعت بعض جوانب الخبرة العلمية والفنية في مجال التحقيق والإثبات الجنائي، وكثير لجوء المحققين إليها في كشف أسرار الجرائم .

وشهدت اكتشافات علمية تعد بمثابة ثورة في مجال التحقيق الجنائي ومنها :

١- الخبرة في مجال البصمات إذ تلعب بصمات الأصابع والأكف والأقدام أثراً بارزاً في الإثبات الجنائي عندما يعثر عليها في مسرح الجريمة، أو عندما يتم التوقيع على السنادات ببصمات الأصابع، وتلعب الخبرة الفنية العلمية دورها في كشف البصمات وتحديد أماكنها ورفعها وإجراء المقارنات بينها، ونسبتها إلى أصحابها.

٢- الخبرة في مجال مخلفات إطلاق النار: يتختلف عن عملية إطلاق النار من الأسلحة النارية الكثير من الآثار المادية، كالظروف الفارغة، ورؤوس الطلقات النارية، وأملاح البارود المحترقة، الخ. تؤدي الخبرة العلمية دورها في تحديد الأسلحة التي أطلقت منها الظروف الفارغة التي تضبط في مسرح الجريمة، ورؤوس الطلقات التي تستخرج من أجساد الضحايا، ومن خلال مقارنتها مع عينات

الأسلحة المشتبه بها، يتم تحديد الأسلحة التي أطلقت منها على نحو قاطع وحاسم. كما أن إجراء الاختبارات على مخلفات الإطلاق وأملاح البارود المحترق على أيدي مطلق النار، مفيد جداً في التحقيق في قضايا الانتحار، وغيرها من الجرائم.

٣- الخبرة في مجال فحص آثار الآلات: كثيراً ما تستخدم الآلات في ارتكاب الجرائم كأدوات الخلع والكسر والنشر والثقب والقص وغيرها. فهذه جميعها تترك آثارها على الأجسام والمعادن والأخشاب والورق ويمكن من خلال الخبرة العلمية تحديد هذه الأدوات على نحو دقيق.

٤- الخبرة في فحص آثار الحرائق: أن الخبرة العلمية في فحص مخلفات الحرائق تكشف ما إذا استعملت مواد بترولية أو خلافها في إضرام الحرائق، أو ما إذا كانت ناجمة عن تماس كهربائي. وكل ذلك مفيد في تحديد أسباب الحريق، وفيما إذا كان عرضياً أم متعمداً.

٥- الخبرة في مجال المفرقعات والمتقدرات : يقوم الخبراء بالتقاط مخلفات حوادث المتقدرات، وفحصها، وتحديد أنواعها، لأهمية ذلك في إثبات الركن المادي لهذه الجرائم، وأسلوب ارتكابها.

٦- الخبرة في مجال المخدرات والمسكرات: الخبرة تلعب دوراً هاماً من خلال تحليل المضبوطات، أو عينات الجسم، كالدم، أو البول، أو إفرازات معدية (عينات من المعدة) إذ يمكن اكتشاف وجود هذه المواد ونسبتها في الجسم. وهذا الأمر على غاية من الأهمية في اكتشاف كثير من جرائم القتل والانتحار والتسمم وتعاطي المخدرات والمسكرات.

٧- الخبرة في مجال التحاليل البيولوجية: تشمل اختبارات سوائل الجسم، كالدم، والعرق، والبول، واللعاب، واختبارات الأنسجة، والشعر. وهذه جميعها مهمة في الإثبات الجنائي، وإثبات البنوة والنسب. وقد عزز من أهمية هذه الاختبارات ما شهدته التطور العلمي في مجال اختبارات الحامض النووي الريبيوزي منقوص الأوكسجين(DNA) إذ أصبح يشكل بصمة وراثية تميز الأشخاص وأنسابهم على نحو حاسم .

٨- الخبرة في مجال الخطوط والمستندات: وهذا الجانب العام من جوانب الخبرة العلمية ذو أهمية بالغة في إثبات جرائم التزوير، وكثير من الجرائم، من خلال ما يتم من اختبارات للوثائق، والمستندات، والخطوط اليدوية والآلية. وهكذا أصبحت بتعزز دور الطب الشرعي في مفاصل التحقيق الجنائي في إثبات القيمة القانونية للدليل عبر كامل مراحل الإجراءات الجزائية وبما يدل على إثبات وقوع الجريمة،

وظروف وقوعها. وإثبات نسبتها إلى شخص أو نفيها عنه، إضافة إلى تحديد هوية الضحية في بعض الحالات. ولكن يبقى الدور الأساسي للمرحلة الأولى لبدأ التحقيق الابتدائي التي تقوم الشرطة به ويتأتى فيها ضابط الشرطة الشكاوى والإبلاغ عن وقوع جرائم ( سواء مباشرة أو عن الطرق المعروفة قانوناً فيقوم ضابط التحقيق بإجراءات البحث والتحري . وله في هذه الحالة الاستعانة بالأدلة الطبية العدلية وفقاً لقرارات قاضي التحقيق . ويترك الأفراد الضبط القضائي المتابعه والتحرك وفقاً للقانون لكشف الجريمة فور وقوعها أو بعد ذلك بوقت قصير ، وللقارئي كامل الصلاحيات بتخويل صلاحيات أوسع لضابط التحقيق بتنفيذ الأوامر على أن تكون مكتوبة على أوراق القضيه وخاصة في ميدان أوامر القبض والبحث والتحري عن الأدلة بالنظر إلى الظروف الخاصة التي تحيط بالجريمة وردود فعل المجتمع الذي يتطلب سرعة التدخل والحفاظ على الأدلة . وطلب حق الاستعانة بالخبراء في المجال الطبيعي كما يخضع هذا الدليل إلى مبدأ حرية الإثبات والذي بموجبه لا يتقييد القاضي بوسيلة إثبات ولو كانت علمية في إثبات أو نفي نسبة الجريمة لشخص ما ، وهذا يعني تكريساً لمبدأ قرينة البراءة، للدور الهام الذي يلعبه الدليل الشرعي في نفي الجرائم بالنسبة لأشخاص أشتبه في قيامهم بها أو تم اتهامهم بها . وبالإضافة إلى ما سبق فإن تقدير القوة الثبوتية للدليل تترك لمراحل المحاكمة . بعد دراسة تساوي بين الدليل الطبيعي والدليل العلمي والقانوني بصفة عامة، وبين باقي الأدلة من شهادة شهدود، واعتراف وغيرها إلا أن الأمر من حيث النتيجة من اختصاص المحكمة المختصة إلا ان الأدله الثبوتية أقوى من الدليل العلمي خاصة لما يتميز به من موضوعية ودقة، دون الإهمال لواقع الحقائق.. كما أن إهمال القاضي المختص للدليل العلمي يؤدي حتماً إلى التأثير على نتائج التحقيق بحرمانها من شرعية تستمد من الصراامة العلمية . إضافة إلى هذا، فإن سلطة تقدير القاضي لقيمة القانونية لدليل الطب الشرعي ، دون إمكانية مناقشته له، يثير عدة إشكالات على المستوى العملي. ودائماً في الميدان العملي فإنه يتبع التأكيد على المكانة المميزة التي يحتلها الدليل في تفكير القاضي في مجال الدليل الذي غالباً ما يؤخذ به في تكوين القناعه الشخصيه إلا أن الدليل العلمي يلعب دوراً في مرحلة المحاكمة ، كما يخضع تقدير قيمة الدليل إلى مطلق القناعه الشخصيه للقاضي إلا إن عدم تقدير القضاة إلا بما قد تحدثه في أدلة الإثبات وأدلة النفي وعلى ضوء وقائع التحقيق والمحاكمة فلا بد من تطبيق لمبادئ الإثبات العلمي بالأدلة المادية دور الخبرة وخاصة عندما تتناول مسرح الجريمة، الذي هو مكان وقوع الحادث، حيث يمكن إيجاد الكثير من الآثار المادية التي تساعده على كشف الجريمة والفاعل الحقيقي، وكذلك ما يتعلق بالضحية. وتناول هنا تعريف الآثر المادي والدليل المادي، وأنواع الآثار المادية، وأهميتها، والآثار البيولوجية. حيث إن الآثر المادي يعرف من الناحية القانونية هو كل شيء تتعذر عليه

الشرطة أو المحقق العدلي أو يدرك بإحدى الحواس، أو بواسطة الأجهزة العلمية، أو المحاليل، في مسرح الجريمة، أو على جسم الجاني، أو على المجنى عليه، أو بحوزتهما، سواء كان آلة حادة، جزء من ملابس، مقدوفاً نارياً. مثل بقع دموية، بصمات الأصابع، آثار الحبال حول الرقبة. كما في الخنق والشنق. لأن الدليل المادي هو ما يستفيد من الأثر المادي ويتحقق به الثبات، أو هو قيمة الأثر المادي التي تنشأ بعد ضبطه وفحصه فنياً ومعملياً. ولذلك، فوجود صلة إيجابية بين الأثر المادي والمتهم دليل مادي على نفي الجريمة. فمثلاً البقع الدموية: هي أثر مادي، ويقدم لنا فحص فصائل الدم، وبصمة الحامض النووي DNA، دليلاً مادياً على إثبات أو نفي التهمة عن شخص ما. وكذلك بصمة الأصابع: هي أثر مادي، ومقارنة البصمات تقدم لنا دليلاً مادياً على ملامسة صاحب البصمة للجسم الذي يحملها.

الجروح بالجلة: هي أثر مادي، وفحصها يقدم لنا دليلاً على نوعية الأداة المستخدمة، وضبطها بحوزة المتهم هو دليل مادي ضده لذلك فإن الآثار المادية بمسرح الجريمة، أما أن تكون ظاهرة أو خفية . ويقصد بالآثار الظاهرة بانها الآثار التي يمكن رؤيتها بالعين المجردة. وغالباً ما تكون واضحة المعالم، مثل عصا، أو فأس، أو سكين، أو حجر، أو سلاح ناري ... الخ . أما الآثار الخفية : فيقصد بها الآثار التي لا يمكن رؤيتها بالعين المجردة، وتقتضي الحاجة الاستعانة بالوسائل الفنية والكميائية لاظهارها . وهناك من الأشياء الضرورية التي توجد في مكان الكشف، وبالإمكان عمل مسح شامل لها من دون تجاهلها مثل :

١. جلة القتيل .

٢. بصمات الأصابع .

٣. الدم .

٤. البقع الدموية.

٥. الأسلحة بمختلف أنواعها (بما فيها الأسلحة البيضاء) .

٦. حل .

٧. قطع قماش ملطخة بالدماء .

٨. قطع زجاج مكسور.

٩. أعقاب سجائر وطفيليات .

١٠. ألياف وشعر موجودة في مكان الكشف .

١١. الأذية.

١٢. الأشياء الموجودة في سلة المهملات.

١٣. الأدوية.

١٤. أشياء أخرى إن وجدت .

أما الأشياء التي تؤخذ من الجثة ، فهي: الدم . الشعر. مسحة شرجية ( تؤخذ بمعرفة الطبيب العدلي).مسحة مهبلية ( تؤخذ بمعرفة الطبيب العدلي)أيضاً. مسحة فمية ( من الفم ) . الأظافر. ملابس القتيل . الحذاء. محتويات المعدة- الكبد- الطحال- الرئة- البول من المثانة( جميع هذه المحتويات ضرورية في حالات التسمم ( و تؤخذ بمعرفة الطبيب العدلي ).أما الأشياء التي تؤخذ من المتهم : بصمات الأصابع . الدم. الشعر. الأظافر. الملابس. الحذاء او الجوراب.اللعلب. البول. عينة من السائل المنوي والأشياء التي يراعى الكشف عنها في القضايا الجنسية : المجنى عليها أو الضحية . غطاء السرير. غطاء الوسادة. مناديل الورق. بصمة أصابع الأيدي. بصمة أصابع الأرجل. البقع الدموية. الشعر المتتساقط . ملابس داخلية للمجنى عليه أو المجنى عليها . الواقي الذكري . الأدوية . المشروبات والأكواب الزجاجية. السجائر والطفيليات. الأسلحة بمختلف أنواعها . القيء أو إفرازات الفم في القضايا الجنسية. الملابس الموجودة في الحمام إذا تم تغييرها من قبل المجنى عليه. لأن للآثار المادية أهمية كبيرة أحدها -كشف الغموض المحيط ببعض النقاط في بداية عملية البحث الجنائي، كالتأكيد من تصدق أقوال المجنى عليه ، والشهود المشتبه فيهم.وللاستدلال على ميكانيكية وكيفية ارتكاب الجريمة.مع التأكيد على إيجاد الرابطة بين شخص المتهم والمجنى عليه ومكان الحادث عن طريق الآثار المادية التي تركها أو انتقلت إليه من مكان الحادث. والتعرف على شخصية المجنى عليه ومن هنا وخلال الممارسات العملية في مجال التحقيق العملي بيان زيادة الاعتماد على الدليل المادي في العمليات القضائية، الذي يوفره الطب الشرعي والعلوم المساعدة الأخرى، هو اليوم أحد معالم التطور الجنائي مع أن الخبراء القانونيين يؤكدون بأن رجال القانون ينظرون إلى الاعتراف بحذر شديد،خصوصاً وأن شهود الإثبات مسؤولة عن أكثر حالات تتناقض مع الأدلة الأخرى ولكن بالنتيجة تجتمع كل الأدلة لكشف المجرم

والجريمة وشكرا . لقد ظلت مهنة الطبيب الشرعي مرتبطة بفحص أو معainة الأشخاص الضحايا الذين يتعرضون لاعتداءات وينتج عنها أفعال جنائية والفحص الطبي ويدخل في إطار الخبرة القضائية ولكن مع تطور المجتمعات وظهور الصناعات الحديثة واقتصاد السوق ظهرت إلى الوجود مؤسسات التأمين والحماية الاجتماعية . توسيع اختصاصات الطبيب الشرعي لتعدد الظروف واختلافها التي يجب فيه على الطبيب الشرعي أثناء قيامه بالمهام المسندة إليه من الجهات المختصة أن يبدي برأي مسبب علميا وعمليا على حالة الأشخاص المراد فحصهم في إطار خبرته وبذلك أصبح الطبيب الشرعي ينظر إليه من الجميع الخبير في آثاره الإدارية والقضائية وحتى الاقتصادية . إن الطبيب الشرعي بصفته مساعدا للقضاء يعتبر الركيزة الأساسية في دعم القانون من خلال مساعدة العدالة في التحريات الجنائية و مختلف الخبرات الطبية سواء المدنية أو الجزائية . كما أنه من ضمن مهامه الأساسية هو إعطاء استشارات طبية والإجابة على بعض التساؤلات التي تطرح عليه من طرف القضاء في بعض الملفات الطبية والآثار الناتجة عنها . وبما أن الطبيب الشرعي يعتبر من الخبراء المساعدين لذا ركزت عليه كل جهودها وأولت له عناية كبيرة وأهمية قصوى بحكم تعامله مع القضاء وانبثق كثير من النصوص التشريعية التي تمت مراجعتها وسنت قوانين جديدة لها علاقة مباشرة بسير النشاط القضائي في مجال الطب الشرعي لدليل على مواصلة المسار المعقد والطويل ضمن إصلاح العدالة والاعتناء بكل القضايا التي من شأنها أن تمس بحقوق الإنسان وهذا ما خلصت إليه المبادئ العامة لقواعد العدالة . إن الطبيب الشرعي يقوم بإجراء الفحوصات الطبية على المصابين في القضايا الجنائية وبيان وصفة الإصابة وسببها وتاريخ حدوثها والآلية أو الشيء الذي استعمل في إحداثها ومدى العاهة المستديمة التي نتجت عن هذا الاعتداء وبذلك فإن الطبيب الشرعي ملزم بالقيام بهذه الفحوصات والتحلي بالصدق والأمانة وتحرير شهادة طبية تثبت الفحص الطبي الذي قام به على الشخص المعنى . وتشريح جثث المتوفين في القضايا الجنائية وفي حالات الاشتباه في سبب الوفاة وكيفية حدوثها ومدى علاقة الوفاة بالإصابات التي توجد بالجثة وإستخراج جثث المتوفين المشتبه في وفاتهم وتشريحها بناء على أمر قضائي . ويطلب منه إبداء الآراء الفنية التي تتعلق بتكييف الحوادث والأخطاء التي تقع بالمستشفيات وتقرير مسؤولية الأطباء المعالجين . وتقدير السن في الأحوال التي يتطلبها القانون أو تقتضيها مصلحة التحقيق والمثال على ذلك تقدير سن المتهمين الأحداث أو المجنى عليهم في قضايا الجرائم الأخلاقية أو المتزوجين قبل بلوغ السن المحددة من أجل إبرام عقد الزواج في الحالات التي يكون شك في تزوير وثائق أو عدم وجودها أصلا . وعادة مثل هذه الأمور تكون بعهدة لجان طبية متخصصة ويدل في اختصاص الطب الشرعي بمفهومه العام وبناء .

لقد ظلت مهنة الطبيب الشرعي مرتبطة بفحص أو معاينة الأشخاص الضحايا الذين يتعرضون لاعتداءات وينتج عنها أفعال جنائية والفحص الطبي ويدخل في إطار الخبرة القضائية ولكن مع تطور المجتمعات وظهور الصناعات الحديثة واقتصاد السوق ظهرت إلى الوجود مؤسسات التأمين والحماية الاجتماعية. توسيع اختصاص الطبيب الشرعي لتنوع الظروف واختلافها التي يجب فيه على الطبيب الشرعي أثناء قيامه بالمهام المسندة إليه من الجهات المختصة أن يبدي برأي مسبب علمياً وعملياً على حالة الأشخاص المراد فحصهم في إطار خبرته وبذلك أصبح الطبيب الشرعي ينظر إليه من الجميع الخبير في الآثار الإدارية والقضائية وحتى الاقتصادية. إن الطبيب الشرعي بصفته مساعدًا للقضاء يعتبر الركيزة الأساسية في دعم القانون من خلال مساعدة العدالة في التحريات الجنائية ومختلف الخبرات الطبية سواء المدنية أو الجزائية. كما أنه من ضمن مهامه الأساسية هو إعطاء استشارات طبية والإجابة على بعض التساؤلات التي تطرح عليه من طرف القضاء في بعض الملفات الطبية والآثار الناتجة عنها. وبما أن الطبيب الشرعي يعتبر من الخبراء المساعدين لذا ركزت عليه كل جهودها وأولت له عناية كبيرة وأهمية قصوى بحكم تعامله مع القضاء وانبعثت كثيرة من النصوص التشريعية التي تمت مراجعتها وسن قوانين جديدة لها علاقة مباشرة بسير النشاط القضائي في مجال الطب الشرعي لدليل على مواصلة المسار المعقد والطويل ضمن إصلاح العدالة والاعتناء بكل القضايا التي من شأنها أن تمس بحقوق الإنسان وهذا ما خلصت إليه المبادئ العامة لقواعد العدالة . إن الطبيب الشرعي يقوم بإجراء الفحوصات الطبية على المصابين في القضايا الجنائية وبيان وصفة الإصابة وسببها وتاريخ حدوثها والآلة أو الشيء الذي أستعمل في إحداثها ومدى العاهة المستديمة التي نتاج عن هذا الاعتداء وبذلك فإن الطبيب الشرعي ملزم بالقيام بهذه الفحوصات والتحلي بالصدق والأمانة وتحرير شهادة طبية تثبت الفحص الطبي الذي قام به على الشخص المعنى. وتشريح جثث المتوفين في القضايا الجنائية وفي حالات الاشتباه في سبب الوفاة وكيفية حدوثها ومدى علاقة الوفاة بالإصابات التي توجد بالجثة واستخراج جثث المتوفين المشتبه في وفاته وتشريحها بناء على أمر قضائي . ويطلب منه إبداء الآراء الفنية التي تتعلق بتكيف الحوادث والأخطاء التي تقع بالمستشفيات وتقرير مسؤولية الأطباء المعالجين. وتقدير السن في الأحوال التي يتطلبها القانون أو تقضي بها مصلحة التحقيق والمثال على ذلك تقدير سن المتهمين الأحداث أو المجنى عليهم في قضايا الجرائم الأخلاقية أو المتزوجين قبل بلوغ السن المحددة من أجل إبرام عقد الزواج في الحالات التي يكون شك في تزوير وثائق أو عدم وجودها أصلًا. وعادة مثل هذه الأمور تكون بعهدة

لجان طبية متخصصة ويدل في اختصاص الطب الشرعي بمفهومه العام وبناء لما يحال له من القضاء فحص المضبوطات الجرميه فحص الدم وفصائله والمواد المنوية ومقارنة الشعر وفحص العينات المأخوذة من الجثث لمعرفة الأمراض وفحص مخلفات الإجهاض ويتدخل خبراء الأدلة الجنائية في ذات المهمة من الناحية الجنائية . لذلك إن الطبيب الشرعي المكلف بإنجاز خبرة طبية، يمكن له أن يستعين في تكوين رأيه بمن يرى الاستعانة بهم، على القيام فإذا كان الطبيب الشرعي الذي تم انتخابه بأمر قضائي فإمكانه طلب الاستعانة بضم أطباء وخبراء إليه وبموافقة محكمة الموضوع ليقدم تقرير مشترك لكل منه رأيه سواء اختلفوا أو اتفقوا في الرأي والأمر متترك لسلطة تقدير المحكمه وبعد ايداء اليمين القانوني والخاص بالخبراء ولقاضي التحقيق أو محكمة الموضوع الأخذ من تقرير الخبير بما تراه ملحا للاستناد عليه ويتم استبعاد منه ما يرون أنه غير مجيء في الدعوى. وعلى سبيل المثال الحالات التي كانت تتظر من قبل القضاء إذا خلص قاضي التحقيق أو محكمة الموضوع نacula عن تقرير الطبيب أن بيان الصفة التشريحية لم تساعد على تحديد مثلاً ساعة وفاة الشخص تعينا دقيقاً، ولكن من جهة أخرى يتم تحديد تلك الساعة من طرف آخر ويختلص ذلك من ظروف الدعوى وملابساتها وشهاده الشهود فإن الإجراء قد يأخذ بها وللقضاء الحق في الاعتماد لاستنتاج ما يرون حقيقة المحكمه الخبير الأعلى في الدعوى كما هو متعارف عليه قضاة. لأن إن تقرير خبير الطبيب الشرعي إنما هو نوع من الأدلة التي تقوم في الدعوى لمصلحة أحد طرفي القضية فمتى ناقشه الخصوم وأدلى كل منهم برأيه فيه، كان للمحكمة أن تأخذ به لمصلحة هذا الفريق أو ذاك أو أن تطرحه ولا تقيم له وزنا أو تأمر بإجراء خبرة مقابلة لا يوجد نص صريح يلزم المحكمة بالاستجابة لطلب استدعاء الطبيب لمناقشته، بل أن لها أن ترفض هذا الطلب إذا ما رأت أنها في غنى عن رأيه بما استخلصته من الواقع التي ثبتت لديها ويمكن إتباع طرق الطعن التميزي باعتباره حق مشروع للجميع ومن له المصلحة قانوناً . وفي كل الأحوال يعتبر الطبيب الشرعي بصفته مساعداً للقضاء لا يمكن لدولة القانون كما تطمح و تعمل من أجله بلادنا أن تستغني عنه، بل يجب الاعتناء بهذه الفئة حتى تقوم بواجبها لمساعدة العدالة. ويحسن إيجاد صيغة عمل في توضيح بعض الأمور التحقيقيه عندما يصل العلم إلى القضاء بوقوع حادث أو ما شابه ذلك إعطاء الأمر للمحقق العدلي و لضابط الشرطة بمجرد علمه بوقوع أفعال جنائية او تخويفهم مسبقاً وتحت إشرافه الاستعانة بالطبيب الشرعي وخبرير الأدلة الجنائية حيناً للإنتقال إلى مسرح لايفلت الجاني من العدالة وذلك بالكشف على جثة المتوفى الذي يشتبه في وفاته سواء كانت الوفاة فجأة أو عرضية أو جنائية ليقوما كلاً حسب اختصاصه بالدور المعهود لهما فحص جميع المضبوطات من آلات نارية

ومقدوفات وغيرها لإبداء الرأي في حالتها من حيث علاقتها بالحوادث المضبوطة فيها.

- إن مهنة الطبيب الشرعي في بلادنا رغم أهميتها وبنائها، نظراً للخدمة العمومية التي تقدمها للمجتمع، أصبحت مهنة غير مرغوب فيها من طرف طلبة الطب، حيث ينظرون إليها من الجانب المادي البحث، وبغرض ترغيب الطلبة في متابعة هذا التخصص بات ضرورياً تنظيم هذه المهنة ووضع قواعد وأدوات لرد اعتبارها. من أجل السير الحسن للعدالة وإعطاء كل ذي حق حقه، عندما يتطلب الفحص الطبي على كل شخص أو إجراء خبرة طبية، سواء كانت مدنية أو جزائية، يستحسن ندب الأطباء الشرعيين المختصين، دون سواهم، نظراً لكفاءتهم، واستعدادهم للعمل مع العدالة كلما تمت الاستعانة بهم. إن الطبيب الشرعي بحكم اخلاقه وكفاءته العلمية ويعينه القانونية كطبيب وخبر قاضي ملزم بالحفاظ على السر المهني ولا يحق له الكشف عن أسرار مهنته الطبية إلا في الحالات التي يوجب عليهم فيها القانون إفشاءها ويسمح لهم بذلك وهذا ما نص عليه قانون العقوبات. وهي حالات الوفاة المشكوك فيها و يتم اللجوء إلى الطبيب الشرعي وقد نص على أن كل وفاة مهما كانت طبيعتها يجب أن تتم معاينتها من طرف طبيب، ولما كان الأمر كذلك فبعض الأطباء لا يقومون بفحص المتوفى، ويكتفون بالكشف الظاهري للمتوفى دون التأكد من حالة الوفاة وتهرباً من المسؤولية يقومون بتحرير شهادة معاينة الوفاة ويسجلون فيها ملاحظة "وفاة مشكوك فيها"، "أو وفاة غير طبيعية"، وأمام هذا الأمر فإن المحقق يرفض تسجيل شهادة الوفاة وتسلیم إذن بالدفن لأهل المتوفى إلا بحصولهم على إذن من قاضي التحقيق بعد عرض الأوراق عليه وختاماً فإن الطبيب الشرعي بمساهمته في المعرفة المهنية العملية والطبية والبيولوجية له مكانة خاصة في تحقيق العدالة في تطبيق القوانين المنظمة لحقوق وواجبات أفراد المجتمع وشكراً.

ذا كنا بصدد الحديث عن العلم الجنائي فإن علينا بطبعه الحال أن ننظر في معنى الكلمة. باختصار شديد يمكن التفكير في الجنائيات Forensics هي كل ما يختص بتطبيق العلوم لخدمة تطبيق القانون. نلاحظ من الجملة السابقة أن الأمر لا يقتصر على فحص الجرائم – وهذا أول الأفكار المغلوطة الشائعة – فمثلاً يمكنك أن تستخدم تقنية علمية في فحص مراقبة روتيني أو حسم نزاع على ملكية – لم تحدث به جريمة – وغير ذلك من الأمور التي لم يُرق فيها الدم. كذلك كثيراً ما ينظر علم الجنائيات في جرائم لا تدور حول قضية قتل؛ فمن الممكن استخدامه لحل قضية سرقة لوحة من متحف أو تزوير وثيقة.

اصطلح علماء هذا المجال على تقسيم الجنائيات لقسمين: الطب الجنائي والعلوم الجنائية. كما يتضح من الاسم فإن الطب الجنائي يقوم بالتعامل مع جسم الضحية

سواء كانت جثة أو على قيد الحياة. بإمكان الطب الجنائي أن يخبرنا عن الإصابات، آثار التاريخ المرضي، سبب الوفاة وتوقيت الوفاة وما إلى ذلك مما يطلق عليه «التشريح التشريح autopsy» بالإضافة للمعلومات التي يقدمها علم الأمصال serology وعلم الأنسجة Histology عن الضحية. لممارسة هذه المهنة على الشخص أن يحمل شهادة في الطب أولاً ثم يسعى للشخص في الطب الجنائي (الشرعى كما يطلق عليه في البلاد العربية).

ما القسم الثاني – العلوم الجنائية – فهي العلوم التي تتنظر في باقى فروع الجريمة ومسرحتها من بصمات، مواد مخدرة وسموم، آلات حادة، أسلحة ومقذوفات، آثار الحرائق المفتعلة، حمض نووي وسوائل جسدية، آثار دماء وشكلها، وثائق وأى آثر مادي آخر قد يكون مفيداً في الإشارة للجاني إذا ما تمت معالجته. أيضاً تولي العلوم الجنائية اهتماماً بمنهجية «أخذ» و«تخزين» هذه الآثار لسهولة فقدانها لمصادقيتها إذا ما اختلطت بعوامل أخرى لا تتعلق بالجريمة. كذلك نرى دوراً هاماً لعلم الإنسان في العلوم الجنائية حيث يعتبر أداة محورية في الجرائم التي مر عليها زمن طويل وأصبحت بقايا الضحية بحاجة لفحص خبير لتحديد نوعها وسنها والظروف التي تم حفظ البقايا فيها وما إذا كانت قد تلقت ضربات مميتة (إذا كنت من متابعي برنامج Bones فإنه ليس سيناً جدًا في التعبير عن دور علوم الإنسان الجنائية، إلا أنه ما زال يصور استخلاص المعلومات من البقايا بطريقة أسهل من الواقع). يمكننا هنا أن نقول أن العلوم الجنائية عبارة عن توظيف مفيد ومرن للكيمياء والتفاعلات الكيميائية لتحديد هوية مادة ما وكميتها لاستخدام هذه المعلومة لعادة رسم خط سير الجريمة (أو أيًا كان النزاع القائم) بالإضافة للفحوصات الفيزيائية كفحص الأنماط التي تتشكل على الرصاص عند إطلاقه (سنعود لهذا قريباً) وفحوصات علم الإنسان. ويجب التنوية هنا أن تركيز السلسلة الحالية سيكون على العلوم الجنائية عامة وعلم الكيمياء الجنائي خاصة، أما الطب الجنائي فسيكون لحديثه مقام آخر.

نحن نعلم الآن عمّ نتحدث، علينا استخلاص معلومات من المواد الملقاة هنا وهناك والتي لن تثير اهتمام أحد لو لم يكن هذا مسرح جريمة، الزجاج المنثور والدم اليباس على الأرض والمسحوق الأبيض الغريب الموجود بجوار الضحية وغيرها الكثير. لكن قبل الغوص في كل من ذلك علينا أن نتحدث قليلاً عن كيفية ظهور هذه العلوم من الأساس. صدق أو لا تصدق فإن فحص الحمض النووي والاختبارات الكيميائية للكشف عن سم السيناريو لم تكن دوماً أموراً ملزمة للقضاء ليحكم على أساسها. هنا

نجد أنفسنا أمام قضايا لم يكن أطرافها هم سبب شهرتها، بل من حلها وكيف. كل من هذه القضايا أدت لإضافة قطعة من الموزيak الذي سيصبح العلم الذي نعرفه الآن.

### بدايات متقطعة

في أوائل القرن الثالث عشر ظهر في الصين ما يعتبر أول كتاب مختص بالجنائيات لصاحبته Song Ci. احتوى هذا المصنف الذي حمل اسم Collected cases of injustice rectified على الكثير من القضايا التي استعمل فيها الطبيب الصيني معارفه لتحقيق العدالة. ولكن تظهر أهمية الكتاب الكبرى في كونه أول من حاول التفرقة بين الموت غرقاً والموت بالخنق، كما كان أول ما استخدم الحشرات لاستنباط دلالات مرتبطة بالجرائم فيما سيعرف بعد قرون باسم «علم الحشرات الجنائي».«Forensic Entomology».

لن يحدث الكثير في الفترة اللاحقة من زاوية «جنائية» إلا أن الكيميائيين المتأخرین وعلى رأسهم باراسيلسوس كانوا يشهدون ميلاد علم الكيمياء ذاته من رحم الأساطير الكيميائية ومعه بالطبع دراسة السموم (يطلق على باراسيلسوس أبو علم السموم). لكن هذا الهدوء سيتغير في القرن التاسع عشر حين تظهر الحاجة لطرق متطرفة للبت في القضايا بسبب تطور طرق القتل. وهنا تأتي أول قضية صنعت التاريخ الجنائي، قضية بوكارمي.

### العشاء الأخير

الكيميائي جون ستاس

في عام ١٨٥٠ كان أحد نبلاء بلجيكا الكونت هيبولايت بوكارمي وزوجته ليديا قد قاما بدعوة جوستاف أخ ليديا الذي كان قد ورث حديثاً ثروة عائلتها على العشاء وقد كان هذا آخر مكان يذهب إليه جوستاف حياً. استرعت هذه القضية انتباه البوليس آنذاك لأن المشهد كان يوحى بتسمم أو حتى بجريمة قتل مع وجود الدافع المادي الواضح. حينها طلب من الكيميائي الشهير بجامعة بروكسل جون ستاس Jean Stas أن يقوم بما سعيد من أوائل تطبيقات الكيمياء وعلم السموم في التاريخ الجنائي الحديث.

سيقوم ستاس بفحص أعضاء جوستاف الداخلية واستخلاص عصاراتها ليصل لقناعة أن جوستاف بالفعل قد تم تسميمه بمادة النيكوتين. يصنف النيكوتين ضمن ما يعرف باسم Alkaloids أو شبه قلويات وهي نوع من المركبات الكيميائية الطبيعية التي تحتوي على ذرة نيتروجين وتوجد في معظم النباتات، مثل نبات الطباق.

نشير هنا لنبات الطباق لأن النيكوتين وهو شبه قلوي شهير كان من الشائع استخلاصه واستخدامه كمادة سامة لأن إيجاد آثاره كان صعباً للغاية ولذا فقد كان الاختيار المثالي للكونت بوكارمي ليقتل به صهره. هنا كانت المعضلة، لا يكفي فقط أن يتقدم ستاس إلى المحكمة باعتقاد شخصي حتى وإن كان صادراً عن خبير، عليه أن يجد طريقة تمكنه من استخلاص النيكوتين من أعضاء جوستاف وتقديمه دليلاً مادياً على حدوث جريمة.

هنا سيجند ستاس معرفته بخواص أشباه القلويات للوصول لهذه الطريقة وسيسير الأمر كالتالي (مع ملاحظة أن ما سنسرده هنا ببساطة قد استلزم الكثير والكثير من المحاولات والتجارب من جهة ستاس آنذاك):

أولاً: استخدم ستاس حقيقة تقول بأن أشباه القلويات تتفاعل مع الأحماض مكونة أملاحاً قابلة للذوبان في الماء والكحول. لذا إن كانت الآثار الموجودة في معدة ستاس هي نيكوتين بالفعل فإن عليها أن تذوب في كلٍّ من الماء والكحول، لذا أول خطوة هي تحويل أعضاء جوستاف الداخلية إلى كتلة هلامية بغمرها في سائل أو استخدام الحرارة أو الحمض ثم إضافة مخلوط من حمض ضعيف (لتكون الملح) وكحول (الإذابة الملح).

ثانياً: سيقوم ستاس بتسخين هذا المزيج لتتسرب الحرارة في ترسيب المكونات العضوية في هذا الهلام في حين أن أي مادة كانت متعلقة بها (كأشباه القلويات) ستبقى ذاتية في محلول الكحول.

ثالثاً: إضافة الماء لمحلول شبه القلويات الذائبة (على هيئة أملاحها) في الكحول. هنا وجد ستاس أن المركب شبه القلوي ذاب أيضاً في الماء كما فعل في الكحول. الآن تأكد من وجود المركب ولكن بقيت مشكلة استخلاصه والتي سيكون حلها ببساطة تخير الماء ليترسب شبه القلوي - النيكوتين – فوراً مما يسمح بتقديمه للقضاء دليلاً دامغاً وهو ما نتج عنه إدانة الكومنت بالفعل.

كانت طريقة حل هذه القضية عالمة حاسمة على ميلاد العلم الجنائي وتوسيعه في صورة شبيهة بما نعرفه الآن حيث ظهرت أفكار مثل اللجوء للمتخصصين والدليل والقضية والإثبات والخطوات والاستنباط من الحقائق العلمية، لكنها لم تكن الوحيدة. في ثلاثينيات القرن ذاته كان جيمس مارش يحاول – وينجح – في محاولة السيطرة على وباء تفشي في أوروبا آنذاك ألا وهو وباء استخدام الزرنيخ للفتل إلا أننا سنترك هذا الحديث لبداية نقاشنا القادم.

## أهمية مسرح الجريمة في كشف غموض الحوادث الإجرامية

إن الشرطة العلمية والتقنية هي التنظيم الوحدى الذي يتتوفر على الوسائل الإدارية والقضائية والتقنيات الازمة لترجمة العناصر المرفوعة من مسرح الجريمة وتحليلها مخبرياً من مبدأ لوكاند الذي يقول : في مبدأ التبادلات: " لا يمكننا أن ندخل أو نخرج من مكان معين أو ما دون جلب أو اخذ شيء موجود من قبل في ذلك المكان أو الغرفة، ونترك بالضرورة آثارا تدل على دخولنا المكان، كما يرسم الحذون طريقه ب לעابه". أي أن الظرف يحتم على المجرم ترك أثرا له في مسرح الجريمة، أثناء اقترافه لل فعل الإجرامي أو أنه يحمل معه آثارا من ذلك المكان.

ومن أجل الوصول إلى هوية الفاعل أو الفاعلين و معرفة كيفية وقوع الجريمة فان الأسلوب الوحيد الذي يمكننا من ذلك، هو دراسة مسرح الجريمة عن طريق الاهتمام بالآثار سواء كانت بيولوجية أو غير بيولوجية، فالشرطة العلمية التي تستعين بالطب ، البيولوجي ، الفيزياء ، ... وغيرها من العلوم الأخرى بالإضافة إلى ذلك ان الشرطة التقنية التي تمثل مهمتها في إعطاء و تقديم العناصر المستخلصة والآثار المرفوعة من مسرح الجريمة، وتقديمها إلى مخبر الشرطة العلمية للتحليل وإعطاء النتائج.

هذه العناصر تعتمد أساساً على الموضوعية العلمية لتحديد إدانة أو براءة المشكوك فيه، وتساهم في إعادة سيناريو لوقائع الجريمة وتمكن من التأكد من صحة الشهادات والتصريحات.

مسرح الجريمة : هو المكان الذي ارتكب فيه فعل جنائي متربط ونميز في هذا المجال بين أمرين وهما أولاً مسرح الجريمة بالمعنى الدقيق للكلمة ويعنى به المكان المباشر الذي تم فيه الحادث الإجرامي والذي يتوقع أن توجد فيه تبعاً لذلك أغلب الآثار الجنائية مثل أثار الدماء والإفرازات التناسلية وأثار المعدة والبصمات..... الخ

الأمر الثاني هو مسرح الجريمة بالمعنى الشامل ويقصد به المحيط القريب من مكان الجريمة إلا أن حضور الأخصائيين كقتيو مسرح الجريمة وخبراء مخابر الشرطة العلمية المساعدة في التحريات الأولية قبل اختتام التحريات الشاملة لا يؤثر على الإجراءات الضرورية للبحث عن الآثار وتأمينها ولا على عمق أعمال البحث الجنائي أي الحفاظ على الآثار من التدنيس .

إن نجاح التحريات يقتصر على الكفاءة في المعابن الميدانية والحكمة المهنية التي يمتاز بها الأشخاص الكلفون بهذه المهام واتخاذ التدابير الأولية للتحريات يتوقف على الشروط التالية:

(١) التامين الشامل والمبكر لمسرح الجريمة من الدخول إليه و الخروج منه. (٢) منع حدوث أية تغييرات في واقع مسرح الجريمة. (٣) إبعاد الأشخاص الفضوليين مهما كانت صفتهم او علاقتهم المهنية . (٤) العمل وفق خطة ومنهاج مرسم.

يتوجب على أول محقق الذي يصل إلى مسرح الجريمة انجاز تامين سلامه المكان وان مسرح الجريمة يتاسب مع ملابسات المحيط بالحادث ومع مراعاة ظروف المكان وفي جميع الأحوال يجب :

- عدم لمس أي شيء في مسرح الجريمة .

- عدم إتلاف الآثار والعمل على التقليل إلى بعد الحدود من التغييرات الضرورية إسعاف ونقل المصابين او عند محاولة إزالة الخطر العام مثل الغاز المتسرّب او إطفاء النيران او إزالة الانقاض الخ

- تغطية الآثار بالشكل المناسب للحفاظ عليها من الطمس مثل آثار الأقدام آثار الدماء المتواجدة في الأرض والتي تكون مكشوفة ومعرضة للتاثير بالأحوال الجوية كالฝน او الرياح.

- وصف وضعية المصابين والآثار المختلفة عن أعمال الشرطة وتدوين كل التغييرات. الطارئة وذلك ضروري لأن يأخذ الباحث أي تقني مسرح الجريمة علما بها من جهة وإمكانية إعادة تمثيل مسرح الجريمة مستقبلاً من جهة أخرى عندما تستدعي إليه مجريات التحقيق.

- عدم السماح لأي شخص بالدخول إلى المكان باستثناء الأطباء المكلفين بإسعاف المصابين حتى ولو كان من المخولين بالدخول او من أفراد الطاقم الصحي وذلك قبل وصول الخبير الفني او تقنيو مسرح الجريمة المخصص والمنوط به البحث في الآثار الجنائية .

كيفية عزل مسرح الجريمة و أنواعه: إن مسرح الجريمة يأخذ شكلين أولهم مسرح الجريمة المفتوح على الهواء الطلق و الثاني المسرح المغلق والثانى يتم عزلهما كما يلى:

مسرح الجريمة المغلق : غزل مسرح الجريمة التي ترتكب في الأماكن المغلقة بواسطة إيقاد الأبواب والإغلاق التي لا تحمل آثار ومن الضروري بالنسبة لتحضير إجراءات التحريات الأولية لمسرح الجريمة إن يتقدّم تقنيو مسرح الجريمة أدواتهم الخاصة والتي يعملون بها وان يستحبوا حيداً عن مداخل وخارج هذا المسرح لمنع كل حركة من شأنها تغيير من مجريات الجريمة.

مسرح الجريمة المفتوح: عزل مسرح الجريمة المفتوح الذي يقع مكشوفاً على الهواء الطلق وذلك بتحديد آخر نقطة تحمل آثر للجريمة وذلك عن طريق واقي شريط يحمل علامات منع المرور فهذا يسمح له باتخاذ الإجراءات الازمة والمحافظة على الآثار الجنائية .

أسلوب البحث في مسرح الجريمة التفتيش الحزواني : وله شكلين وهما :

- تفتيش حزواني يبدأ من المركز باتجاه المحيط غير إن هذا الأسلوب يتميز بخطر احتمال إتلاف الآثار الموجودة في مركز الدائرة حيث أنها تكون أكثر عرضة للتخرّب والطمس من تلك الآثار الموجودة في المحيط وذلك لعدم الانتباه للأوضاع المكانية الغير ملائمة و من ما شابه ذلك .

- تفتيش حزواني يبدأ من المحيط في اتجاه المركز حيث مكان وقوع الجريمة مباشرة ولا يهم إن كان اتجاه السير إلى اليمين أو إلى اليسار .

- التفتيش القطري إن التفتيش القطري لمكان الحادثة يسير فيه الخبراء كل اثنين سوية بشكل متقطع من طرف الدائرة إلى الطرف الآخر ويستخدم هذا الأسلوب في مسارح الجريمة المكشوفة او المفتوحة حيث لا يتوقع وجود آثار يمكن ان تغيب عن الأنظار .

-البحث المتجزئ :ويعتمد على أسلوب تقسيم مسرح الجريمة إلى قطاعات متعددة ويتم تقسيتها بالسلسل من قطاع إلى آخر وفي بعض الأحيان نستعمل أجهزة خاصة كأجهزة الكشف عن المعادن ونستخدم هذا الأسلوب غالبا في مسرح الجريمة المفتوح كالغابات والسكاك الحديدية والحقول والمراعي .

إعادة تمثيل مسرح الجريمة: إن إعادة تمثيل مسرح الجريمة هو إجراء قانوني إجباري في القضايا الجنائية التي تمس بسلامة الأشخاص والمخلوق فالونا القيام بها من قبل قاضي التحقيق وتقدير مسرح الجريمة معتمدين على التقارير المصورة والمحررة إبان وقوعها وإعادة الأشياء إلى وضعها الأصلي لتحديد التسلسل الزمني والوقائي لجنائية معينة أو لجريمة . هذا يسمح لقاضي التحقيق استخلاص الظروف المشددة والمخففة للمتهم وكما يمكنه الاستخلاص ان كان الجرم قد وقع تحت إكراه او بترصد و سبق الأسرار .

إن إعادة تمثيل مسرح الجريمة يتربّط عليه احترام الشروط والاهمام بتطابق جميع التفصيات مع الوضع الأصلي كالطقوس وأحوال الراية ،حالة المكان ،الأدوات والأثار المكتشفة مثل إعادة تأثيث مسرح الجريمة كما كان عليه إبان وقوعها وهذا معتمدا على الصور المأخوذة آنذاك ولنجاح إعادة تمثيل الجريمة ميدانيا يجب أن يتحقق مايلي . أن يكون الوضع الحقيقي للمكان معروفا وإلا وجب التحقق منه جيدا عن طريق الشهود . دراسة كافة مستندات الجريمة وعلى رأسها محاضر انتقال ومعاينة وتقارير الخبراء ومعطيات التشريح.

مخطوطات مسرح الجريمة: عند وقوع جريمة ما فإن الخبراء يعتمدون على تصميم مخطوطات، الهدف منها هو إيضاح بعض الأمور الجنائية التي ذكر منها ما يلي:

- بيان جميع جوانب مسرح الجريمة بشتى أنواعها.
- ثبيت واقعي وتفصيلي للآثار التي تتطلب حالتها الزيادة في الوصف.
- وصف الشخصية وذلك بإعادة صورة تشتمل على ملامح المجرم تبعاً لوصف شهود.
- توضيح ملابسات القضية والعلاقة السببية وذلك في حالة التحضير وإجراء الاستجوابات المطلوبة، ويختلف موضوع وحجم المخطط وفقاً للعرض المرجو منه، ويشمل المخطط العام لمسرح الجريمة كل من:
  - التخطيط المصور: يقصد به ذلك النوع الذي يستعمل في حوادث ذات الأهمية البالغة مثل الكوارث الطبيعية وحينئما لا يكون التخطيط الأفقي كاف لإبراز معلم مسرح الجريمة. كذلك فإن الأمر يتطلب في معظم الأحيان إعداد مخطوطات وجداول بيانية غير مقيدة بصفة أو بمضمون معين عادة لهذه المخطوطات والجداول وسائل فردية توضيحية مساعدة للمحقق في عملية الاختبار في غالب الأحيان تحفظ مع ملف القضية بعد الانتهاء، إما الصور الشخصية فهي تدعم التحريات الجارية عن متهم معين وتجهز مثل الصور من خلال الوصف الذي يدللي به الشهود أمام المحقق و من ثمة تصوّر وتوزع على مختلف الفرق للاحقة و متابعة المجرمين .
  - المخطط العام أو المخطط الموقع : وهو نوع من المخطوطات الهندسية الخاصة بمسرح الجريمة وتنجز المخطوطات العامة، عندما يتطلب الأمر تبيان مسرح الجريمة و المنطقة المحيطة به مثل موقع مسرح الجريمة من قطعة أرضية معينة وليس من الضروري إن يتضمن هذا المخطط تفصيلات إلا على وضعية مسرح الجريمة ليرفق في تقرير المعاينة حيث أن الهدف الرئيسي من المخطط العام هو رسم منظر يبين المظاهر العامة لمسرح الجريمة ووضع المنطقة المحيطة به .

- مخطط مسرح الجريمة : هو المخطط الذي يعده تقني مسرح الجريمة ويوضع في ملف القضية بحيث يمكن بواسطته الاطلاع على مسرح الجريمة وان كانت هذه المخططات تبين الأشياء بالمقاييس مرفقة بصورة فوتوغرافية مأخوذة من مسرح الجريمة يمكن لهؤلاء التقنيون إعادة تجسيد بتفاصيلها اثناء التمثيل الجنائي لجريمة معينة .

تصوير مسرح الجريمة: يجب التقاط صور فوتوغرافية كافية لمسرح الجريمة وتكون حسب التسلسل التالي:

- صور عامة تشمل على جميع جوانب مسرح الجريمة والمكان المحيط به .

- صور توضيحية لمسرح الجريمة من الزوايا الملحة و في معظم الأحيان تكون مأخوذة من ثلاثة الأقطاب.

- صور تفصيلية لكل من الآثار الجنائية المعثور عليها وتكون مرقمة على الهدف المصور .

وبمجموع هذه الصور ينظم مخطط مصور مسرح الجريمة ويقصد به التقرير التقني المصور كما يرفق بهذا التقرير المخطط الهندسي بقياسات مدققة لكل اثر ولكل اثر وجد في مسرح الجريمة .

التصوير الجنائي إن المصور الجنائي يقصد به تلك الصور المأخوذة للآثار المادية التي يتركها الجنائي في مسرح الجريمة أو على المجنى عليه والتي تشخص من طرف الخبراء لإفاده العدالة ومساعدتها في اتخاذ القرارات وإصدار أحكام منصفة . كما ينحصر التصوير الجنائي في المخابر للكشف عن السموم او التعفنات واظهار المجهودات المسيبة في ارتكاب جنائية معينة مثل الأسلحة الجرثومية ، كما أن التصوير الجنائي في القضايا التي تنس بالنظام العام مثل المظاهرات وأعمال الشغب هذا ما نسميه التصوير السينمائي الجنائي وفيه تكشف على مرتكبي جرائم التخريب وزعمائهم ولا تزال هذه الطريقة من أ新颖 الطرق لمواجهة المجرم وإرغامه على الاعتراف بالأفعال المنسوبة إليه .

التصوير المجهرى للأجسام والأثار الدقيقة: يستخدم منذ مدة طويلة في مجال البيولوجيا وفي المجالات الجنائية وذلك لثبيت نتائج دراسة الآثار الصغيرة والدقيقة جدا ذكر منها على سبيل المثال في خبرات الفدائع ، لدراسة اثر الحلزونيات الماسورة على المقذوف ، تصوير الجرائم المتسببة في التسممات الخذائية المميتة ، البصمات ، الأحماض الامينية وكيفية تسلسلها في الحمض النووي لخلية إنسان وهذا ما نسميه بالمفهوم الحديث البصمة الجنينية ADN

دور الشرطة التقنية في مسرح الجريمة يمكن دور أفراد الشرطة التقنية في حماية مسرح الجريمة والجمع والبحث عن الآثار بالتصوير الفوتوغرافي ، رفع البصمات ، المخططات والرسومات والتعرف الجنائي الصورة الآلية ، وتحريز كل ما تم رفعه من آثار بمسرح الجريمة وإرساله إلى المخبر ولذلك فإن دورها يشمل مجموعة من الأعمال من أجل الحفاظ عن الآثار والبحث عنها سواء أكانت ظاهرة أو غير ظاهرة وإرسالها إلى المخبر باستعمال عدة وسائل وتقنيات حديثة: تضييق دائرة البحث عن الجناة طبقاً لنتائج المعاينات .

- مساعدة أو توجيه المحقق في تحديد ومعرفة هوية مرتكبي الجرائم التي بقيت عالقة .

- الفهم الجيد لظروف الحادثة وتحديد الدوافع والأهداف المراد تحقيقها .

- التعرف على هوية الجثث المجهولة بمقارنتها بصماتها مع البصمات المسجلة .

- الربط بين الجرائم التي ترتكب من شخص واحد تبعاً لأسلوبه الإجرامي المعاين .

- ضبط الأشياء والأثار المكتشفة في مسرح الجريمة، جردها وتحديد خصائصها ومواصفاتها وأماكن اكتشافها

- تقوية القرائن الموجودة حول هوية المشكوك فيهم وتدعيهم بأدلة جديدة ناتجة عن فحص الآثار .

- إجلاء الغموض عن القضايا العالقة والإجابة على التساؤلات أو النقاط التي بقيت غامضة وحول ظروف ارتكابها.

- التأكد من تصريحات الضحية ، المشتبه بهم و الشهود بمقارنتها بنتائج المعاينات لمسرح الجريمة.



اهم المواد التي يتم اكتشاف وجودها في مسرح الجريمة

تي إن تي (مادة كيميائية)

الاسم النظامي (IUPAC)

٢-ميثيل-٥،٣،١-ثلاثي نيترو البنزين

### أسماء أخرى

٦،٤،٢-ثلاثي نيترو التولوين

تي إن تي، ترايليت، تولانيول، تروتيل، ترايتولول، ترايتون، تريتون، تروتول، ثلاثي نيترو التولوول

٦،٤،٢،-ثلاثي نيترو ميثيل بنزين

المعرفات رقم CAS ٧-٩٦-١١٨

بوب كيم ( ) ١١٧٦٣ PubChem

### الخواص

صيغة جزيئية C7H5N3O6

الكتلة المولية ٢٢٧,١٣ غ/مول

المظهر أصفر باهت. "إير"، رقائق أو حبيبات طليفة قبل صب الإذابة. أسود صلب بعد سكبه في غلاف.

الكثافة ١,٦٥٤ كغ/م³

نقطة الانصهار ٨٠,٣٥ °س

نقطة غليان ٢٤٠ °س

الذوبانية في ماء ٢٠ °س عند ٠٠,١٣ غ/ل

قابل للذوبان الذوبانية في إيثر، أسيتون، بنزرين، بيريدين

### المخاطر

فهرس المفوضية الأوروبية ٤-٠٠٠٠٨-٦٠٩

ترميز المخاطر

متجر (E)

سام (T)

خطر على البيئة (N)

تصنيف المخاطر

R2, R23/24/25, R33, R51/53

تحذيرات وقائية

في حال عدم ورود غير ذلك فإن البيانات الواردة أعلاه معطاة بالحالة القياسية (عند ٢٥°س و ١٠٠ كيلوباسكال)

تعديل طالع توثيق القالب

تراي نيترو تولوين (n.i.toluen / CC(=O)N([O-])C6H5)، أو بالتحديد ٤،٤-تراي نيترو تولوين، هو مركب كيميائي وصيغته الكيميائية C6H2(N=O)(=O)c1ccccc1. تستعمل هذه المادة الصلبة صفراء اللون أحياناً ككافاف في التركيبات الكيميائية، ولكن أفضل استعمال له كونه مادة منفجرة مفيدة بخصائص معالجة مناسبة. يعتبر المحسول الانفجاري من التي إن تي المقياس المعياري لقوة القنابل والمنفجرات الأخرى. في الكيمياء، يستخدم التي إن تي لتوليد أملاح نقل الشحنات.

محتويات

## ١ تحضيره

في الصناعة، ينتج التي إن تي عملية ذات ثلاث خطوات. أولاً، يقوم بتنرنة التولوين مع خليط من حمض الكبريتيك والنتريك لإنتاج أحادي نيترو التولوين (إم إن تي). يُفصل الإم إن تي ثم تعاد تنرنته إلى ثنائي نيترو التولوين (دي إن تي). في الخطوة الأخيرة، تتم تنرنة الذي إن تي إلى ثلاثي نيترو التولوين (تي إن تي) باستخدام خليط لامائي من حمض النتريك والأوليوم. يستهلك حمض النتريك أثناء العملية التصنيعية، لكن يمكن إعادة تركيز حمض الكبريتيك المخفف وكذلك إعادة استعماله. بعد التنرنة، يتم تثبيت التي إن تي بواسطة عملية تسمى السلفة حتى يتتعامل مع التي إن تي الخام بمحلول سلفيت الصوديوم المائي لإزالة أي زووميرات التي إن تي الأقل ثباتاً ونواتج التفاعل الغير مرغوب فيها. مياه الشطف من الكبرة تعرف باسم بالمياه الحمراء وهي ملوث خطير وأحد نفاثات تصنيع التي إن تي [١].

السيطرة على أكسيد النيتروجين في تغذية حمض النتريك مهم جداً لأن ثاني أكسيد النيتروجين الحر قد يسبب الأكسدة لمجموعة الميثيل في التولوين. هذا التفاعل إكسوثيرمي للغاية ويحمل معه خطراً تفاعلاً هارباً مما يؤدي إلى انفجار.

في المختبرات، ٤،٤-ثلاثي نيترو التولوين يُنتج بعملية ذات خطوتين، خليط منترن من حمض النتريك والكبريتيك المركزين يستخدم لتنرنة التولوين إلى خليط من أيزوميرات أحادي وثنائي نيترو التولوين، مع التبريد لحفظ على التحكم بدرجة الحرارة. تفصل التولوينيات المنترنة بعد ذلك، وتُغسل ببيكربونات الصوديوم المخففة لإزالة الأكسيد من النيتروجين، ثم تتنرت بحرص مع خليط من حمض النتريك والكبريتيك المبخر. عند نهاية التنرنة، يسخن الخليط في حوض بخار. يُفصل ثلاثي نيترو التولوين، مغسولاً بمحلول كبريتيت الصوديوم المخفف ثم يعاد بلورته من الكحول.

تطبيقات

بعد التي إن تي أحد أكثر المنفجرات شيوعاً واستعمالاً في المجالات العسكرية والصناعية. وهو قيم جزئياً بسبب عدم حساسيته للصدمات والاحتكاك؛ مما يقلل خطراً الانفجارات الغير مقصودة، مقارنة بمنفجرات أخرى حساسة مثل النيتروغليسرين. يذوب التي إن تي عند ٣٥٠°C (٥٨٠ م)، وهذا أقل بكثير من درجة الحرارة التي ينفجر عندها، مما يسمح بصبه وكذلك خلطه مع المنفجرات الأخرى بشكل آمن. لا يتحلل التي إن تي في الماء ولا يمتصه ، مما يسمح باستخدامه بشكل فعال في البيانات الرطبة. بالإضافة إلى ذلك، فهو ثابت مقارنة بالمنفجرات العالية الأخرى.

بالرغم من توافر كتل التي إن تي بأحجام متفاوتة (مثل ٢٥٠ غ، ٥٠٠ غ، ١٠٠٠ غ)، إلا أنه متواجد بشكل أكثر شيوعاً في ممزوجات المنفجرات التأزرية المحتوية على نسب متفاوتة من التي إن تي بالإضافة إلى مكوناتها الأخرى. وهذه بعض الأمثلة على ممزوجات المنفجرات المحتوية على التي إن تي:

أماتكس: (نترات الأمونيوم و "آر دي إكس" [٢])

أماتول: (نترات الأمونيوم<sup>[٣]</sup>)

أمونال: (نترات الأمونيوم ومسحوق الألومنيوم وأحياناً مع الفحم)

باراتول: (نترات الباريوم والشمع<sup>[٤]</sup>)

المركب ب: (آر دي إكس وشمع البارافين<sup>[٥]</sup>)

المركب ح<sup>٦</sup> سايكلوتول: (آر دي إكس<sup>[٦]</sup>)

إدناتول هكسانات<sup>[٧]</sup> (سداسي نيترو ديفينيل أمين<sup>[٨][٩]</sup>)

مينول

أوكتول

بينتولايت

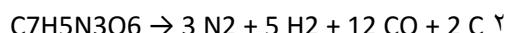
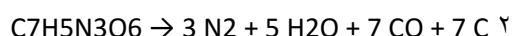
بكراتول

تيترايتول

توربيكس

ترايتونال

خصائصه الانفجارية بعد الانفجار، يتحلل تي إن تي كما يلي:



التفاعل إكسوثيرمي (متسم بإطلاق الحرارة) ولكنه يحتوي على طاقة تنشيط عالية. بسبب إنتاجه للكربون، فمتفجرات التي إن تي ذات مظهر سخامي. لأن التي إن تي يحتوي على فائض من الكربون، فإن المخلوطات الانفجارية ذات المركبات الغنية بالأكسجين تنتج طاقة أكثر لكل كيلوغرام من التي إن تي لوحده. خلال القرن العشرين، كان الأماتول وهو خليط من نترات الأمونيوم و التي إن تي أحد المتفجرات العسكرية واسعة الاستخدام. يمكن تغيير تي إن تي باستعمال محرض عالي السرعة أو بواسطة الصدمات الفعالة.<sup>[١٠]</sup>

لسنوات عديدة، استخدم التي إن تي كنقطة مرجعية لرمز عدم الحساسية. يملك التي إن تي تصنيف ١٠٠ على مقياس (ر.ع.ح) فيما بعد تغيرت النقطة المرجعية إلى منفجر أكثر حساسية وهو آر دي إكس الذي يصنف بـ ٨٠ على مقياس (ر.ع.ح).

محتوى الطاقة يحتوي التي إن تي على ٢,٨ ميجا جول من الطاقة الانفجارية لكل كيلوغرام.<sup>[١١]</sup> الحرارة الفعلية للاشتعال تساوي ١٤,٥ ميجا جول لكل كيلوغرام، مما يتطلب تفاعل بعض الكربون في التي إن تي مع الأكسجين الجوي، الأمر الذي لا يحدث في المرحلة الأولى.<sup>[١]</sup> الطاقة الانفجارية المستخدمة من قبل NIST تساوي ٤١٨٤ جول/غ (٤,١٨٤ ميجا جول/كغ).<sup>[١٢]</sup> كثافة الطاقة التي إن تي مستخدمة كنقطة مرجعية لأنواع كثيرة أخرى من المتفجرات، بما فيها الأسلحة النووية، ومحتوى الطاقة المقىس بالكيلو طن (~٤,١٨٤ تيرا جول) أو الميجا طن (~٤,١٨٤ بيتا جول) من مكافئ تي إن تي.

للمقارنة، يحتوي البارود على ٣ ميغا جول لكل كيلوغرام، ويحتوي الديناميت على ٧,٥ ميغا جول لكل كيلوغرام، ويحتوي وقود السيارات على ٤٧,٢ ميغا جول لكل كيلوغرام (إلا أن وقود السيارات يتطلب أكسدة، لذا فإن خليط وقود السيارات الأمثل والأكسجين O<sub>2</sub> يحتوي على ٤,٠ ميغا جول لكل كيلوغرام).

تاریخه

انهيار الإنتاج من قبل فرع تي إن تي في الجيش الألماني بين ١٩٤١ والربع الأول من ١٩٤٤ بآلاف الأطنان لكل شهر. انفجار عبوة ناسفة ٥٠٠ طن من التي إن تي كجزء من عملية سايلور هات عام ١٩٦٥. موجة الانفجار الأبيض ظاهرة على سطح الماء وتظهر فوقها سحابة تكافث.

تم صنع التي إن تي لأول مرة سنة ١٨٦٣ على يد الكيميائي الألماني يوليوس ويلبراند [١٣] واستخدم في البداية كدهان أصفر. احتمال استعماله كمادة منفجرة لم تجذب لسنوات عديدة لأنه كان صعب التفجير وكونه أقل قوة من البدائل. يمكن سكب التي إن تي بسلامة في قشرة قذيفة عندما يكون سائلاً، وكان غير حساس حيث في ١٩١٠، استثنى من عمل المتفجرات ١٨٧٥ في المملكة المتحدة ولم يعتبر مادة منفجرة من أجل أغراض التصنيع والتخزين [١٤]

قامت القوات الألمانية المسلحة بتبنيه كمكمل للقذائف المدفعية في ١٩٠٢. القذائف المختربقة للدروع المعيبة والتي إن تي تنفجر بعد اختراقها لدروع السفن الرئيسية البريطانية، في حين كانت القذائف البريطانية المعيبة باللاديابيت. تنفجر بعد إصابة الدروع، لذا تستهلك الكثير من طاقتها خارج السفينة. [١٤] بدأت القوات البريطانية باستبدال اللاديابيت والتي إن تي في عام ١٩٠٧.

تابعت بحرية الولايات المتحدة تعبئة القذائف المختربقة للدروع بالمنفجر د بعد أن تحولت بعض الدول الأخرى لاستعمال التي إن تي؛ لكنها بدأت تعبئة الألغام البحرية، والقنابل، وعبوات الأعماق، ورؤوس الطربيدات بالعبوات المفجرة من التي إن تي الخام من الدرجة ب بلون السكر البني ومتطلبة عبوة ناسفة دافعة التي إن تي الحبيبي المبلور من الدرجة أ من الدرجة أ الانفجار. كانت القذائف عالية الانفجار تعبأ والتي إن تي من الدرجة أ، الذي أصبح مفضلاً في استعمالات أخرى مثل صارت المساحة الكيميائية الصناعية متاحة لإزالة الزايلين والميدروكربونات الأخرى من مواد التلوين الأولية وتركتايزومير النيتروتولوين الأخرى من تفاعلات النترنة. [١٥]

لائزال التي إن تي مستخدماً بشكل واسع في المجالات العسكرية في الولايات المتحدة، وكذلك شركات الإنشاءات حول العالم. غالبية التي إن تي الذي يستخدمه جيش الولايات المتحدة الأمريكية حالياً يصنع من قبل رادفورد لذخائر الجيش بالقرب من رادفورد، فرجينيا.

مادة منفجرة عالية ١٢٠ مم قذيفة هاون مرکبة مع فتيل التفريغ. مصنعة في يناير ٢٠٠٦ ومؤشرة للإشارة إلى تعبئتها ١٠٠ % والتي إن تي

الكشف عنه هناك طرق متعددة تُستعمل للكشف عن التي إن تي بما في ذلك الحساسات البصرية والكهروميكانيكية والكلاب المتحسس للمنفجرات.

في ٢٠١٣، استطاع باحثون من المعاهد الهندية للتكنولوجيا باستعمالهم معادن مجموعات الكلمة النبيلة الكشف عن التي إن تي في المستوى الشبه زبتو مولاري (١٨-١٠ مول/م<sup>٣</sup>). [١٦]

السلامة والسمية التي إن تي سام، وللامسته للبشرة قد تسبب تهييجها، مسبباً تغير لون البشرة إلى اللون البرتقالي المصفر. خلال الحرب العالمية الأولى، اكتشف عمال الذخائر الذين لامسوا المواد الكيميائية أن لون بشرتهم تغير إلى اللون الأصفر الفاقع؛ مما أعطاهم لقب "فتيات الكناري" أو فقط "الكناري".

الناس المعرضون والتي إن تي يميلون إلى المعاناة من فقر الدم ووظائف الكبد الغير طبيعية. تأثيرات الكبد والدم، وتضخم الطحال والتغيرات الضارة الأخرى على جهاز المناعة غير عليها أيضاً في الحيوانات التي تناولت أو تنفست التي إن تي. هناك شواهد تدل على أن التي إن تي يؤثر سلباً على الخصوبة عند الذكور. [١٧] يُصنف التي إن تي كسرطان محتمل

للإنسان، حيث شوهدت التأثيرات السرطانية في التجارب الحيوانية (الفئران)، إلا أن التأثيرات على الإنسان تقدر بلا شيء.<sup>[١٨]</sup> استهلاك التي إن تي ينتج البول الأحمر خلال حضور منتجات الانهيار وليس الدم كما يعتقد أحياناً.<sup>[١٩]</sup>

بعض أراضي الاختبارات العسكرية ملوثة بالي إن تي. المياه العادمة من برامج الذخائر بما فيها تلوث مياه السطح والمياه الجوفية قد تكون وردية اللون بسبب تواجد التي إن تي. مثل هذه التلوثات، المسمى "المياه الوردية"، قد تكون صعبة ومكلفة العلاج.

التي إن تي عرضة لنضوح ثلثي نيترو التولوين وإيزميرانت ثلثي نيترو التولوين الأخرى. حتى الكيمايات الضئيلة من مثل هذه الشوائب قد تسبب أثاراً مماثلة. يظهر الأثر خاصة في الفدافع المحتوية على التي إن تي والمخزنة في درجات حرارة عالية، مثلما تكون في الصيف. نضوح الشوائب يقود إلى تكوين المسام والشقوق (التي دورها تسبب زيادة حساسية الصدمات). نزوح السائل الناضج في خيط الفتيل قد يكون قفوات الحراشف، مما يزيد خطر الانفجارات العرضية؛ تعطل الفتيل قد يحدث بسبب نزوح السوائل داخل تقنياته.]

وقد السيارات هو خليط مشتق من النفط يتكون في الأساس من الهيدروكربونات.<sup>[٢٠]</sup> يستخدم كوقود في محركات الاحتراق الداخلي. ويستخدم مصطلح الجازولين كثيراً في مجال صناعة البترول، وحتى بين الشركات التي لا تعمل في الولايات المتحدة. وـ"جاز" هو اختصار دارج للمصطلح جازولين. كما أن "موجاز" هو أيضاً اختصار دارج للمصطلح "مونورجازولين"، للنفرقة بينه وبين المصطلح "أفجاز" غاز طائرة الذي يستخدم في الطائرات الخفيفة. ولا يجب الخلط بينه وبين أنواع الوقود الغازي الأخرى الذي تستخدم في محركات الاحتراق الداخلي مثل البروبان.

وتستهلك الولايات المتحدة ٣٦٠ مليون غالون (١٣٦٠ مليون لتر) من هذا الوقود كل يوم. كما أن الدول الغربية من أكثر المناطق استهلاكاً للبنزين. وقد كان لوضع الضرائب على البنزين في بعض الدول في أوروبا أثر كبير على تطور صناعة السيارات لإنتاج سيارات أقل استهلاكاً للوقود.

#### تحليل البنزين الكيميائي وتصنيعه

وقد الطائرات هو من الوقود الأقل كثافة بين أنواع الوقود المختلفة وهو نوع معدل من أنواع البنزين. ينتج البنزين في مصافي الزيت. وهذه الأيام يتم فصله بسهولة من الزيت الخام عن طريق التقطر، ويسمى بنزين طبيعي، ولكنه لا يكون له الموصفات المطلوبة (بالتحديد رقم الأوكتان، شاهد بالأصل)، بالنسبة لمحركات الجديدة، ولكن يمكن أن يكون جزء من الخليط الذي يستخدم لها.

أغليبية البنزين القياسي تتكون من هيدروكربونات تتراوح أطوال سلاسلها من ٥ إلى ١٢ ذرة كربون في الجزيء.

وتنتج المصفاة المختلفة مكونات لها تركيب متفاوت، وعند خلطها فإنها تنتج بنزين بخصائص مختلفة. ومن أهم هذه المكونات:

"المصلحات"، والتي تنتج عن طريق المصلح الحفري، ولها رقم أوكتان عالي ونسبة مكونات أروماتية عالية، ونسبة قليلة من الألكينات.

البنزين المتكسر حفرياً أو النافثة المتكسرة حفرياً، وينتج من التكسير الحفري، ولها رقم أوكتان متوسط، ونسبة عالية من الأولفينات (الألكينات)، ومستوى متوسط من الأروماتيات.

البنزين الطبيعي (له عديد من الأسماء)، يتم الحصول عليه من الزيت الخام مباشرةً ولها رقم أوكتان منخفض، وقليل من المكونات الأروماتية (اعتماداً على نوع الزيت الخام، وبعض النافثات (الكائنات حقيقة) ولا يحتوي على أولفينات (الألكينات)).

ألكيلات، وتنتج في وحدة الألكلة، ولها رقم أوكتان عالي وهي من البارافينات (الكائن) النقية، وغالباً ما تكون سلاسل متفرعة.

المترامرات (ولها أسماء عديدة) ويتم الحصول عليها من عملية أزمرة البنزين الطبيعي لزيادة رقم الأوكتان له، وتحتوى على نسبة مركبات أروماتية وحلقات بنزين قليلة. (المصطلحات المستخدمة ليست كلها المصطلحات الصحيحة كيميائياً. وهي مصطلحات قديمة، ولكنها تستخدم حتى الآن في مجال صناعة البترول. ومعناها الفني يختلف من شركة بترول لأخرى أيضاً من بلد لأخرى)

و عموماً فإن البنزين العادي يتكون من خليط من البرافينات (الكائنات)، الناقفات (الكان حلقى)، المركبات أروماتية، الأولفينات (الألكينات). وتعتمد نسبة كل منها على:

مصفاة الزيت التي أنتجت البنزين، حيث أن عدد الوحدات الموجودة بكل مصفاة يختلف من واحدة لأخرى.

نوع الزيت الخام المستخدم.

درجة البنزين بالنسبة إلى رقم الأوكتان.

و حالياً فإن الوقود المستخدم في كثير من الدول له حدود معينة لنسبة المكونات الأروماتية بشكل عام، وبخاصة البنزين الحلقى، وكذلك نسبة المكونات الأوليفينية (الألكينات). وهذا يزيد الطلب على البرافينات العالية الأوكتان، مثل الألكيلات، ويجب المضاف لإضافة وحدات تنقية أخرى للتخلص من البنزين (حلقة البنزين).

كما أن البنزين يمكن أن يحتوي على مركبات عضوية أخرى مثل: الإثير العضوي بالإضافة إلى كميات قليلة من الشوائب، وبالتحديد ميركباتات الكبريت، سلفي드 الهيدروجين والتي يجب أن تزال من البنزين لأن لها تسبب تأكل المحركات.

التطايرية يتطلب البنزين أكثر من الديزل أو الكيروسين، وليس فقط بسبب ترتيبه أثناء التقطير، ولكن بسبب الإضافات التي توضع إليه. والمحكم النهائي في التطاير هو غالباً البيوتان. كما أن نسبة التطاير تعتمد على درجة الحرارة المحيطة، فكلما زادت درجة الحرارة زاد التطاير. وفي بعض المناطق مثل أستراليا هناك تغير شهري في معدلات التطاير، ولكن في معظم البلاد هناك حدود للطاير تبعاً لفصل الصيف والشتاء، وحد آخر وسيط بينهما.

وقد تم تقليل حدود التطاير للبنزين في معظم الدول في الوقت الحالي لنفاذ الانبعاثات التي تحدث أثناء عمليات ملء السيارات بالبنزين.

رقم الأوكتان أهم الخصائص للبنزين هو رقم الأوكتان، وهو مقياس لمقدرة البنزين على مقاومة الاحتراق المبكر (طرق المرك). وهذا الرقم يقاس بالنسبة إلى خليط من ٤-٢، ٤-ثلاثي ميثيل بيتان (أحد مترامرات isomer) الأوكتان) وإن-هيبتان. فمثلاً ٨٧ أوكتان تعني أن البنزين له كفاءة تشغيل مثل خليط من ٨٧٪ أيزو اوكتان، ١٣٪ إن-هيبتان. وهذا النظام تم عمله بواسطة روس ماركر.

الأخطار تتواجد في البنزين عديد من الهيدروكربونات ( وخاصة الهيدروكربيونات الحلقية مثل البنزين الحلقى )، وهذه الهيدروكربيونات مثل باقي الإضافات المقاومة لطرق المотор لها تأثير سلطانى . ولهذا السبب، فإن التسريبات الكبيرة أو المستمرة للبنزين تسبب تهديداً على الصحة العامة، في حالة وصول البنزين لأى مصدر من مصادر المياه العامة.

والخطر الرئيسي للبنزين من هذه التسريبات لا يأتي من السيارات، ولكن من حوادث صهاريج نقل البنزين ومن التسريبات التي يمكن أن تحدث من مستودعات التخزين. ونظراً لوجود مثل هذا الخطر، فإن معظم مستودعات التخزين يتم متابعتها بصفة دورية للتأكد من عدم حدوث أية تسريبات مثل أنود قربان. ونظراً لأن البنزين متطاير بطبيعته، فإن ذلك يستلزم أن تكون مستودعات التخزين وصهاريج النقل محكمة الغلق. ولكن هذا التطاير العالى للبنزين يمكنه من أن يشتعل في الجو البارد، بعكس الديزل. وعموماً، فإنه يجب عمل قياسات معينة للسماح بالثانوية الكافية للبنزين حتى لا يرتفع الضغط في مستودعات التخزين ويظل مساوياً للضغط خراج المستودع. كما أن البنزين يتفاعل مع كيمياويات معينة شائعة الاستخدام مثل: نفاعل البنزين والدریانو المتبلار والذي ينتج عنه لهب مستمر.

البنزين أيضاً من الغازات الملوثة للبيئة. حتى البنزين الذي لا يحتوى على مركبات الرصاص أو الكبريت، فإنه ينتج ثاني أكسيد الكربون، ثاني أكسيد النيتروجين، أول أكسيد الكربون من عادم المحرك الذي يستخدمه في السيارات.

محتوى الطاقة يتحتوى البنزين على تقريباً 45 ميجا جول لكل كيلو جرام (MJ/kg) :

الكثافة الحجمية للطاقة في بعض أنواع الوقود مقارنة بالبنزين:

| نوع الوقود         | MJ/L                      | BTU / جا | BTU/ غالون أمريكي | RON     |
|--------------------|---------------------------|----------|-------------------|---------|
| البنزين            | ٢٩,٠١                     | ١٢٥,٠٠٠  | ٩٨-٨٧             |         |
| غاز البترول المسال | ٢٢,١٦                     | ٩٥,٤٧٥   | ٧٩,٥٠٠            | ١١٠     |
| وقود الديزل        | ٣٢,١٩                     | ١٣٨,٦٩٠  | ١١٥,٤٨٠           | ٢٠-٥    |
| زيت تسخين          | ٣٤,٧٤                     | ١٤٩,٦٩٠  | ١٢٤,٦٤٠           |         |
| الإيثانول          | ١٩,٥٩                     | ٨٤,٤٠٠   | ٧٠,٣٠٠            | ١٢٩     |
| الميثanol          | ١٤,٥٧                     | ٦٢,٨٠٠   | ٥٢,٣٠٠            | ١٥٠     |
| الوقود الكحولي     | (١٠% إيثانول + ٩٠% بنزين) | ٢٨,٠٦    | ١٢٠,٩٠٠           | ١٠٠,٧٠٠ |

يحتوى الوقود العالى الأوكتان مثل غاز البترول المسال على طاقة أقل من الوقود المنخفض الأوكتان مثل البنزين، مما يتبع عنه أن المحصلة النهاية للقومة تكون أقل. وعموماً فإنه بتعديل المحركات لتعمل بغاز البترول الطبيعي، فإنه يمكن التغلب على مشكلة قلة محصلة الطاقة الكلية. وهذا لأن الوقود العالى الأوكتان يسمح بمزيد من الانضغاط وهذا يعني فراغ أقل في إسطوانة المحرك في شوط الاحتراق. وعلى هذا درجة حرارة أعلى للإسطوانة. ونفايات هيدروكربونية أقل (ثلوث أقل، وطاقة مستخدمة أكثر)، أي مستويات طاقة أعلى مع مستويات ثلوث أقل.

ويجب ملاحظة أن السبب الرئيسي لقلة طاقة الغاز المسال أن له كثافة قليلة. ومحتوى الطاقة له أعلى من البنزين (نسبة هيدروجين إلى كربون أعلى). وبمعنى أكثر دقة يتم حرق الكثافة، وليس الحجم.

#### الإضافات

#### الرصاص

يتم الاعتراف بال الخليط أنه بنزين عند استخدامه للانضغاط في محركات الاحتراق الداخلي، وقد كان البنزين سابقاً يسبب ما يسمى "طرقات" لمحرك (يسمى أيضاً "أزيز" و"قرقعات") نتيجة الاحتراق المبكر. وقد توصلت الأبحاث التي أجرتها كل من إيه. إتش. جيبسون وهارى ريكاردو في إنجلترا، وتوماس ميدجلي، وتوماس بويد في الولايات المتحدة في موضوع طرقات المحرك، بالتوصل إلى أن إضافة مركبات الرصاص تساعده في علاج الطرقات، وتحسين أداء البنزين، مما أدى لانتشار استخدام مركبات الرصاص في العشرينات من القرن العشرين. ومن أشهر إضافات الرصاص رباعي إيثيل الرصاص. ونظرًا لتأثير الرصاص على البيئة. ولأن مركبات الرصاص لا تتوافق مع المحوّلات الحفظية فقد قلل استخدام مركبات الرصاص كإضافات منذ ١٩٨٠ في معظم البلدان. وتم استبدال مركبات الرصاص بمركبات أخرى تقوم بنفس الوظيفة، ومنها الهيدروكربونات الأروماتية، الإيثيرات، الوقود الكحولي (غالباً الإيثانول، أو الميثanol).

وكان أكبر تأثير لمنع استخدام الرصاص على المحركات، تأكل مقاعد صمامات المحرك حيث أن مركبات الرصاص كانت تساعد على حمايتها. واحتاج العديد من يقومون بجمع السيارات عمل بعض التعديلات لمحركاتها لتنتوء مع البنزين المعدل.

ويحتوى البنزين أيضا على إضافات تقلل من تواجد الكربون في المحرك، مما يحسن من عملية الاحتراق ويسمح بتشغيل أفضل في ظروف الجو الباردة.

MMT ميثيل سيكلو بيتا دايبل منجينز (MMT) يستخدم من عدة سنين في كندا وحيثما في أستراليا لتحسين الأوكتان. وتساعد أيضا السيارات القديمة المصممة للعمل بالوقود الذي به رصاص على العمل بالوقود الخالي من الرصاص بدون الحاجة لإضافات لمنع مشاكل التسريب من الصمامات.

وحاليا هناك جدل مستمر حول ما إذا كان MMT ضار بالبيئة أم لا.

### الخلط المتأكسج

الخلط المتأكسج هو إضافة الأكسجين للوقود بالمركبات الأكسيجينية مثل ميثيل ثالثي بوتيل الإيثير، الإيثانول، ETBE، وهذا يقلل كمية أول أكسيد الكربون وكمية الوقود الغير محترق الخارج مع العادم، وبالتالي يقلل الدخان. وفي عديد من المناطق في الولايات المتحدة فإن الخلط المتأكسج إيجاري. فمثلاً في جنوب كاليفورنيا، يجب أن يحتوى الوقود على 2% من الأكسجين بالوزن. ويعرف الوقود الناتج بالبنزين المعدل أو البنزين المتأكسج.

MTBE يتم الاستغناء عنه نظراً لتأثيره الملوث على المياه الجوفية. كما أنه مننوع في بعض المناطق. ويتم استخدام MTBE المحتوى على إيثانول كبديل. وخاصة الإيثانول المستخرج من المكونات العضوية مثل الذرة، قصب السكر، وبسمى في هذه الحالة "إيثانول-حيوي". وبطرق على مخلوط الإيثانول-بنزين جازول. وأكثر المناطق استخداماً للإيثانول في البرازيل، حيث يستخرج الإيثانول من قصب السكر. واستخدام الإيثانول-"الحيوي"، سواء بطريقة مباشرة، أو بطريقة غير مباشرة في MTBE-"الحيوي"، يتم تشجيعه بقوة من الاتحاد الأوروبي للوقود الحيوي.

### تاريخ البنزين

أصل الكلمة هنا يتحدث عن المرادف الأمريكي لكلمة بنزين وهو "جازولين"، وقد تم بدء استخدام الكلمة عام 1865 من الكلمة غاز وأضافة اللاحقة الكيميائية بن. وتم استخدام القبط الحديث في عام 1871. وتم تسجيل الكلمة الإنجليزية الأمريكية عام 1905. [1]

وتم استخدام كلمة "بترول" Petrol في البداية للتعبير عن المواد المصفاة في عام 1892 (كانت تستخدم قبل ذلك للتعبير عن المواد الغير مصفاة) وتم تسجيلها باسم تجاري عن طريق بائع الجملة الإنجليزي كارلس ليونارد. [2] [3]

وفي ألمانيا وبعض الدول العربية يطلق عليه "بنزين".

### الحرب العالمية الثانية والأوكتان

أحد الموضوعات التاريخية المتعلقة برقم الأوكتان حدث أثناء الحرب العالمية الثانية. حيث كانت إمدادات ألمانيا من الزيت تأتى من رومانيا، كما قامت ببناء مصانع تقطير كبيرة لإنتاج البنزين من الفحم. وفي الولايات المتحدة لم يكن الزيت "بالجودة الكافية" وكان لابد من استثمار كثير من المال على أنظمة رفع كفاءة هذا الزيت. وقد كان لذلك فائدة كبيرة، إذ أن رقم الأوكتان لوقود الطائرات ارتفع إلى 130 وأحياناً 150، مما كان ينتج قوة أكبر من نفس المحركات الموجودة حيث زادت قابلية للضغط. وعلى العكس من ذلك لم يحاول الألمان البحث عن وسائل لرفع رقم الأوكتان لديهم حيث أن الزيت المستخدم لديهم كان جيد. وبالتالي فإن الألمان اضطروا لاستخدام محركات ذات قدرة أكبر للحصول على القوة المطلوبة.

و عموماً، فإن محركات الطائرات الألمانية كانت تعمل بطريقة حقن الوقود المباشر ومن الممكن استخدام الحقن بالميثانول- ماء وحقن أكسيد النيتروز، مما كان يعطي المحرك قوة أكثر بنسبة ٥٥٪ ولكن لمدة ٥ دقائق فقط أثناء المعارك الجوية. وكان هذا محدود بخمس مرات فقط، أو بعد ٤ ساعة طيران فإن المحرك سيحدث به أعطال تحتاج إعادة بناء المحرك مرة أخرى. وكانت معظم الطائرات الألمانية تستخدم وقود برقم أوكتان ٨٧ وكان يطلق عليه (B4)، وكانت بعض المحركات العالية القوة تستخدم أوكتان ١٠٠ وكاب يسمى (C2/C3).

هذه النظرة التاريخية مبنية على فهم خاطيء منتشر عن رقم الأوكتان أثناء الحرب. فالوقود نوعان من رقم الأوكتان، أحدهما للمخلوط الضعيف، والأخر للمخلوط القوي، غالباً ما يكون المخلوط القوى أكبر. فمثلاً، وقود الطيران البريطاني في نهاية الحرب كان ١٢٥/١٠٠. وسوء الفهم هنا أن الوقود الألماني له رقم أوكتان أقل (وبالتالي جودة أقل) قد ظهر لأن الألمان حددوا رقم الأوكتان للمخلوط الضعيف على أنه رقم الأوكتان لوقودهم بينما استخدمو رقم الأوكتان للمخلوط القوي لوقودهم. وكان وقود الطيران القياسي للألمان في أواخر الحرب (أطلق عليه C3) كان له رقم أوكتان ضعيف/قوي ١٣٠/١٠٠، وكان الألمان يستخدموا ١٠٠ على أنه رقم الأوكتان، بينما الحلفاء استخدمو ١٣٠.

بعد انتهاء الحرب أرسلت البحرية الأمريكية بعض الفنانين لمقابلة البتروكيماويين الألمان والتحقق من جودة الوقود الألماني. وقد كان تقريرهم بعنوان "تقرير فني ٤٥-١٤٥" عن تصنيع بنزين الطيران الألماني" وقاموا بتحليل الأنواع المختلفة للوقود كيميائياً واستنتجوا أن "في نهاية الحرب كان الوقود المستخدم في المقاتلات الألمانية يشبه المستخدم عند الحلفاء

## علم الأدلة الجنائية



تعد بصمات الأصابع أحد الوسائل التي يعتمد عليها علم الأدلة الجنائية في معرفة الجناة. **علم الأدلة الجنائية** أو العلوم الجنائية هو مصطلح عام يشمل المناحي العلمية والتقنية المتبعة بأسلوب منهجي علمي لجمع الأدلة وفحص المعلومات التي تقود في علم الجريمة إلى معرفة سبب وقوع الحادثة.

علم الأدلة الجنائية بصفة عامة هو العلم الذي يبحث في طبيعة الدليل الجنائي أيًا كان مصدره أو نوعه ، فالدليل الجنائي قد يكون دليلاً معنوياً مثل الشهادة أو الاعتراف ، وقد يكون دليلاً مادياً مثل العثور على هوية أحد الأشخاص بمحل الجريمة ، أما الدليل الفني فهو تخصيص من الدليل المادي ، وهو ما يتطلب خبير متخصص للتتعامل معه.

العلماء الجنائيون هم المسؤولون عن رفع وحفظ وتخزين وتحليل أي دليل جنائي من مسرح الجريمة بالطريقة الصحيحة والدقيقة دون تلویث أو تدمير لضمان صحة النتائج والاستنتاجات فيما بعد. هذه المسؤوليات مقسمة حيث يسافر بعض العلماء الجنائيون إلى مسرح الجريمة لجمع الأدلة بأنفسهم ويطلق عليهم فريق مسرح الجريمة، ويشغل آخرون دوراً مختبرياً ، حيث يعملون على تحليل الأدلة التي جلبها لهم أفراد فريق مسرح الجريمة مختبرياً باستخدام أجهزة وألات المختبر المختلفة كالمجاهر [١] بالإضافة إلى هذين الدورين ، يمكن أن يطلب علماء الأدلة الجنائية كشهود خبراء في المحكمة في كل من القضايا الجنائية والمدنية ويمكن أن تكون الشهادة لصالح أي من طرفي النزاع .

يشتق لفظ **forensics** المستخدم في اللغة الإنجليزية للإشارة إلى علم الأدلة الجنائية من الكلمة اللاتинية **forēnsis**، والتي تعني أمام

### أنواع الأدلة الجنائية

أ- أدلة فيزيائية:

- البصمة الوراثية -

- آثار أو بصمات الأحذية

- آثار الإطارات

- آثار أو بصمات الأدوات مثل الأسلحة والمفكات

الأدلة المتتبعة (Trace Evidence)

- الزجاج

- الأصباغ والخيوط

- المخدرات

- الأسلحة والرصاص

- الوثائق وكشف التزوير: تحليل الخطوط والتواقيع والشيكات والأوراق النقدية

بـ- أدلة حيوية

- الدم

- اللعاب

- السائل المنوي أو المهبل

الشعر

- المواد النباتية مثل الخشب، النباتات وخصوصا النادرة، حبوب اللقاح

بقع الدم المخفية

ماذا لو تمت جريمة قتل، حاول مرتكبها تنظيف مسرحها على الفور لإخفاء كل الأدلة؟ لا شك أنّ الأمر سيغدو صعباً بالنسبة للمحققين، لو لا تدخل الكيميائيين، الذين سيعملون فوراً إلى تطبيق إحدى هذه الطرق:

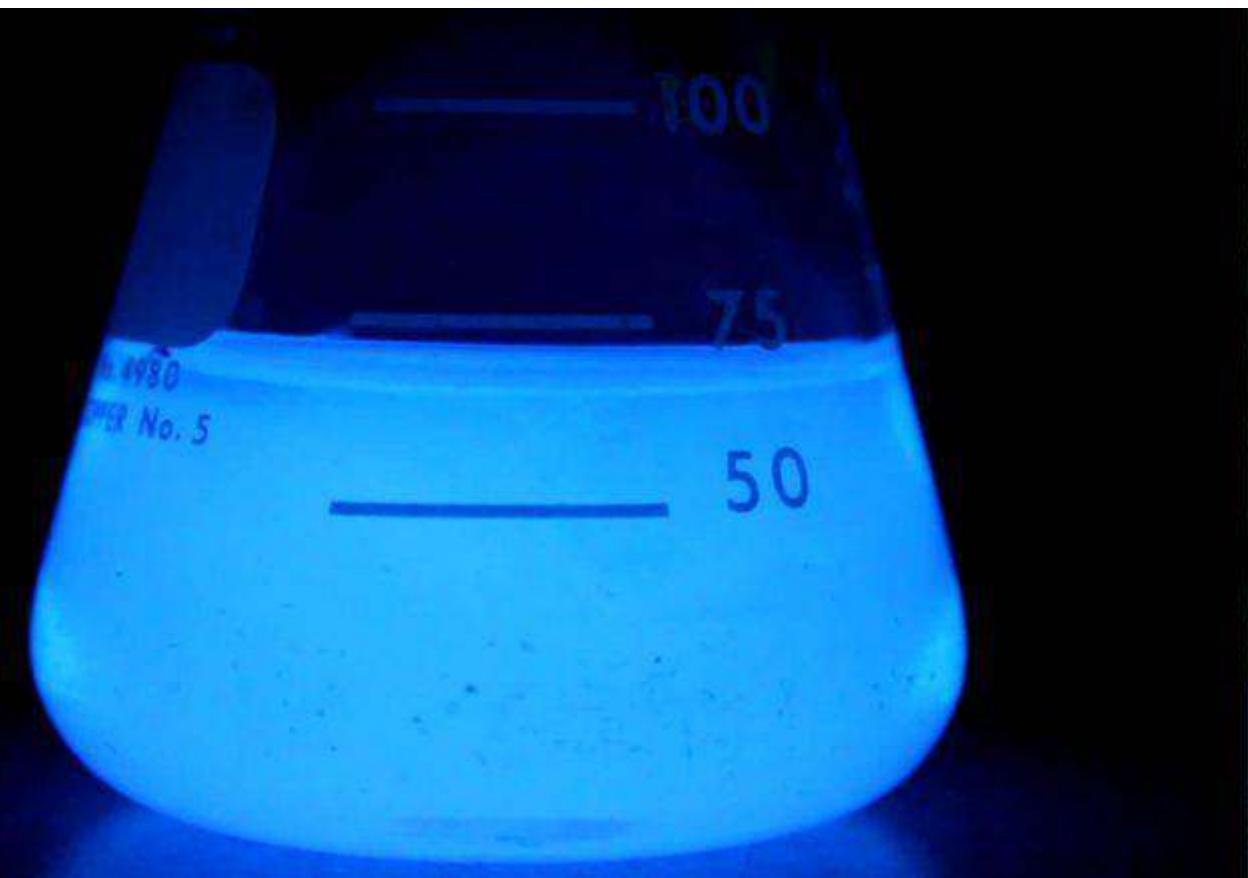
اختبار كاستل- ماير (Kastle-Meyer test)

يعتمد هذا الاختبار على مسح المكان الذي يفترض تلوّنه بالدماء بمحلول الفينولفثالين في البداية. مع مراعاة التأكد من عدم ظهور اللون الوردي في الحال بعد هذه الخطوة؛ وإلا دل ذلك على تلوّن المحلول وبالتالي عدم فعاليته. بعد ذلك، نضيف قطرات من ببروكسيد الهيدروجين  $H_2O_2$ ، فإذا تحول لون المحلول إلى اللون الوردي في الحال كانت النتيجة إيجابية بالنسبة للدماء، أمّا إذا تأخر ظهور اللون حتى ٣٠ ثانية وأكثر من بدء التفاعل فهذا يعني أن النتيجة سلبية. ويعتمد هذا الاختبار في الأساس على قدرة الهيموجلوبين (البروتين الموجود بالدم) على تحفيز عملية تأكسد الفينولفثالين (فقد إلكتروناته) وتحول لونه من الشفاف إلى

الوردي. وبهذا، نستطيع التّحصل على نتّيجة أولى تدلّ إلى حدّ ما، على وجود الدّم في هذا المكان ولكنها ليست جازمة؛ إذ أنّ من عيوب هذا الاختبار كونه قابلاً للتفاعل مع الدماء الحيوانية وبعض المكوّنات النباتية أيضاً، وفي مساحات صغيرة. ولذا، يستحسن تأكيد نتائجه عن طريق استخدام بعض التقنيّات الأخرى.

### اللومينول (Luminol)

تعتبر قابلية هذا الاختبار على التوهج عند تفاعله مع الدماء لمدة قد تصل إلى ٣٠ ثانية من أهم مميّزاته، حيث يمكن ذلك من استخدامه حتّى في الأماكن المظلمة. يتشابه هذا التفاعل كثيراً مع السابق، حيث يحفّز اللومينول فقدان هيموجلوبين الدم للكتروناته. تقوم بعض الجزيئات الموجودة في الوسط بالتقاط هذه الإلكترونات، وهو ما يمنحها طاقة هائلة تفقدها في صورة إشعاع (توهج)، من الممكن أن يتفاعل هذا الاختبار أيضاً مع بعض المعادن أو المركّبات النباتية. كما تعرف عنه مهاجمته للحمض النووي الموجود في خلايا الدم، ما يجعل استخدامه مستحيلاً لتحديد هوية المجرم بالضبط. لهذه الأسباب، يفضّل استخدام هذه التقنية في الحالات القصوى فحسب.



### آثار البصمات

تعتبر أجهزة الشرطة والباحث وسائل كشف البصمات طوق نجاة حقيقي للكشف عن الفاعلين والجناة، حيث يعمد الكثير منهم إلى ترك آثارها في مسرح الواقع، وذلك إثر لمس الأشياء الموجودة فيه. وعن طريق رشّ هذه الأماكن بمسحوق خاصّ، يستطيعون التوصل إلى صاحب

هذه البصمات في يسر. حيث تتموقع جزيئات هذا المسحوق بين الثنيا التي تتركها هذه الآثار، وتعيد بهذه الطريقة رسم التجاعيد التي تحدد بصمات كلّ متنًا. غير أنّ هذه الطريقة لا تجدي في بعض الحالات، إذا كان سطح المادة الملموسة مبللاً أو مصنوعاً من البلاستيك. في هذه الحالة، يقوم فنّيو المعامل الجنائي بدهن هذه الأسطح بمادة لزجة تتصلب بمرور الوقت، لتأخذ شكل البصمات ويسهل التعرّف على صاحبها.

لا يخفى على أيّ منّا أهميّة الكشف عن مرّوجي المواد المخدرة للحدّ من نشاطهم الذي تفاقم كثيراً خلال السنوات الأخيرة، وهو ما يزيد من صعوبة هذه المهمّة. ولذلك، يتم اللجوء عادةً إلى بعض المكونات الكيميائية التي تُعرف بتفاعلها الفوري مع بعض المواد المخدرة للكشف عن وجودها في منازل المشتبه بهم أو أماكن تواجدهم.

عادةً، ينتج عن هذا التفاعل مكوّن ثالث يتم التعرّف إليه عن طريق لونه المميّز. وفي ما يلي، نعرض عليكم أبرز الاختبارات المستخدمة في هذا المجال:

- اختبار ماركير (Marquis test): يتحوّل هذا الاختبار إلى اللون البنفسجي بمجرد تفاعله مع كلّ من الهيروين، المورفين والأفيون. كما يعطي اللون البرتقالي الداكن في صورة تعرّضه للمنبهات (amphetamines).
- اختبار سكوت (Scott test): يتميّز هذا الاختبار بلونه الأزرق في حالة تفاعله مع مادة الكوكايين.
- اختبار فانورك (Van Urk test): يعطي هذا الاختبار اللون البنفسجي في حالة وجود المهدّيات (LSD). لكن بالرغم من الفاعلية الكبيرة التي تشتهر بها هذه الاختبارات، لا يمكن الإكتفاء بنتائجها واعتبارها دليلاً قوياً لا يرقى إليه الشك، بل يجب التثبت عند كلّ مرّة، وذلك من خلال تطبيق تقنياتٍ أخرى تؤكّد نتائجها مثل الكروماتوجرافيا.

### المixاليلط المختلطة

في بعض الأحيان، قد يكون الأمر أصعب بكثير من مجرد البحث عن هويّة الفاعل عن طريق بقعة الدم، أو التأكّد من ماهيّة المسحوق الذي يحمله في جيده. فكثيراً ما يصادف المحققين أنواعاً مختلفة من المخلوط، التي قد تساعدهم في العثور على الأدلة التي يحتاجونها، وذلك عن طريق إستخدام علم الكروماتوجرافي (Chromatography).

تعتمد هذه التقنية على فصل المكونات بعضها عن بعض، وذلك حسب عدّة معايير، كالكتلة والعائلة الكيميائية لجزيئات المكونة لها. إذّاك، كان من المحمّ تقطيع الكروماتوجرافي إلى عدّة أصناف، وذلك حسب هذه المعايير.

رغم ذلك، يبقى المبدأ الوظيفي لهذه التقنية واحداً على اختلاف أصنافها. إذ يعتمد على وضع الخليط على ورق خاص، بمحاذة عدّة مكونات كيميائية أخرى مما يشتبه وجودها في هذا الخليط. ومن ثمّ، تقوم هذه المكونات بالتحرك على سطح هذا الورق، لتصل إلى مدى معين لا

تستطيع تجاوزه، تحده خواصها الكيميائية والفيزيائية. عندئذ، يقوم تقنيو المختبر بمقارنة المسافة التي قطعها كلّ من هذه المكوّنات، مع تلك التي ميّزت الخليط الغامض. فإذا ما قاربت هذه المسافة تلك التي قطعها أحد المكوّنات المعروفة، أمكننا القول بأنّ هذا الأخير يدخل في تركيبته وبنسبةٍ عالية. أمّا إن كانت هذه المسافة مختلفة عن كلّ سبقاتها، يلجأ الكيميائيون في هذه الحالة إلى حلّ بعض المعادلات البسيطة، والتي من شأنها تحديد نسبة كلّ مكوّن في تركيبة الخليط. يمكن التعرّف أكثر على علم الكروماتوجرافي وأنواعه.

في النهاية، يبقى دمج كلّ هذه التقنيات هو الحلّ الأنجح والأكثر فعالية لتقليل نسبة الخطأ في الإستنتاج، وإن كان هذا أمراً غير هين لاستحالة القيام ببعضها خارج المختبر. بيد أنّ الصّعوبة الكبرى تبقى في الحفاظ على صلاحية الأدلة لحين وصولها إلى المعمل الجنائي للفحص

## المقدمة

علم السموم (toxicology) يعرف انه العلم الذي يبحث في ماهية المواد السامة كيميائياً كدت ام فيزيائية وفي تأثيرها الضار على الكائن الحي كما يبحث في اصل السم وتحليله وطرحه في الكائن وفي طرق العلاج والتقليل من السمية .

اما السم (poison) المقصود به هي مادة تؤدي الجسم الحي او تسبب موته وهناك مواد سامة منها الطبيعى ومنها المصنوع وتصنف هذه المواد اما تبعاً حسب اثرها في جسم الانسان او لخواصها الطبيعية او لتركيبها الكيميائي فيقال السوم المهيجة او الكاوية وسممات الماء وسممات الاعصاب

يعرف ايضاً بأنه المادة الكيميائية او الفيزيائية التي تستطيع ان تلحق الضرر او الموت في النظام الحيوى للكائن الحي. وتعرف المادة التي تستخدم ليفاف مفعول السموم الضارة او للتقليل من اثارها بالتربيح وان اصابة الشخص بالاعراض المرضية التي تسببها السم وتعرف العمليه بعملية التسمم بينما تعرف الاعراض بالسميه المعدن الثقيلة يمكن ان تصل الى الكبد والجهاز الهضمى والماء ولكن من الصعوبة ان تصل الى الدماغ والاعصاب وكذلك السموم الفسفورية العضوية تعطل عمل الاعصاب وتسللها وعندما تظهر الاعراض فجأة يسمى التسمم في هذه الحالة تسمم تام ويسمى التسمم تسمم مزمن ظهرت بالاعراض تدريجياً وليس بشدة وذلك عقب استخدام لمدة طويلة كميات صغيرة من السم وفى فترات متباينة حيث تترافق السموم في الجسم مما يؤدي الى انحلال في المواد الدهنية وبالتالي بتثبيط الانسجة المضدية في الكليتين تختلف السموم في اضرارها فبعضها يتلف اجهزة حيوية مهمة في جسم الإنسان، وبعض الآخر يتراك المرض والألم، وتدخل السموم إلى جسم الإنسان عن طريق احدى الطرق التعرض إلى امتصاص السموم هي الجهاز التنفسى الاستنشاق او من خلال تناول الطعام او الابتلاع او عن طريق فتحات الجسم العين او الأنف أو طريق النفاذ عبر الجلد او الحقن. والسموم يجب ان تكون على صورة غازية او سائلة متطرفة صغيرة الحجم وتتوب في الدهون واهم العوامل التي تؤثر على امتصاص الكيميلويات في الجهاز الهضمي هي غزارة تدفق الدم لذلك الجهاز اثناء عملية الهضم وكبر مساحة المعدة او الاماء الدقيقة وحركة الاماء ودرجة تأمين الماء الكيميلوية (PKa) للفواعد او الاحماض.

حيث ان اقل كمية من السم تكون كافية لقتل الكائن الحي (الإنسان والحيوان او النبات) تسمى بالجرعة القاتلة وغالباً يرمز لها بالرمز (LD<sub>50</sub>) حيث ان (LD<sub>50</sub>=X mg) يرمز الى رقم يتغير حسب نوع السم

وتقسم السموم اعتماداً على تأثيرها بالجسم الى:

١- السموم الكاوية تتألف الانسجة مباشرةً ومن هذه السموم الاحماض المعدنية مثل حمض الكبريتيك وحمض الهيدروكلوريك وحمض التترريك ومنها القلوبيات الكاوية مثل هيدروكسيد الصوديوم وكربونات الصوديوم وهيدروكلوريت الصوديوم وحمض الكربوكوليک (الفيتول).

٢- السموم المهيجة فلنها تلهب الاغشية المخاطية مباشرةً مثل الزرنيخ وكبريتات النحاس واملاح الرصاص والزنك والفسفور وغيرها...

٣- سموم الاعصاب تؤثر في العمليات الخلوية الاسلسية (خلايا الجسم) ومن ضمن هذه السموم المخدرات مثل (الايفون، المورفين، الاهيروثين، والاثيورفين، هيدرومورفون، الميتادون، البارابوريت، الجلوثربنميد، الميكلوكوالرن، الميتوكرالون، النيززو بيازيبينات، الكوكلين، الكراك و الاميتيلينات، وكذا الماء المخدر المستعملة في العمليات الجراحية).

٤- سممات الماء فلنها تمنع الاوكسجين من الوصول إلى المخ والأنسجة ومن امثل ذلك اول اوكسيد الكاربون وثاني اوكسيد الكاربون وسينا فوهيدوجين والغازات المستعملة في كيميائيات الحروب وكثير من سممات الماء تؤدي خلایا وصفائحه.

وكما تقسام السموم الى نوعين اعتماداً على مصدرها الى : المصادر الطبيعية واهماها (حيواني ونباتي) والمصدر الثاني صناعي يأتي من المبيدات الحشرية اضافة السموم الميكروبوبية.

## ١-١ عالم المواد الكيميائية:

المواد الكيميائية والعناصر الكيميائية متواجدة في كل مكان حولنا، وعدد قليل منا يعلم مدى خطورة تلك المواد إذا ما تعرضنا لجرعة معينة منها. إن عدد المواد الكيميائية في العالم يتواجد أكثر من ٥ مليون وان المخزون الصناعي يقارب بقارب ٥٥,٠٠٠ ان المنظمة وظيفيا منها فهي تقارب ٦ مادة ، وهي تتتنوع ما بين تلك التي هي من صنع الإنسان أو الأخرى المتاحة بشكل طبيعي

يواجه الإنسان المخاطر الكيميائية في شتى مناحي الحياة الحديثة، وليس هناك شك في أن المواد الكيميائية قد لعبت دورا هاما في تطور المجتمعات البشرية وارتفاع مستوى الحياة من خلال استخدامها في كافة الصناعية الأشطئة المترتبة، العلمية ، العلاجية ، الزراعية، التجارية، البترولية و الحرارية ، إلا أنها أدت إلى تعرّض صحة الإنسان وبينتها إلى مخاطر كثيرة أشقاء إنتاجها ونقلها وتخزينها واستخدامها و عند التخلص منها والمخاطر الكيميائية لا تتوقف عند بيئة العمل ولا المصانع ولا الحروب، بل دخلت أيضا إلى المنازل

وفي الحقيقة أن قضايا السلامة الكيميائية هي عامل يدخل تقريرها في كل مجالات الحياة، باعتبارها مكوناً في إيجاد حلول لبعض المشاكل، وكذا باعتبارها شاغلاً فيما يتعلق بتوليد النفايات الخطيرة والتلوث البيئي والتعرض البشري الذي قد ينجم عن إنتاج وإطلاق تركيبات ومنتجات لا حصر لها وطرحها في الأسواق.

وللقليل المخاطر الصحية والبيئية الناشئة عن تداول الكيمياويات يلزم وضع خطط ونظم خاصة للسلامة الكيميائية تشمل الطرق الآمنة لإذراة تداولها ونقلها وتخزينها، ثم التخلص منها أو تدويرها بطرق آمنة مبنية على أسس علمية سليمة وعلى معلومات وبيانات دقيقة واضحة ومتقدمة.

## ١-٢ علم السموم:

### ١-٢-١ المواد السامة:

هي مواد تنتج آثار حيوية معاكسة من أي نوع وقد تكون كيميائية او فيزيائية بطبيعتها وقد تتتنوع الآثار التي تسببها فهي قد تكون آثار حادة او مزمنة والخ اما الزينان (نكسين) هي مواد بروتينية معينة تتجهها الاجسام العضوية الحية (ذينان القطر، ذينان النيتانوس) وتكون الآثار الاكثر وضوحا.

وقل الطبيب السويسري والكيميائي باراسيلسوس الشهير "جميع المواد هي السموم، لا يوجد أي شيء ليس السم. الجرعة المناسبة تميز السم" ، وهو صحيح. حتى المياه في كمية كبيرة جدا سوف يقتلك. ومع ذلك، تتطلب بعض الأشياء مثل هذا الجرعة الصغيرة أن يسبب الموت - في بعض الأحيان مجرد قطرة تقع على يد الفقار تماما - أنهم في فئة كل من تلقأ نفسها. من الزهور إلى المعادن الثقيلة، من صنع الإنسان الغازات إلى السم، وهنا الأكثر دموية السموم المعروفة للبشرية

١-٢-٢ السمية: هي القدرة على التعرض للإصابة اما الخطير فهو اذى محتمل مرتبط بمادة محددة في ظل ظروف تعرض محتملة اما المخاطر فهي احتمالية او فرصة وقوع الاذى في ظل ظروف فعلية حيث ان:

$$\text{المخلط} = \text{التعرض} \times \text{السمية}$$

تتمتع كافة المواد الكيميائية بالقدرة على ان تكون سامة حيث تتفاعل كافة المواد الكيميائية في الجسم وفقا لمبدأ عالم الكيمياء والفيزياء والاحياء لاعتبر المواد الكيميائية الطبيعية غير ضارة بطبيعتها لكن المواد الكيميائية المصنفة ليست خطيرة بطبيعتها وعلى سبيل المثال:

١-٣-١

الجرعة السامة      المادة الكيميائية      الماد المفيدة

|                           |               |                   |
|---------------------------|---------------|-------------------|
| الاوكسجين                 | 20% في الهواء | 100-50% في الهواء |
| فيتامين A 50.000 units Id | 500 units Id  |                   |
| الاسبرين 1000-30.000mg    | 300-1000my    |                   |

١-٤-٢. الجرعة القاتلة: وفيما يلي نستعرض الآن بعض المواد وكمية الجرعة القاتلة:

| المادة                       | LD50.(mg/kg) |
|------------------------------|--------------|
| كلول الاثنيل                 | ٧٠٦٠         |
| كلور بي الصوديوم             | ٣٠٠٠         |
| ذئاليں                       | ١٧٦٠         |
| سلفیت الحديد                 | ١٥٠٠         |
| اسبرین                       | ١٠٠٠         |
| فور مالیهاید                 | ٨٠٠          |
| امونیا                       | ٣٥٠          |
| وکترو فیوزمات الہیدروبرومید  | ٣٥٠          |
| کلقوین                       | ١٩٢          |
| فینوبارتیبل                  | ١٥٠          |
| کلورول فیترامین ملیٹ         | ١١٨          |
| ویکلور دیفیکریکلورداشیان DDT | ١٠٠          |
| سلفیت الست رکنیت             | ٢            |
| نیکوتین                      | ١            |
| دیوکسین                      | ٠،٠٠٠١       |
| ذرینان البوتولینس            | ٠،٠٠٠١       |

٤-٢ العوامل التي تؤثر في السمية: تأثير السمية لعدة عوامل ومن ضمنها:

١- تركيز الزيولن (التكسين)

٢- مدة التعرض وتكراره

٣- طريقة التعرض

٤- العوامل البيئية وهي درجة الحرارة والرطوبة والضغط الجوي

٥- التركيبات الكيميائية (يعتبر محتواها صعباً ومكلفاً)

٦- العمر

٧- النوع الاجتماعي وحالة الهرمونات

٨- التعديل الجنسي

٩- الوضع الصحي "وجود مريض أو توتر"

الغذاء

١٠- سلوب الحياة

٤-٤ افتراضات اختبار السمية: لا تعني ان الآثار التي تساعدنا هي القياس الاكبر حيث هناك:

- الآثار التي تمت مشاهتها في الحيوانات وتنطبق على الانسان

- تحتاج الى جرعة عالية في الحيوانات للتسبب بالخطر المحمولة على الانسان.

٥- طرق التعرض الكيميائي: هناك طريقتين لعرض الانسان كيميائياً:

١- التعرض الوظيفي والذي يكون عن طريق الاستنشاق جدياً /عني وتناول الطعام عن طريق الفم

٢- التعرض التجاري ويكون عن طريق تحت الجلد والتغذية معدى عن غير طريق البريتوني /وريدي

٣- مدة التعرض: ان مدة التعرض تختلف حسب نوع التعرض وخطورته فهي اما ان تكون :

٤-٥ ايام عندما يكون التعرض حاد ١٤-٩٠ يوم عندما يكون شبه مزمن وتكون مدة التعرض ٦ اشهر الى مدى الحياة  
عندما يكون التعرض مزمن.

٥-٢ بعض المفاهيم الاسلامية

يمكن قياس كلا الجرعة والاستجابة حيث يرتبط حجم الاستجابة بالجرعة وان كافة التفاعلات السمية تتبع علاقه تجاوب مع الجرعة.

٣-٥-١ علاقه التجاوب مع الجرعة

زيادة الجرعة سوف يكون هناك زيادة بالعدد المتأثر او زائدة في حدة الآثار مثل الوفاة والسرطان وفشل التنفس وامراض الكبد حيث انه:

الجرعة = التركيز × الوقت

ان علاقة التجاوب مع الجرعة (تعتبر العلاقة مع كل مادة كيميائية علاقة فريدة من نوعها)

#### ٤-٥-٤ الاختلافات في جرعت الميل وجرعت الحد الادنى

قد تكون الجرعات المنخفضة فعالة بدون حدوث سمية ولكن عدد اكبر من المرضى سيستفيدون من جرعات اعلى الامر الذي سيزيد احتمالية حدوث السمية او الوفاة ، يعتبر الميل مهما عند مقارنة درجة اهمية المواد المتعددة تؤدي الزيادة البسيطة في الجرعة الى زيادة كبيرة في الاستجابة بالنسبة للبعض فان زيادة الجرعة تعد امرا لازما للحصول على نفس الاثر المرتبط بزيادة الاستجابة.

#### ٤-٥-٥ مصطلحات التعرض المزمن / شبه المزمن

OAEL لا يوجد مستوى اثر معاكس ملحوظ

LOAEL اقل مستوى اثر معاكس ملحوظ

MTD اعلى جرعة مقبولة

RFD الجرعة المرجعية = الجرعة اليومية الآمنة لجميع الافراد تقريبا.

#### ٤-٥-٦ مفهوم الحد الادنى:

ان عدم وجود مستوى اثر معاكس تشمل كلا من (NOAEL) والتي تعني اعلى جرعة في التجربة ولم تؤدي الى اي اثر ملحوظ بينما وجود اقل مستوى اثر معاكس ملحوظ منها (LOAEL) والتي تعني اقل جرعة أحدثت اثر معاكس ملحوظ.

#### ٤-٥-٧ علاقة التجاوب مع الجرعة:

هي مفهوم سلبي في علم السموم والتي تمثل العلاقة بين درجة التعرض (الجرعة) وحجم الاثر(الاستجابة) والتي تمثل الاساس لتقدير السمية النسبية لمادة الكيميائية.

#### ٤-٥-٨: الجرعة وتقدير الجرعة:

ان الجرعة هي عبارة عن كمية وتقياس (بالملغم او ملم) وان تقييد الجرعات يتضمن التكرار (كل ٥ ملغم ٤ مرات يوميا) ان مصطلح الجرعة التعرض هي الكمية المقلمة اما الجرعة الممتصة هي الكمية الممتصة فعلا.

#### ٤-٥-٩ : مصطلحات التجاوب مع الجرعة:

TD10 الجرعة السمية منخفضة وهي اقل جرعة للحصول على اثر

LD10 الجرعة القاتلة منخفضة وهي اقل جرعة تؤدي الى الموت في ١٠٪ من الاشخاص الخاضعين للاختبار.

LD50 الجرعة القاتلة ٥٠٪ وهي الجرعة التي تؤدي الى الموت في ٥٠٪ من الاشخاص الخاضعين للاختبار.

TC10 التركيز السمي منخفض وهو يستخدم للتعبير عن التركيز السمي اثناء الاستنشاق.

LC10 التركيز القليل منخفض يحدث اثناء الاستنشاق.

LC50 التركيز القاتل ٥٥٪ وهو التركيز الذي يؤدي الى الوفاة في ٥٠٪ من الاشخاص الخاضعين لاختبار اثناء الاستنشاق.

٦-١ وحدات التركيز: وفيما يلي اهم وحدات التركيز المستعملة في الكيمياء وتشق منها التعبير التالية:

(ملي غرام لكل متر مكعب)  $\text{mg/m}^3$

(مايكروغرام لكل متر مكعب)  $\text{μg/m}^3$

(نانوغرام لكل متر مكعب)  $\text{ng/m}^3$

\* اجزاء من مادة لكل مليون جزء من الهواء- دقة واحدة في سنتين

\* اجزاء من مادة لكل مليار جزء من الهواء - ثانية واحدة في ٣٢ سنة

\* اجزاء من مادة لكل تريليون جزء من الهواء-ثانية واحدة في ٣٣٠ قرن(١ قرن = ١٠٠ سنة).

| الوحدة         | المكافئات بوحدة الغرام | نموج EXP تعبير |
|----------------|------------------------|----------------|
| الكيلوغرام(kg) | ١٠٠٠,٠                 | 103g           |
| الغرام(g)      | 1.0g                   | 1g             |
| ملي غرام(mg)   | 0.001g                 | 10-3g          |
| ميكروغرام(mg)  | 0.000.001g             | 10-6g          |
| نانوغرام/ng)   | 0.000.000.001g         | 10-9g          |
| نيكتوغرام(pg)  | 0.000.000.000.001g     | 10-12g         |
| فييمتوغرام(fg) | 0.000.000.000.000.001g | 10-15g         |

٦-١ وحدات الجرعة:

الكتلة لكل وزن او مساحة سطحية لجسم ما:

\*الكمية لكل وحدة كتلة  $(\text{mg/kg})$

\*الكمية لكل وحدة مساحة سطحية للجلد  $(\text{mg/m}^2)$

٧-١ حركيات الدواء:

تكون حركة الدواء في جسم الإنسان أما عن طريق الامتصاص (أخذ عن طريق الامتصاص) حيث تدخل المادة الكيميائية او عن طريق التوزيع(النقل) الى انتشار او تخزين وكذلك عن طريق الاستقلاب (التحول الحيوي) أي المعالجة واخراج الافراز أي التخلص.

#### ١-٧-١ العملية الاستقلابية:

احدى اهداف العملية الاستقلابية هو جعل المادة الاستقلابية اكثر قابلية للذوبان في الماء لكي يتم افرازها يتم هذا عن طريق اضافة جزيئات الاوكسجين على شكل

$\text{COOH}-\text{O}-\text{OH}$  او عن طريق الالتحام مع الفلوتاثيون والفلونيت والغلاديسين .الخ ، لا تكون بعض المواد الكيميائية مسوطة بشكل مباشر ولكنها تستقلب الى مواد وسطية مثل الايبوكاسيدي وهي مواد مسوطة بشكل كبير ، يتم تخزين المواد الكيميائية التي لا يتم استقلابها في الجسم مثل:

- تخزين الزيادات القليلة للذوبان في مخازن الدهون

- ترتيب المعادن بالبروتين هيموسيرين (حديد مرتب بالهيemo غلوبين).

- ترسب الابخرة والاتربة على سطح الرئة.

#### ١-٧-٢ : نواتج العملية الاستقلابية: ان من نواتج العملية الاستقلابية هي:

١- زايلين( $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$ ) وهو مهيج لجهاز العصب المركزي حمض مثايل الهيبوريك في البول.

#### صورة مركبات

٢- ستيرين: هو مسبب للالتهاب الجدي حمض المازليك في البول

٣- البيرين( $\text{OH}_6\text{C}_6\text{H}_4$ ) مادة مسوطة (بنزول، حمض س- فيتيل، موكبتيورك في البول)

٤- تولين: ضبط الجهاز العصبي المركزي، حمض الهيبوريك في البول.

٥- اثيابيل بنزين: مهيج يسبب الالتهاب الجلدي "حمض الماندليك في البول".

#### ١-٧-٣ تفاعل المواد الكيميائية: هناك اثر لتفاعلات الكيميائية للمواد:

١- اثر المواد المضافة: يساوي الاثر المزدوج لمادتين كيميائيتين مجموع كل معامل لوحدة ( $5=3+3$ )

٢- اثر تشاركي (تآزر): يكون الاثر المشترك لمادتين كيميائيتين اكبر من مجموع كل معامل على حدة ( $30=3+3$ )  
وتشتمل التفاعلات الكيميائية ايضا ماليز:

- الكامنية وهذا يعني ان احدى المواد لا تتمتع باثر سمي على عضو او جهاز معين ولكن عند اضافتها الى مادة كيميائية اخرى تجعلها اكثر سمية ( $10=2+8$ )

-التضادية والتي تعني عند اخذ مادتين كيميائيتين معا فان عملها يتعارض مع بعضها البعض او احداهما تتعارض مع مواد كيميائية اخرى (٤+٦=٨)

١-٧-٤ : موقع الآثار: ان موقع الآثر لجسم الانسان يكون على نوعين (موضعي، عام).

الموضعي يكون بأنه اثر يحدث على موقع التلامس الاول بين النظام البيولوجي والمادة السمية والذي يسببه تناول مواد كلوية واستنشاق مواد مهيجة.

اما الاثر العام يعرف بأنه يتطلب امتصاص المواد السامة وتوزيعها الى موقع بعيد عن نقطة الدخل حيث تتنتج الآثار وتنتج معظم المواد اثارا عامة مثل اثار CCL4 على الكبد.

#### الاعضاء المستهدفة للمواد الكيميائية

- سموم مرئية: يؤثر في الجسم باكمله او عدة اعضاء بدلًا من التأثير في موقع محدد مثل بؤثر سيانيد البوتاسيوم في كل خلية وعضو في الجسم عن طريق التدخل بقدرة الخلية على الاستقلادة من الاوكسجين.

- المسممات: تؤثر في انسجة او اعضاء محددة فقط بينما لا تلحق الضر بالجسم ككل وتعرف هذه المواقع بالاعضاء المستهدفة.

- بنزين: مادة سامة عضوية محددة تكون سامة للأنسجة المنتجة للدم

- الرصاص: لديه ثلاثة اعضاء مستهدفة (الجهاز العصبي المركزي ، الكلية ، ونظام تخليق الدم).

#### ١-٣-٨ السمية المقلنة:

| تحديد درجة السمية | الجرعة لشخص وزنه ٧٠ كغم (١٥٤ باوند) |
|-------------------|-------------------------------------|
| اعلى درجة سمية    | <5mg/kg (Ataste, 7 drops)           |
| سام بشكل مفرط     | 5-50 Mg/kg (7drops-1tsp)            |
| سلم جدا           | 50-500mg (1tsp-30g)                 |
| معتدل السمية      | 0.5-5g/kg (30g-500g)                |
| قليل السمية       | 5-15 g/kg (500g-1kg)                |
| غير سام بشكل علم  | >15g/kg (1kg)                       |

١-٨-١ الاعضاء المستهدفة: ان الاعضاء المتأثرة بشكل اختياري بلعمل المؤدي هي:

- الرئتين (سمية رئوية)

- الدم (سمية دموية)

- الكبد (سمية كبدية)

-الكليتين (سمية كلوية-

## - الجهاز العصبي (سمية عصبية)

### - الجهاز المناعي (سمية مناعية)

### -الاجنة (سميو نموية وتناسلية)

## ٢-٨-١ آثار العضو المستهدف:

### **٣-٨-١ الاعضاء المستهدفة:**

١- امراض الكبد: تؤدي امراض الكبد الى مخاطر عديدة منها زيادة الشحوم الكبدية (نتراكلوريد الكاربون) وتشمع الكبد (إيتانول) وسرطان الكبد الذي يسببه كلورايد الفينيل والمبيدات الحشرية والمنبيات الكلورية.

٢- الجل: هو الحجز الواقي الملتف حول الجسم "حيث تقارب المساحة السطحية" ٢ متر مكعب" وهو يساعد على المحافظة على حرارة الجسم ويمنع دخول المواد القابلة للذوبان بالماء مكان الإفرازات ونشاطات حسية والتغليف الواقي.

٣- الامراض الجلدية: من الامراض الجلدية المعروفة هي التحسس أي حساسية من المواد الكيميائية مثل  $TdI$  - ثولين،  
 ٤- ديسكانيت ،زيت فحم القطران الذي يسببه كولردرلكي مثلا  $PC13S$  الفناييل الشّائلي متعدد الكلورينات وكذلك  
 التهاب جلدي تلامسي الذي تسببه المنيبكت القابلة للذوبان في الدهون اما البهاق(ازالة الصبغة الجلدية) الذي  
 يسببه  $H2O2$  واخيرا الصسلم(قدان الشعر) الذي يسببه الثالسيوم .

٥- اعتلالات تناولية ونموية

يهدف هذا النمط إلى الاهتمام بـ تخلص الحيوانات الممنوعة ووضع الهرمونات والسمينة لتشاء الحمل ولذلك السمية الجديدة.

## ٦- تخلق الحيوانات المنوية

ان نادرا ما يحدث ثرير للخصيتين والتي عادة ماتعيق نمو الحيوان المنوي Egme (اثير لحادي الايثايل غلايكول انثيلين) (الذى يعود طبيعيا عند انتهاء التعرض.

## ٧- اثار نموية:

ان الاثار النموية تكون متعددة ومتعددة فقد تكون قمية-ارتشان التي تؤدي الى ولادة جنين ميت وقد تكون سمية-وزن الجسم التي تؤدي الى ظهور اثار سلوكية وكذلك يمكن ان تكون الاثار تكوبن مسخي ذي تشو هلت (ثاليلومايد) واخيرا قد تكون تاخر نموي أي تشو هلت خلقية (تنوعات).

## التكوين المسخي:

هي نوع معين من السمية اثناء النمو مشدقة من تكوبن المسلح اليوناني مثل ثاليلاميد.

## ٨- السمية اثناء الحمل:

ان السمية اثناء الحمل يؤدي الى العديد من الامراض مثل نقص الاوكسجين ،امتصاص الغذاء الرصاص او معادن اخرى.

تكون المبليض محمية اكثير من الخصيتين وبالتالي مليحه ليس تسمما اذما تغيرات هرمونية مثل التغير في الغدد الصماء ،DDT خل في البوبيضة ،الاباضة والحمل.

## ٩- الجهاز العصبي:

ان ما يؤدي الى تثبيط الجهاز العصبي المركزي العديد من المذيبات العضوية مثل مثبطات الكوليستير-اورغانوسيفوس ومبيدات الماريميت ان ما يؤدي الى مسرعة التوصيل العصبي هو غشاء ميلين (المحيط بالخلايا العصبية) وان تلف العصب الطرفي يسبب-هكسان.

## ١٠-جهاز الدورة الدموية

من اجزاء الجهاز الدورة الدموية الهيموجلوبين الذي يتاثر بالسيانيد (أول اوكسيد الكاربون) وكريت الدم الحمراء التي تتسم بالرصاص او التحلل لاما اليوكيبيا(سرطان الدم) الذي يتاثر بالبنزين، الانسداد الشريطي الذي يسيبه الكوليسترول على الكثافة والكوليسترول منخفض الكثافة. نعم تعد هذه المولد خطرة على جسم الانسان لانها تسبب اعراض سمية للانسان وهذه الاعراض محصورة من المتوسط الى عاد او مزمن تعتمد على عدة عوامل والتي من ضمنها حساسية الشخص.: فعالية السم (أي قوة تاثير السم).مستوى التعرض

وهذه الاعراض تختلف باختلاف نوع السم وهذه الاعراض تشمل المغص والتقيؤ والاسهال والسرطان وامراض الكلية وشلل العضلات.

اذا كانت السموم ميكروبية فكيف نسيطر على سم الكائنات الميكروبية؟

الى حد ما هذه الكائنات الميكروبية مقاومة ولا يمكن ازالتها او ايقافها من الاطعمة والطريقة الستراتيجية تكون مبشرة على منع نمو الكائنات الميكروبية بالإضافة الى منع انتاج السموم من قبلها.

## الغذاء السالم

- غاز أول أكسيد الكربون وهي مادة سامة خلقة تضر بالإنسان بشدة وقد تسبب عمي والتعب والألم الشديد أو تسبب موته بالإنسان نتيجة الاختناق حيث النسبة الطبيعية لغاز أول أكسيد الكربون في جسم الإنسان لا تتجاوز 1% إلى 3% للناس العاديين و 3,5% للمدخنين حيث تظهر نتائج تشريح الجثة نتيجة التسمم الحاد بعد استنشاق غاز أول أكسيد الكربون في دمه بنسبة قد تصل إلى 71% من هذا الغاز. أطلق الأطباء عليه اسم القاتل الصامت نظراً لخطورته الكبيرة وقدرته القاتلة في القضاء على مستنشقيه. إن غاز أول أكسيد الكربون يذبح عن الاحتراق غير الكامل للمواد الكربونية كالحطب والفحm ومدافئ الكيروسين يلجا البعض للتلفة ومن السيارة والمحرك الذي يعمل في الملاك سيئة التهوية. وكما معروض أن العامل الأساسي في عملية حرق الطاقة حيث إن الهيموجلوبين يحمل الأوكسجين من الرئتين إلى الأنسجة حتى تحصل على كفالتها من الأوكسجين. ويمتاز هذا الغاز أنه لا رائحة له ولا طعم ولا لون؛ لذلك لا يدرك الشخص العادي وجوده، وعند استنشاقه يصل إلى الدم بصورة تدريجية ويرتبط بالهيموجلوبين الحامل للأوكسجين مما ينتجه إزاحة الأوكسجين من الهيموجلوبين. لذلك فإن أول أكسيد الكربون أنه يمنع انتقال الأوكسجين المتبقى في الهيموجلوبين إلى الأنسجة التي تحتاج إليه كما يقال من كمية الأوكسجين المحمولة للأنسجة وذلك لأن أكسيد الكربون له قابلية أعلى من الأوكسجين للارتباط بالهيموجلوبين بـ 200 مرة مما يسرع من عملية الإزاحة والارتباط بهيموجلوبين وما يؤدي إلى نقص حاد في مستوى الأوكسجين في الأنسجة وتظهر عليه أعراض التسمم وتشمل الصداع، الضعف العام، التوتر، الغثيان، الخمول، الدوخة، نقص مستوى الوعي واضطراب دقات القلب والتسمم ولحسن الحظ أن عملية التسمم بطيئة إلى حد ما وتحتاج من 8 إلى 12 ساعة من التعرض للغاز حتى يتسبّع الدم به. ولكن الأعراض قد تظهر قبل تسبّع الدم، كما أن الوفاة قد تحدث قبل تسبّع الدم كذلك كما أن احتمال التسمم عند الأطفال أكثر من الكبار لأن معدل تنفسهم في الدقيقة أسرع من الكبار مما يزيد من سرعة وصول الغاز للدم ومن ثم التسمم.

وهو من الغازات المستخدمة بكثرة في الثورات والحروب حيث بدأ النازيون في أواخر 1939 باستخدام هذا الغاز السام بهدف القتل الجماعي وسمى ("بالقتل الرحيم") وذلك باستخدام غاز أول أكسيد الكربون المعد كيميائياً بقتل الأشخاص الذين يعانون أمراضًا عقلية. وفي يونيو 1941 غُصب الغزو الألماني للاتحاد السوفيتي وإطلاق Einsatzgruppe (وحدة القتل المتنقلة) على مئات الآلاف من المواطنين غالبيتهم من اليهود، وبعض الرومانيين (الغجر) والمصاين بأمراض عقلية بشكل جماعي، قُلَّ النازيون بالقتل الجماعي بل باستخدام شاحنات الغاز وهي شاحنات تم إغلاقها بإحكام وتحويل عدم المحرك الخاص بها المتبعد منها هذا الغاز إلى المقصورة الداخلية.

وفي عام 1941، قامت القوات الخاصة الألمانية (SS) بترحيل اليهود إلى محشّدات إبادة (لقتلهم بالغاز) هو الأسلوب الأكثر فاعلية لتنفيذ خطة "الحل النهائي". وفي السنة ذاتها، افتتح النازيون محشّد كلينتون في بولندا. وتم قتل يهود من منطقة لودز في بولندا ورومانيين في شاحنات الغاز المتنقلة في هذا المحشّد.

في عام، 1942 ، بدأت عمليات القتل الجماعي المنظم في غرف غاز ثانية وكلما اكتظت غرف الغاز بشكل أكبر، اختناق الضحايا بشكل أسرع (باستخدام أول أكسيد الكربون الناتج من محركات الدبّيز) في مراكز سوببيور وتربيلينكا ويلازيك للقتل، والتي تقع جميعها في بولندا.

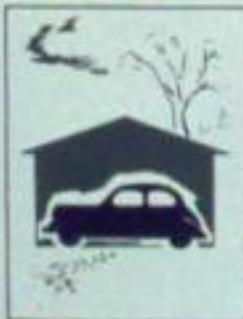
وفي قضية حيرت الشرطة في هونغ كونغ عام 2015 توصلت مؤخراً المحكمة العليا إلى معلومات جديدة، تشير إلى استخدام أحد أطباء التخدير المعروف باسم خاو كيم سون كردة يوم مليئة بغاز أول أكسيد الكربون، لقتل زوجته وأبنته الكبرى البالغة من العمر 16 عاماً، وأكد ممثلو الادعاء أنه ترك الكوة المطلية في صندوق السيارة المقفلة التي كانت تنقل زوجته وأبنته ، مما أدى إلى تسرب الغاز منها ومقتل الاثنين . وأظهر فحص ما بعد الوفاة أن الضحيتين توفيتا إثر تسممهما بأول أكسيد الكربون، ووُجدت الشرطة أثناء التحقيق كردة يوماً مفرغة من الغاز في الصندوق الخلفي للسيارة ، وأفاد شهود بأنهم رأوا الطبيب يملاً كرتين بالغاز في الجامعة الصينية في هونغ كونغ وقال لزملائه إنه سيستخدم هذا الغاز للتجارب على لرانب، لكنه أبلغ الشرطة أنه أراد أن يستخدمه للتخلص من جرذان في منزله . وكشفت التحقيقات الجديدة، أن الرجل تعمد تسميم زوجته لأنها رفضت الطلاق منه عندما علمت أنه على علاقة مع امرأة أخرى، إلا أن الشرطة استبعدت قتله لإبنته الكبرى بشكل مقصود.

21. أول أكسيد الكربون عديم اللون، وأقل كثافة قليلاً من الهواء. كما أنها سوف السم ومن ثم يقتل. جزء من ما يجعل أول أكسيد الكربون القاتلة هو لأنّه من الصعب الكشف عن؛ يطلق عليه أحيناً "القاتل الصامت". فهو يحول دون قدرة الجسم على حمل الأكسجين حيثما كان ذلك ضروريًا - مثل الخلايا. للحفاظ عليها على قيد الحياة والأشياء. أعراض تسمم أول أكسيد الكربون في وقت مبكر تشبه الإنفلونزا، ناقص الحمى - الصداع، ضعف / الخمول،

النوم، الغثيان، وأمراض الارتباك لحسن الحظ، يمكنك الحصول على كاشف أول أكسيد الكربون في كل الأجهزة أو تحسين المنزل مخزن!

# BEWARE OF carbon monoxide

IN GARAGES



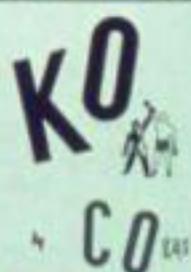
IN FOUNDRIES



IN HEATING PLANTS



\* For more information read—



Federal Security Agency  
WHA-42 U. S. PUBLIC HEALTH SERVICE  
U. S. GOVERNMENT PRINTING OFFICE: 1941 12-10704

### 3-السيانيد

من السموم التي تضر بالإنسان كثيراً يشير مصطلح "السيانيد" إلى أي مادة كيميائية تحتوي على رابطة الكربون-النيتروجين (CN). تحتوي العديد من المواد على السيانيد ، ولكن ليس جميعها سموم قاتلة. فسيانيد الصوديوم (NaCN) ، سيانيد البوتاسيوم (KCN) ، سيانيد الهيدروجين (HCN) ، وكلوريد السيانوجين (CNCI) تعتبر سيانيدات قاتلة ، ولكن الآلاف من المركبات التي تسمى النيتريل تحتوي على مجموعة السيانيد ولكنها ليست سامة. في الواقع ، يمكنك العثور على السيانيد في التريل المستخدم كدواء ، مثل سيميتينين (تاجميت) و سينالوبرام (سيليكسا). فالنيتريلات ليست خطيرة ، لأنها وبكل بساطة لا تحرر أيون السيانيد - CN بسهولة ، وهي المجموعة التي تعمل بمثابة السمية الأيضي.

وهي موجودة في بعض النباتات وخاصة الفواكه بذور التفاح والمانغو والدرق واللوز المر وجد على شكل جليكو سيدات السيانوجينية (السيانوجليوكوسيدات). وترتبط السكريات على هذه المركبات من خلال عملية الغليوكوزيل ، مكوناً سيانيد الهيدروجين الحر ، غير أنه ينصلح بعد تناول تلك البذور. فقد أطلق  وكلالة المعايير الغذائية البريطانية من أن كمية ١٩٠ غرام من بذور المشمش كافية لإنهاء حياة شخص وجرعة القاتلة منه هي ٢٠ غرام تقريباً كفيلة بانهاء حياة الإنسان بمدة لا تتجاوز بضع ثوان. لبعض مركباته رائحة تشبه رائحة اللوز المر إلا أن ٤٠ بالمائة من البشر فقط لهم القدرة على تمييز تلك الرائحة ومحض الهيدروسيانيد هو حمض متطرير يتميز برائحة اللوز المر، وبصفة عامة، فإن التسمم بالسيانيد يحدث في أي حالة ينجم عنها دخول أيون السيانيد إلى الجسم.

كما يمكن تصنيع السيانيد بعملية أندروس (Andrusow process) والتي تنتج سيانيد الهيدروجين الغازي من الميثان والأمونيا مع وجود أكسجين وغاز البلاتين.



سيانيد الهيدروجين الغازي يمكن أن يدخل في محلول هيدروكسيد الصوديوم لينتاج عنه سيانيد الصوديوم .

سيانيد أو ما يسمى بالقاتل الشهير ويمثل سيانيد البوتاسيوم بالسمية الشديدة فمجرد ٢٠٠ ملجم من هذا المسحوق الأبيض الذي يشبه السكر تكفي لقتل إنسان بالغ في بضع ثوان وتحصل حالات التسمم به، إما بشكل حاد وسريري أو بصفة بطئية مزمنة تشبه أعراض التسمم بالسيانيد الأعراض التي تظهر في حالات أخرى أو التعرض لأي من المواد الكيميائية لذلك لا تفترض أن السيانيد هو السبب صداع الرأس وانخفاض ضغط الدم وفقدان الوعي التشنجات وانخفاض معدل ضربات القلب وتلف الرئة وتوقف التنفس غيبوبة و الموت الناتج عن التسمم وعادة ما يتخرج عن فشل القلب أو فشل الجهاز التنفسى بسبب قيامه بدخول عبر الدم ومنع وصول الأكسجين للقلب والجسم كله. ولكن ما يميز جلد الشخص الذي يتعرض للسيانيد أنه أحمر بلون الكرز من مستويات عالية من الأكسجين أو من اللون الأزرق الداكن أو الأزرق ، من اللون الأزرق البروسي (رابط الحديد إلى أيون السيانيد). كما أن الجلد وسوائل الجسم قد تتبعه منه رائحة اللوز ويحدث هذا حال دخول السيانيد إلى الجسم بشكل سريع. لما التعرض المزمن لكتيلات متواصلة وضئيلة من السيانيد، فقد يؤدي إلى رفع نسبة السيانيد في الجسم، مما يتخرج عنه ضعف متواصل في عضلات الجسم والجهاز العصبي.

كما يتم معالجة السيانيد المبتلع أو الجرعات المستنشقة بصورة أول عن طريق إعطاء ترياق يزيل سموم السيانيد أو يرتبط به. على سبيل المثال ، يتفاعل فيتامين B12 الطبيعي ، الهيدروكسى كوبالامين ، مع السيانيد لتكون السيانوكوبالامين ، الذي يتم إفرازه في البول ومن المواد المستخدمة في علاج السمة صبغة الميثيلن الزرقاء (Methylene Blue) والتي تنتج مادة الميتميوجلوبين عند إعطائها بجرعات كبيرة ويعتمد على حقيقة علمية تفيد بأن مادة الميتميوجلوبين (Methemoglobin) تحوي أيون الحديد ثلاثي التأكسد والذي يمكنه منافسة النظام الإzymي على الارتباط بـأيون السيانيد، وبالتالي يبقى النظام الإzymي حرًا وقادراً على آداء وظيفته. يعتمد مقدار السيانيد الزائد على طريق التعرض والجرعة ومدة التعرض. ويمثل السيانيد المستنشق خطراً أكبر من السيانيد المهمض حاله تناول أملاح السيانيد بالفم فلا بد أولاً من إخلال الأملاح بحمض الهيدروكلوريك الموجود بالمعدة للتحول إلى الصيغة الحمضية القاتلة، وهو مقدر بـأولى الوفاة ساعة كاملة كتقدير قريري ، نظراً لأن الجرعة المميتة تعتمد على المركب الدقيق وعدة عوامل أخرى ، فمن حوالي نصف جرام من السيانيد سيقتل شخصاً يبلغ وزنه ٧٠ كيلogramma وفي حالة الغياب التام لأحماض المعدة، فإن أملاح السيانيد لا تعدد كونها أملاحاً لا تضر، كما حدث مع الراهب "راسبوتين" الذي عاش في روسيَا القصورية أوائل القرن الفائت، وكان كثير التناول للخمر لذلك وضعوا السم في الخمر والكعك الحلو، لكنهم لم يكونوا يعلمون أن السكر من أقوى

مضادات السم ، مما سبب غلبة الأحماض المعدية لديه، لذلك حين حاول أعدائه قله بأملاح السيانيد فشلوا في ذلك ولم يجدوا حلًا سوى إطلاق الرصاص عليه!

لكن الجرعات الأقل والسيانيد المبتلع قد تسمح ببعض ساعات لبعض أيام لتلقي العلاج. و تعتبر العنيلة الطبية الطارئة أمر بالغ. بينما يمكن أن يحدث فقان الوعي ، بليه الموت ، خلال عدة ثوان من استنشاق الأبخرة المتطرفة من السيانيد بشكل حمض الهيدروسيانيد أن يتسرّب عبر الجلد والأغشية المخاطية مباشرة.

يشتهر السيانيد في أواسط علماء السموم كواحد من أسرع السموم قتلاً وأشدّها قتلاً، ولعله اشتهر بين العامة عن طريق أفلام الجواسيس والمخاريات التي تمجّد هذا السم الذي انتشر إستعماله لفترة طويلة كوسيلة للقضاء على الأعداء أو الإنتحار في حالة الأسر، خوفاً من تسرب أسرار الدول في حالة استخدام وسائل تعذيب شديدة القسوة مع ضباط المخاريات المعطلين كغرف الإعدام بالسيانيد هي من الوسائل المعتمدة للقصاص في الولايات المتحدة الأمريكية ويمكن استخدام السيانيد كمادة سامة في حرب الكيميائية ، لكن معظم الناس يتعرضون له عن غير قصد. وتتضمن العديد من العمليات الصناعية مركبات تحتوي على السيانيد أو يمكنها التفاعل مع الماء أو الهواء لإنتاجه. وقد تتعامل صناعات الورق والمنسوجات والكيمياء الصناعية والبلاستيك والتعدين والمعادن مع السيانيد. بعض طرق التعرض للسيانيد تشمل: ابتلاء المنتج المستند إلى الأسيتونيترين المستخدم لإزالة الأظافر الاصطناعية والتعرض لمبيدات القوارض أو مبيدات الآفات الأخرى المحظوظة على السيانيدات الطريق الشائع لدخول السيانيد إلى الجسم هو إما عبر استنشاق غاز هيدروجين السيانيد، أو ابتلاء لملأه. وهو ما قد يحصل في استنشاق دخان الحرائق المنزلية أو في المصانع وحرق البلاستيك ، أو ابتلاعها في محاولات الإنتحار.

والآلية خلف هذا كلّه هو تسبّب السيانيد في وقف عمل أنزيمات مهمّة لعملية تنفس الخلية الحية واستخدامها للأوكسجين، واتحاده مع عنصر الحديد الموجود في مركبات الهيموغلوبين لخلايا الدم الحمراء. وبالتالي لا تستطيع خلايا الجسم إنتاج مركبات الطاقة اللازمة لحياة ولعمل أعضاء مهمّة في الجسم، بسبب السيانيد قصوراً هائلاً في إمداد الخلايا بالأوكسجين عن طريق الارتباط بجزئيات الحديد. وهناك أكثر من أربعين نظاماً إنزيمياً تتوقف أنشطتها عند تسمم الجسم بالسيانيد، ولعلّ أبرز هذه الأنظمة نظام السيتوكروم أوكسيداز الذي ينجم عن توقف نشاطه مائي: تثبيط تناول الأوكسجين بواسطة الخلايا، فعلى الرغم من كفاية نسبة الأوكسجين بالدم إلا أنّ الخلايا تصبح عاجزة عن إستخدامه، ويصبح الدم الوردي مؤكسد تماماً كما الدم الشريطي بالضبط. توقف الوظائف الحيوية لجميع أعضاء الجسم ومن ضمن الأعضاء الحيوية

أحد أشهر جرائم القتل بالسم هي الجريمة التي وقعت في شيكاغو عام ١٩٨٢ حيث توفى سبعة أشخاص عقب تناول كبسولات التايلينول المسكّنة للألام حيث خلطها القاتل المجهول بمادة سيانيد البوتاسيوم.

بعد مرور سنوات على هذه الحادثة، أصبحت مصدر إلهام للعديد من جرائم القتل بالسم التي ارتكبت بعد ذلك. كانت ستيل نيك تعيش مع زوجها بروس في أوبرن بوشنطن، وفي يوم ٥ يونيو ١٩٨٤ عاد بروس إلى المنزل وهو يعاني من الصداع فأخذ ؛ كبسولات إكسدرین مضاعف الفرة للتغلب على الصداع، وبعدها بدقائق انهل جسده وُنقل إلى المستشفى فوراً لكنه توفى في الحال.

وأشار التقرير إلى أن وفاته جاءت نتيجة انتفاخ الرئة. غير أن الأحداث أخذت منعطفاً مختلفاً عندما توفيت امرأة أخرى من أوبرن تدعى سوزان سنو على يد تناول نفس الدواء.

بشريح الجثة، اتضح أن سوزان سنو توفيت من جراء تناول سم السيانيد وعذر في عليه الدواء على عدد من الكبسولات المختلطة بمادة سيانيد البوتاسيوم. بعد نشر خبر وفاة سنو في الإعلام، تقدمت ستيل نيك ببلاغ يفيد بأن زوجها قد توفى في ظروف مشابهة لسوزان سنو، مما دفع الشرطة إلى الاعتقاد بأن هناك طرف خارجي يسم كبسولات الإكسدرين، وفي الحقيقة كان الفاعل هي ستيل نيك نفسها.

قامت ستيل نيك بوضع ٣ علب إكسدرين مخلوط بسيانيد البوتاسيوم على رف السوبر ماركت حيث تباع هذه الأدوية المسكّنة البسيطة فيه، وقد اشترى سوزان سنو واحدة من هذه العلب الثلاثة. وكانت ستيل تأمل أن تقنع وفاة سوزان سنو السلطات بأن بروس زوجها كان ضحية عشوائية لهذا القاتل الذي عبث بكبسولات الإكسدرين ودس فيها السم. ولكن ابنة ستيل أخبرت الشرطة أنها سمعت ستيل نيك تتحدث عن قتل بروس بالسم لتحصل على قيمة بوليصة التأمين على حياته.

وعُثر على بصمات أصلع ستيلاء على أغلفة كتب عديدة في المكتبة تتحدث عن الاسم وأثاره، كما اكتشف أن توقيع بروس على إحدى شهادات التأمين مزور. وفي عام ١٩٨٨، حوكمت ستيلاء نيكل بخمستهم تخص العبث بالمذجات وتهمني قتل  
عد وحكم عليها بالسجن لمدة ٩٠ عاما.

سيانيد الهيدروجين هو الغاز السلم الذي يتدخل مع التنفس الخلوي. السيانيد يمنع الخلايا من إنتاج ثلاثي فوسفات الأدينوسين (ATP) عن طريق الرابطة لأحد البروتين المشارك في سلسلة نقل الإلكترون.<sup>١٦</sup> غاز زيكلون ب هو مبيد للحشرات سام بدرجة عالية ويستخدم أيضاً لقتل الفئران والحشرات. غاز "زيكلون ب" (المستخدم سابقاً في عمليات التطهير بالبخار)

[التاريخ علم]



فريق التبخير في نيو أورليانز، ١٩٣٩. اسطوانات زيكلون مرئية.

سيانيد الهيدروجين، الذي اكتشف في أواخر القرن الثامن عشر، كان يستخدم في ١٨٨٠ م لالرش على أشجار الحمضيات في ولاية كاليفورنيا. استدامه انتشر إلى بلدان أخرى في تبخير صوامع الغلال، عربة البضائع ، والسفن، والمطاحن. وذلك على ضوء وزنه الخفيف وانتشاره السريع مما أجبر تطبيقه أن يتم تحت الخيام أو في الأماكن المغلقة.<sup>١٧</sup>

استخدام غاز زيكلون ب في مراكز القتل النازية لليهود. أما الذين وقع عليهم الاختيار للموت، فكل يتم سوقهم إلى غرف الغاز. وفي مراكز أخرى، يقوم حراس المحاشد بإلقاء كرات غاز "زيكلون ب" بداخل عمود التهوية. وعدة، وفي خلال دقائق بعد دخول غرف الغاز، يموت كل الموجودين بالغرفة بسبب نقص الأكسجين.

"

ويشار إلى أن استخدام الأسلحة الكيميائية كان قد تصدر مؤخراً عنوان الصحف مرتين. قبل الهجوم الكيميائي الذي وقع في ضواحي لمشق مؤخراً، استخدم الساريين في هجومين إرهابيين باليابان. إذ قامت منظمة إرهابية بتنفيذ هجوم في مترو أنفاق طوكيو باستخدام الساريين، مما أدى إلى مقتل ١٣ شخصاً وتشرّد الآلاف من آثار الغاز. وفي ثمانينات القرن الماضي أثناء الحرب العراقية الإيرانية، قام صدام حسين باستخدام غاز سارين فقتل حوالي ٥٠٠٠ مواطن في معقل المتمردين الأكراد في مدينة حلبجة إضافة إلى ١٠ ألف جريح.

ما هو غاز الأعصاب "نوفيتشوك"؟

غاز الأعصاب "نوفيشوك"، الذي تعرض له بريطانيان باتا في حالة حرجة، السبت الماضي، بعد أربعة أشهر من تسميم العميل الروسي المزدوج السباق سيرغي سكريبايا وابنته، هو سلاح كيميائي روسي غير معروف، مع أنه خطير جداً.

يعود ابتكاره من قبل علماء سوفييت إلى سبعينيات وثمانينيات القرن الماضي، العقدان الأخيرين من الحرب الباردة بين الشرق والغرب. لكن الخبراء الغربيين لا يعرفون الكثير حول هذه الأسلحة الكيميائية الخطيرة.

تؤثر هذه المواد على الجهاز العصبي بحيث يفقد الجسم السيطرة على العضلات، ما يؤدي إلى نقلتها ثم إلى الشلل والموت المحتمل اختناقًا أو بالسكتة القلبية.

ثُـر، السبت الماضي، على الضحيتين الآخرين والذين عرف عنهم صديق على أنهما تشرلي روبي ودون ستورغيس في حي سكني في مدينة أمزبيري في جنوب غرب إنكلترا.

وقالت الشرطة، أمس الأربعاء، إنهما تعرضا لغاز "نوفيشوك"، الذي استخدم لتسميم العميل السباق سيرغي سكريبايا وابنته يوليا في مارس/آذار على بعد 15 كيلومترًا من المنطقة. ونجا الاثنان بعد علاج طبي مكثف.

وصرح خبير الكيمياء في جامعة "يو سي إل"، في لندن، البروفسور اندرية سيلا، لمركز "ساينس ميديا"، بأن "هذا الغاز صنع ليظل في الهواء ولا يتفسخ أو يتحلل بشكل سريع، وهذا معناه أن أي مستوى أو مكان ملوث يمكن أن يظل خطيراً لفترة طويلة".

وأضاف "من المهم تعقب تحركات هذين الشخصين لمعرفة أين تعرضا للسم".

### تبعات على الجهاز العصبي

وعلى أخصائي السموم في جامعة نيو كاسل، الدكتور كريستوفر موريس، أن الضحيتين "يتلقian العلاج في المستشفى الوحيد الذي تمت فيه معالجة أشخاص تعرضوا لهذه المادة، وبالتالي فإن فرص نجتّهما كبيرة".

غير أن سيلا حذر من أنه "لا بد أن ننتذر أن ضحايا مثل هذه المواد يمكن أن يعودوا مدى الحياة من تبعات على الجهاز العصبي، حتى لو شفوا من الآثار الحادة للتسمم".

وغاز "نوفيشوك" عامل مسمم للأعصاب على غرار مواد سامة معروفة مثل "السارين" أو "في أكس".

تستهدف هذه المادة أستيل كوليستيرين، الذي يلعب دوراً حيوياً، فهي تقارب جزيئات أستيل كوليستيرين التي تؤدي إلى نقل الصدارات. وعندما يعيق عامل الأعصاب عمل هذا الأنزيم، فإن الأستيل كوليستيرين يتم إتلافه في الجسم ما يسبب خللاً في الجهاز العصبي.

ويقول خبراء إن أسلوب العلاج التقليدي في حال التسمم بغاز للأعصاب، يقوم على ضمان استقرار الوظائف الحيوية ( التنفس و ضربات القلب) وفي الوقت نفسه حقن المصاب بمادة أنتروبين، لمحاربة آثار غاز الأعصاب.

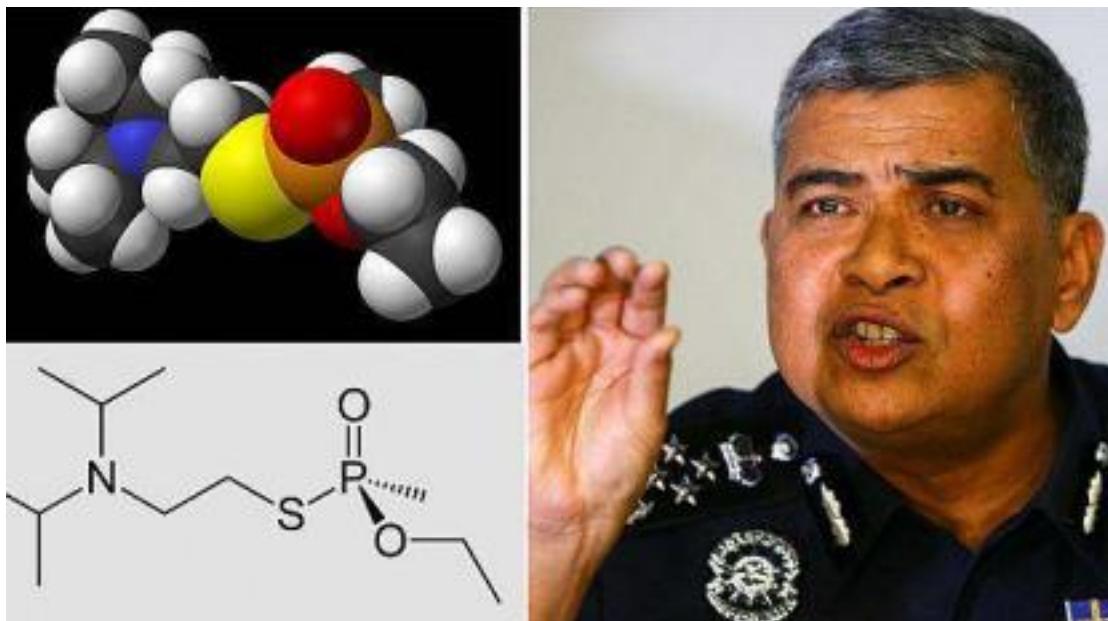
يأتي سم في إكس على شكل غاز

- 1 سم في إكس سام يستخدم في الحروب لكنه أصبح من الأسلحة المحظورة عالمياً عام 1993م، ولا يزال هناك مخزون يتألف من 100 غرام من المادة السامة.

غاز السارين يعرف بـ"غاز الأعصاب" من غاز السارين غير المؤلم وعديم الرائحة وشديد السمية، غاز أصلب "في إكس" الفتاك يعتبر من بين أسلحة الدمار الشامل التي طورها الجيش البريطاني في أوائل خمسينات القرن الماضي، قبل أن تقوم منظمة الأمم المتحدة بحظر استعماله.

"غاز إكس" يفتك بالجهاز العصبي والعضلي ويمكن أن يتسبب بالوفاة بعد دقائق من استنشاقه، وحسب الشرطة الماليزية فإن هذا الغاز استعمل في عملية اغتيال كيم جونغ نام الأخ غير الشقيق للزعيم الكوري الشمالي كيم جونغ أون.

وكذلت وزارة الدفاع الكورية الجنوبية أكدت في ٢٠١٤ في تقرير بان كوريا الشمالية بدأ في الثمانينات بانتاج أسلحة كيميائية وقدر انها تملك مخزونا يتراوح بين ٢٥٠٠ و ٥٠٠ ألف طن.



وفي العام ٢٠١٥ ، اعتبر المعهد الاميركي "مبادرة حول التهديد النووي" بان كوريا الشمالية هي ثالث دولة في العالم تمتلك اكبر مخزون من الاسلحة الكيميائية بعد الولايات المتحدة وروسيا.

كيم تشول وو، الباحث في المعهد الكوري للأمن والإستراتيجية: " قطرة صغيرة من غاز "في إكس" يمكن أن تقتل أي شخص في غضون دقيقة، لذلك أعتقد أنه يمكن امتصاصها عن طريق الجلد أو العين أو أي جزء من الجسم. ولذلك فهو أكثر سمية بمائة مرة من غازات الأعصاب التي يشيع استخدامها مثل غاز السارين ، ومشكلة هذا الغاز هو أنه سام، لا طعم له، عديم اللون، من الصعب جدا الكشف عنه ."

بروس بينيت المختص في المسائل الأمنية في معهد "راند كورب" ب كاليفورنيا يقول: "إن جزءا ميويا من غرام واحد من هذا الغاز الفتاك أي ثلاثة قطرات على جلد شخص ما سيقتله."

ومن بين خصائص هذا الغاز السام كونه لزج وسريع الالتصاق ما يجعل تنظيفه صعبا، لذلك فإن الأسطح الملوثة به ينبغي أن تعتبر خطرا على المدى الطويل وفقا للمركز الأمريكي لمكافحة الأوبئة.

غاز "في إكس" مثل معظم غازات الأعصاب يقوم بتعطيل الجهاز العصبي المركزي في الجسم وفقا لمركز مكافحة الأوبئة والوقاية منها فلن الغاز يؤثر على أنسجة يعدها بديلة لرشغيل للغدد وللعضلات في الجسم. ومن دون هذا الرز فإن العضلات تصيب بالتشنج والشلل في نهاية المطاف.

ويمكن أن شمل أعراض غاز "في إكس" الغثيان، خلل في حرارة الجسم، فقدان الوعي ونقص التنفس.

ما هو غاز الأعصاب غاز الكيمواية التي تُستخدم كسلاح كيماوي، وهو من أقوى الأنواع تثيراً وفتاكاً بالجسم، يشبه في مبدأ عمله آلية عمل الميدات الحشرية التي تُصنع من الفوسفات العضوية، غير أنه أكثر وأشد تثيراً في الإنسان، وهناك أربعة أنواع من غازات الأعصاب وهي: السارين الذي يرمز له بالرمز GB ، والتابون

الذى يرمز له بالرمز GA ، أما السومان فىرمز له VX ، أما النوع الآخر فهو غاز كيمياوى قاتل تم الكشف عن أغذب غازات الأعصاب خلال عملية تطوير المبيدات الحشرية، ولكن عندما رأى العلماء تأثيرها الكبير، تم استخدامها في المجال العسكري كسلاح كيمياوى قاتل، وفي إطار الحديث عن هذا النوع من الأسلحة يمكن تعريفه على أنه السلاح المعتمد على استخدام المواد الكيمياوية لقتل البشر المستهدفين أو إيدانهم، وبالرغم من استخدام الأسلحة التقليدية للمواد الكيمياوية إلا أن تأثيرها القاتل يكون بسبب الضغط والحرارة الناتجين عن حدوث التفاعل الكيمياوى كانفجار قنبلة على سبيل المثال، في حين يعتمد السلاح الكيمياوى على الآثار السامة للمواد الكيمياوية في الجسم ومدى إمكانيتها إلحاق الضرر به. أعراض التسمم بغازات الأعصاب حدوث صعوبة في التنفس. السعال. الشعور بألام في العين. التعرق الشديد. سيلان في الأنف. زيادة إفراز اللعاب وسائله. غثيان. التقيؤ. الإسهال. حدوث نقصانات هضمية. ضعف عام. صداع وارتياب. الغيبوبة. عدم القدرة على التحكم في الإخراج. توقف التنفس. فقدان الوعي. الموت. كيفية الإسعاف الأولى للمصابين بغازات الأعصاب ارتدي القفازات والكمامات قبل أي شيء، وتجنب لمس المصاب بصورة مباشرة كي لا ينتقل غاز الأعصاب إليك. لا تقم بعمل إنعاش قلبي رئوي للمرضى عبر الفم كي لا ينتقل غاز الأعصاب إليك. خذ المصبوب بعيداً عن مكان الهجوم الكيمياوى؛ حتى تحميه من التعرض لكمية إضافية من الغاز، وتحمي نفسك أيضاً. ادع الوظائف الحيوية في الجسم، وتشمل: الدورة الدموية، والقلب، والتنفس. قدم الأكسجين اللازم للمصاب؛ لدعم عمل جهازه التنفسى. أعط المصاب مضداً للتسمم بغازات الأعصاب، وتتم هذه الخطوة من المتخصص. اغسل عينا المصاب بالكثير من الماء لمدة ربع ساعة. تجذب غسل كل جسم المصاب؛ فمن الممكن أن يؤدي ذلك إلى انتشار المواد السامة لمناطق أخرى في الجسم، وبدلًا من ذلك استخدم مسحوقاً كالطحين أو بودرة الفولير إيرث "Fuller's Earth" لامتصاص المادة السامة. لا تشجع المصبوب على التقيؤ. اسق المصاب حليباً أو ماء.

#### غاز السارين القاتل وطرق العلاج منه

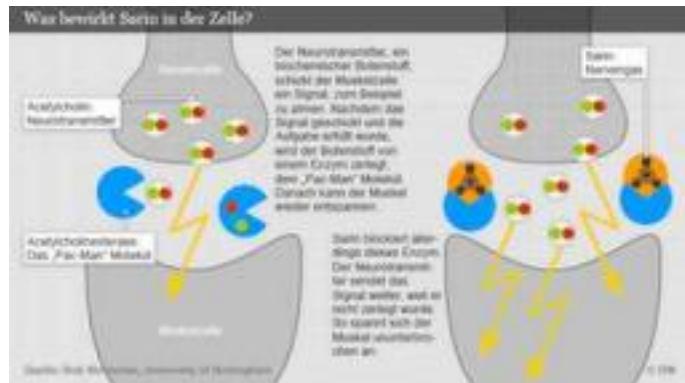
غاز السارين غاز عديم الرائحة والطعم وخطير للغاية، إذ يؤثر سلباً على عمل الجهاز العصبي اللازامي كحركات التنفس مسبباً الاختناق إلى حد الوفاة. ويحلول العلماء تطوير طرق لمعالجة المصابين.



© Reuters

غاز السارين السلم غاز قوي جدا، فكمية قليلة منه أقل من حجم نرة الملح تكفي للفضاء على حياة الإنسان. ويتم تخزينه على شكل سائل ومن الممكن استنشاقه أو امتصاصه عبر الجلد والعيون. ويعود هذا الغاز ديم اللون والرائحة كالماء تماما؛ كما أنه من المستحيل رؤيته عند تبخره في الهواء. وهو ما أدى إلى سقوط بعض المدنيين الأبرياء في ريف دمشق في الواحد والعشرين من آب/أغسطس الماضي، واحترافهم دون معرفة ما أصابهم.

يؤثر غاز السارين بشكل أساسي على الجهاز العصبي الالادي المسئول عن الحركات الالادية مثل الهضم والتنفس أو طرف العين. ويؤدي التسمم بهذا الغاز إلى صعوبة شديدة في التنفس حسبما يوضح روب شتوكمان أخصائي علم الكيمياء من جامعة توتنهام البريطانية، مضيفا أن "الدماغ يرسل رسالة إلى الرئتين للقيام بعملها بشكل طبيعي، إلا أن هذه الرسالة تتقطع ويتوقف التنفس". وتقوم الخلايا العصبية بإرسال إشارة التنفس عبر ما يعرف بالاتفاقات العصبية إلى الخلايا العضلية، لتحرر بعد ذلك الإzymات المسئولة عن هذه الرسالة إلى الأجزاء المكونة منها منة أخرى.



### تأثير غاز السارين على مستوى الجزيئات

#### أسباب الاختناق

مثال على تلك التاتفاقات العصبية مادة أستيل كولين وإذيمها المضاد أستيل كولين ستراز والذي يصفه شتوكمان بـ"جزء باك مان"، إذ يقوم بفكك الناقل العصبي أستيل كولين. وهو أمر ضروري لتوقف العضلات عن الحركة. ويتم ذلك عندما تقل هذه المنبهات وتعود إلى حالة الراحة بعد التنبية.

ويقوم غاز السارين بتدمير جزيئات "باك مان"، ما يعني ارتفاع تركيز هذه النواقل العصبية في نقاط التشابك العصبي بسبب عدم تحررها واستمرار تهيج العضلات في منطقة الدارع حسبما يوضح شتوكمان الذي يضيف قائلاً "تبقي العضلات مضطربة ما يعيق تحريك النزاع مهما كانت الرسالة التي يرسلها الدماغ". وإذا كانت رسالة الناقل العصبي موجهة إلى العين لذرف الدموع مثلاً، فإن غاز السارين يؤثر على جزيئات "باك مان" وبالتالي تستمر العين بذر夫 الدموع بدون توقف حسب الباحث.



فريق المفتشيين الدوليين في ضواحي دمشق يقوم بجمع بعض العينات لفحصها.

ويكون غاز السارين معيتاً إذا ما أثر هذا التنشيط المستمر على الحاجب الحاجز المسؤول عن عملتي الشهيف والزفير. في حالة التسمم بغاز السارين تستمر الخلايا العصبية بتحrir مادة أستيل كوليin التي تساعد على تقلص العضلات وحدوث عملية الشهيف دون الزفير بسبب غياب جزيئات "باك مان" ما يؤدي إلى لاختنق.

ويمكن معالجة التسمم بغاز السارين لدى التعرض لكمية قليلة منه، وذلك باستخدام مضاد التسمم براليوكسيم. إذ يقوم مضاد التسمم بفصل السارين عن جزيئات "باك مان" ما يساعد على تنشيط هذا الإنزيم ليقوم بـأداء مهمته بتفكيك مادة الأستيل كوليin.

#### البيكنغ باودر والماء لعلاج السارين

ورغم عدم توفر مضاد التسمم لدى الجميع إلا أن شتوكمان يؤكد على وجود إمكانية أخرى تتيح علاج التسمم، وذلك بالتنفس عبر منديل يتم نقعه في الماء وكربونات الصوديوم الهدروجينية (البيكنغ باودر). ويساعد محلول القلوي على نزع غاز السارين حسب شتوكمان الذي يضيف بالقول "من الأفضل أن تكون نسبة القلوية في الماء عالية جداً".



في ٢٠ مارس عام ١٩٩٥ لقي ١٣ شخص في طوكيو حتفه إثر هجوم كيميائي بغاز السارين في محطات أنفاق طوكيو.

وللعوامل البيئية تأثير على مفعول غاز السارين. فبرودة الطقس نسبياً في شهر (آب/أغسطس) كان أحد الأسباب التي أدت إلى ارتفاع عدد الضحايا في الهجوم الكيماوي الذي وقع في صواحي دمشق. إذ تساعد درجات الحرارة المنخفضة على بقاء غاز السارين في الهواء. ففي درجة حرارة عشرين مئوية مثلاً يمكن لغاز السارين أن يبقى في الهواء لمدة تتراوح بين يومين إلى عشرة أيام. وتتساعد درجات الحرارة العالية على تفاعل السارين مع الماء الموجود في الهواء، ما يؤدي إلى تفكك الغاز بشكل أسرع حسبما يوضح شتوكمان.

#### غاز لا يمكن التعرف عليه

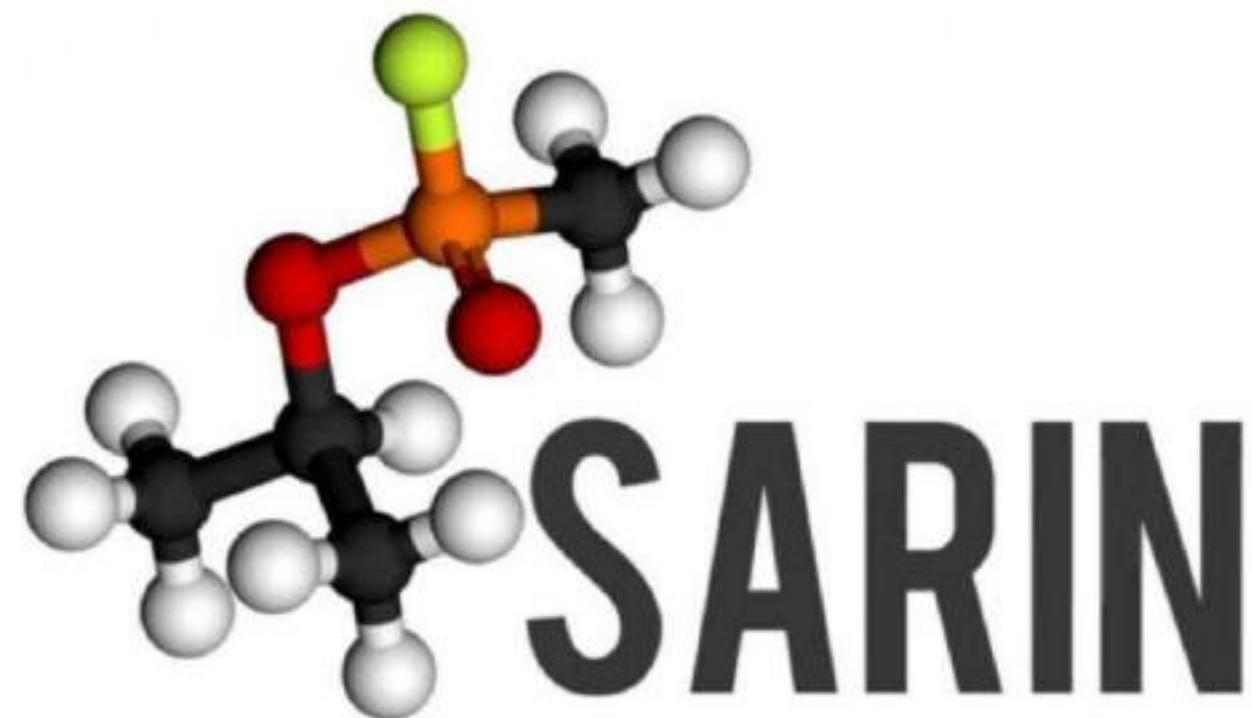
وتتمكن خطورة الأسلحة الكيماوية في عدم إمكانية التعرف عليها. فتأثيرها يتعلق بالرياح. واستعمالها أكثر تعقيداً من المتفجرات حسبما يؤكد مارتن بوليakov الباحث الكيماوي في جامعة توتنهام البريطانية ويضيف قائلاً "لا أحد يمكنه أن يعرف كيف سيكون تأثيرها تماماً". إذ غالباً ما تبقى الغازات السامة لفترات زمنية طويلة في الهواء، ما يعني إمكانية وقوع ضحايا بعد مرور مدة زمنية طويلة دون معرفة السبب.



في ٢٠٠٤ تم الكشف عن كميات من غاز السارين مخبأة في أحد البيوت في العراق.

ويعد استخدام غاز السارين وغيره من غازات الأعصاب في الحروب أمرًا نادرًا، ما يجعل التتبؤ بها غير ممكن. إذ تم تطوير غاز السارين من قبل النازيين في أوّل ثلاثينات القرن الماضي. ولم يتم استخدامها آنذاك على أرض المعركة مباشرةً أو في معسكرات الإبادة، بل تم استخدام غاز الزيانيد والمعروف باسم "زيكلون بي زيكلون ب" Zyklon B وهو (تُلفظ ألماني: تسكليون /tsyklō:n/ أو ترجمتها سيكلون ب) Cyclone B كان الاسم التجلي لسيكلون - على أساس المبيدات الحشرية اخترع في ألمانيا في وقت مبكر من عام ١٩٢٠ م. كان يتكون من سيانيد الهيدروجين (HgSCN) حمض يروليسي، تحذير ياهيج العين، واحد المواد المختلفة القابلة للامتزاز مثل تراب المشطورات أو التراب الدبياتومي. المنتج هو الذي اشتهر استخدامه من قبل ألمانيا النازية خلال الحرب العالمية الثانية للقتل والإبادة الجماعية في غرف الغاز التي قُتل فيها الملايين والتي نصبت في معسكر أوشفيتز بيركينو ملداتك، و معسكر لادا الأخرى. مادة السارين الكيميائية

صنع السارين كمبيد للافات عام ١٩٨٣ م لك بيدلاً من ذلك استخدم كسلاح بيولوجي ضد البشرية في حروب الشعوب كل حرب بين العراق وإيران وفي اليابان عام ١٩٩٥ م.



- ١٥ -



ويشار الى الميكروبات الى كل من (الطحالب، البكتيريا، الفيروسات، وفطريات).

#### 10. العامل البرتقالي.

الصيغة : **C<sub>24</sub>H<sub>27</sub>Cl<sub>5</sub>O<sub>6</sub>**

العامل البرتقالي هو الاسم الحركي لمبيد أعشاب ونازع ورق الشجر ، وكان يستخدمه الجيش الأميركي أثناء حرب فيتنام كجزء من برنامج الحرب السامة عام ١٩٦١ – ١٩٧١ . وُتسبّب هذه المادة تشوهات سينية للأطفال فيما قبل الولادة.



والزرنيخ.

الصيغة : **As**

هذه المادة شديدة السمية، وكان يتم استخدامها في الدهنات خلال العصر الفيكتوري. ويشار بأن سبب جنون ملك بريطانيا العظمى جورج الثالث. ويشاع بأن هذه المادة أيضاً سببـت في وفاة نابليون بونابرت.

#### 8. Batrachotoxin

الصيغة :  $C_{31}H_{42}N_{20}O_6$

إذا شاهدت من قيل فلم أبوركاليستو، فإن هذه المادة الكيميائية ستكون ملوفة تماماً بالنسبة لك. وهي التي يتم إفرازها من جلد الضفادع، وقد كانت القبائل التي تعيش في الغابات تستخدمها في السهام السامة. ومن المثير للاهتمام أن هذه المادة لا تتجهها الضفادع مباشرة، إذ إنها نتيجة هضم الضفدع لخافن Melyrid الذي يتم أكلها.

#### 7. الزئبق

الصيغة :  $Hg$

كان في الماضي يستخدم الزئبق في صناعة القبعات، مما أدى عملية التعرض الطويل له إلى نتائج حتمية لسم الزئبق، مثل الخرف.

كون الزئبق سائل في درجة حرارة الغرفة، فإنه يتبخـر بسهولة وبالتالي يتم استنشاقه. لكن ما يدعو للقلق هو أنه يمكن استيعابه مباشرة من خلال الجلد.



#### 6. سيلانيد الصوديوم

الصيغة :  $NaCN$

حسناً إذا كانت أي مادة تحتوي على السيلانيد فإنه ليس بالأمر الجيد إطلاقاً. هذه المادة تستخدم عادة باعتبارها متفاعلة صناعياً. والتعرض لهذه المادة الكيميائية من الممكن أن يؤدي ذلك إلى الوفاة في غضون ثوان.

#### الإستركنين 5.

**الصيغة: C21H22N2O2**

في العادة يتم استخدام هذه المادة الكيميائية كمبيد للقوارض والطيور. ويُقال بأن هذه المادة قلت العديد من الشخصيات التاريخية من الإسكندر الأكبر إلى روبرت جونسون. ومصدر هذه المادة من شجرة إسطرلن الجوز المقيء.

#### الرصاص 4.

**الصيغة: الرصاص**

تم استخدام الرصاص لآلاف السنين في كل شيء بدءاً من الطلاء حتى الأنابيب، وهي مادة شائعة جداً في المبني. مع ذلك ، تم مؤخراً ملاحظة مدى سميتها، إذ إنها ليست مثل باقي المواد في هذه القائمة ، لكن انتشارها في عالمنا المعاصر يجعلها تستحق التوажд هنا.

الجرعات العالية من الرصاص هي قاتلة، كما تصيب البشر بأعراض مختلفة مثل القيء، والضعف، والغثيان. التعرض لهذه المادة على المدى الطويل من الممكن أن يصيبك بتسمم الرصاص، كما أنها خطيرة جداً بالنسبة للنساء الحوامل أو الأطفال الصغار لأنها تعيق النمو العصبي، وتسبب ضرراً لا يمكن إصلاحه. كما أن التعرض المباشر لها يؤثر على النمو العقلي الخاص بالأطفال الذين لم يولوا بعد.

#### النيكوتين 3.

**الصيغة: C10H14N2**

التبغ هو عضو من أسرة البذنجان من النباتات، وهو الاسم الذي سيعرفه الكثيرون منا فوراً، حيث تُصنع السجائر من أوراقه المجففة، والتي تحتوي على النيكوتين ، الذي يدخل مجرى الدم ويسبب الفوضى داخل الجسم. تشير الإحصائيات إلى أن التعرض لحوالي ٦٠-٣٠ ملغم من النيكوتين يمكن أن يسبب الوفاة في غضون ساعتين.



الديجوكسين 2.

الصيغة : C41H64O14

يتم استخراج هذه المادة من نبات قفاز الثعلب، وتستخدم لعلاج أمراض القلب. عند استخدامها بكميات مناسبة فإنها تحسن إلى حد كبير كفاءة القلب.

من الجدير بالذكر أن المعرض تشارلز كولين الذي كان يُلقب بـ"ملك الموت"، كان يستخدم هذه المادة لقتل ضحاياه، حيث قتل أكثر من 40 شخص.



## ١. بيروكسيد الهيدروجين

الصيغة :  $H_2O_2$

يمكن العثور على هذه المادة داخل الطراز القديم من مبيض الشعر في منزلك، وهي توجد بتركيزات حوالي ٦-٣٪ في المائة. هل تعلم بأنها تستخدم أيضاً كوقود للصواريخ؟ هذه المادة الكيميائية المنزلية متقدمة للغاية، حيث تم استخدامها في هجمات لندن، والتي أسفرت عن مقتل ٥٢ شخص في عام ٢٠٠٥.

### المصدر

[أخطر عناصر مواد كيميائية](#)

مشاركة

تختلف السموم في أضرارها فبعضها يتلف أجهزة حيوية مهمة في جسم الإنسان، والبعض الآخر يترك المرض والألم، وتدخل السموم إلى جسم الإنسان عن طريق الابتلاع أو الاستنشاق أو النفاذ عبر الجلد، فيما يلي أشهر ١٠ سموم فتاكة عرفتها الإنسانية!

يأتي سم في إكس على شكل غل

- ١ سم في إكس سام يستخدم في الحروب لكنه أصبح من الأسلحة المحظورة عالمياً عام ١٩٩٣م، ولا يزال هناك مخزون يتالف من ١٠٠ غرام من المادة السامة.

ما هو غل أعصاب "في إكس" المستخدم في قتل كيم جونغ نم؟

## ٢ - مادة الريسين

- يمكنك العثور على سم الريسين في بعض النباتات المختلفة، خاصة في حبوب الخروع، والسم المستخرج من النبات يُعتبر من أسلحة الدمل الشامل لو تم عزله بكميات كبيرة وغالباً ما يؤخذ عن طريق الفم. يعرف الريسين بأنه بروتين سام يستخرج من بذور الخروع، ونظراً لأنه مادة قاتلة عند التعرض لها بشتى الطرق قد تحول من زيت نباتي إلى سلاح فتاك وقتل، فهو يتسبب في حالة من التسمم يصعب علاجها في غياب دواء قادر على التصدي لمفعولها المميت.

- المصدر الأساسي للريسين هو الخروع وهو شجرة تزرع في جميع أنحاء العالم، أوراقها في شكل راحة اليد ولها ثمرة تحتوي على لوزة زيتية يستخرج منها زيت نباتي له فوائد عديدة، أما البذور فتحتوي على ٥٠ بالمائة من وزنها زيتاً ومنها يستخرج الريسين السالم. وهو نوع من النباتات المزهرة التي قد يصل ارتفاعها إلى ٣٩ قدمًا، فهي بمثابة شجرة صغيرة تنمو في الأماكن المفتوحة والمناطق ذات المناخ الدافئ.. ينمو النبات في جنوب شرقى حوض البحر الأبيض المتوسط وشرق إفريقيا والهند وغيرها من المناطق الجافة والاسطوانية.

- يوجد الريسين في بذور وأوراق نبات الخروع، والريسين هو واحد من أكثر المواد الطبيعية السامة التي عرفتها البشرية، فهو ليس ساماً فقط للبشر، ولكنه سام لمختلف أنواع الحيوانات، ويقال إنه من ٤ إلى ٨ جلس من حبوب الخروع قادرة على قتل الأشخاص البالغين وأعراض تسمم الريسين هي ألم بطني، وغثيان، وقيء، وإسهال، وزيادة معدل ضربات القلب وانخفاض ضغط الدم وغيرها.. تبدأ الأعراض في الظهور من ساعتين إلى ٤ ساعات بعد الابتلاع وقد تستمر لمدة أسبوع.

- إن حالات التسمم بالخروع نادرة، ولكن إذا حدث هذا فلا بد من التعامل الفوري مع هذه الحالات لتحقيق الشفاء.

يعرف بأنه نوع اشد أذية من غاز السارين غير المؤلم وعديم الرائحة وشديد السمية، غاز أعصاب "في إكس" الغتك يعتبر من بين لسلحة الدمار الشامل التي طورها الجيش البريطاني في أوائل خمسينات القرن الماضي، قبل أن تقوم منظمة الأمم المتحدة بحظر استعماله.

غاز "في إكس" يفتك بالجهاز العصبي والعضلي ويمكن ان يتسبب بالوفاة بعد دقائق من استنشاقه، وحسب الشرطة الماليزية فإن هذا الغاز استعمل في عملية اغتيال كيم جونغ نام الاخ غير الشقيق للزعيم الكوري الشمالي كيم جونغ أون.

وكانت وزارة الدفاع الكورية الجنوبية أكدت في ٢٠١٤ في تقرير بأن كوريا الشمالية بدأت في الثمانينات بانتاج اسلحة كيميائية وقدر انها تملك مخزونا يتراوح بين ٢٥٠٠ و ٥٥ آلاف طن.

## - ٦ سم الستريكتين والبروسين

يتوارد هذا السم في بذور أشجار الجوز المقيء وبعض بذور النباتات الأخرى المنحدرة من فصيلة الشجر المستديم الأخضر ستريكتينوس، يتشابك هذا السم بعصابات الحبل الشوكي والعصب الفقري بنفس الوقت مسبباً الشلل ثم الموت. الاستريكتين هو مركب كيميائي وهو قلوي من مجموعة قلويدات الإندول وهو يستخرج من بذور نباتات الجوز المقيء المعروف علمًا باسم *Strychnos nux-vomica* ويعتبر مركب الاستريكتين من أخطر عشرة سموم في العالم إلا أن هذا المركب له فوائد طبية بالرغم من شدة سميته. وهو عبارة عن بلورات بيضاء، يعمل الاستريكتين على فتح الشهية للطعام ومقوى يجعل الحواس الخمس أكثر حدة وهو منشط حل في حالة الإنهاك العصبي أو في حالة التسمم بالباربيتورات وهي مواد منومة مشتقة من حمض الباربوريك. إن الجسم يعتاد على تحمل كمييات متزايدة من الاستريكتين ويفؤدي إلى التسمم الذي تظهر أعراضه على هيئة تقلص شديد في العضلات وتصلب في العمود الفقري وتشنج في الأطراف. من أعراض التسمم بالاستريكتين يشعر المتسنم بهياج وانقباض في العضلات وتشنجات مع تقوس في الظهر، عدم القدرة على فتح الفم وزرقة في الوجه. يشعر المصاب بحموضة جديدة في الفم وارتفاع درجة الحرارة. إن علاج المتسنم بالاستريكتين الذي يؤخذ بطريق الخطأ هو وضع المستمن في غرفة هائلة مظلمة ثم تعالج التشنجات الشديدة للمتسنم بإعطائه مخدرًا عاماً وبعد يتم غسيل المعدة ثم بعد ذلك استنشاق الأكسجين ثم تنظيم مجرى التنفس وإعطائه عقار المفتقرين والسكينيل كلين مع وضع المتسنم على جهاز تنفس صناعي.

من المعروف أن الاستريكتين يستخدم كمبديد حشري قوي، كما يستخدم في تسميم الكلاب المسعورة وكذلك يساء استخدامه في المسابقات الرياضية للخيول بطريقة غير قانونية وذلك من أجل تنشيط عضلاتها متسرع لكتاب السباق.

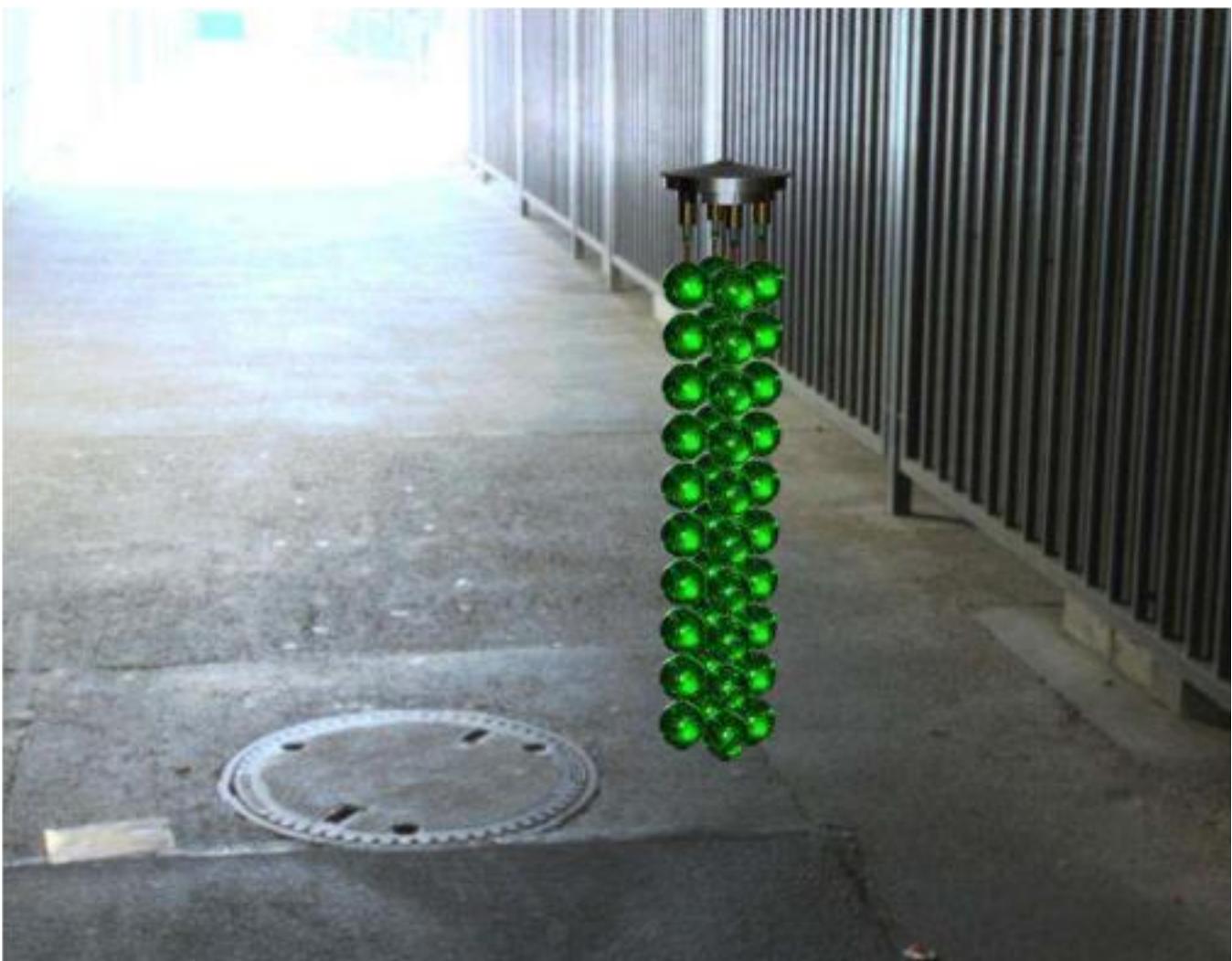
١٠

## [ على الآلية ]

المواد الكيميائية الضارة الأخرى الموجودة في منتجات التنظيف المنزلية التجارية تشمل:

- الفورمالديهيد.
- كلوروفورم.
- الأمونيا.
- الكلور.
- بيثيلوكامين. - DEA
- ترايزيلوكامين. - TEA

ومنعم الشعر، وهي تخترق الجلد بسهولة ويشتبه في أنها مسرطنة. DEA و TEA مادتان موجودتان في العديد من المنظفات متعددة الأغراض، وبعض منتجات العناية الشخصية، مثل الشامبو



مسبحة البازلاء  
Rosary Peas



نبات متعرش يمكن أن يبلغ قمة الأشجار العالية، موطنها الأصلي إندونيسيا والمناطق الاستوائية وشبه الاستوائية في العالم.

يرجع اسمها أنها تشبه خرز الزينة الموجود في المسابح وتستخدم في صناعة المجوهرات حول العالم، ولقي العديد من صانعي المجوهرات حفظهم بعد وخر لصعبه في إثناء تعامله مع البازلاء الوردية.

المادة السامة في [مسبحة البازلاء](#) هي اللكتين والإبرين وهي قريبة من الريسين وتعتبر من أكثر السموم القاتلة على وجه الأرض، والتي تسبب تخثر كريات الدم الحمراء وبوحة وقيتاً وإسهالاً وألاماً مبرحة في المعدة وتوسيع حنقة العين وتقرحات في الفم والقناة الهضمية، كما تفقد الأمعاء وظيفتها ويحدث تلف للكبد يعقب ذلك الوفاة!

الطقسوس الأوروبي European yew



الطقسوس هو أشجار دائمة الخضرة من الفصيلة الصنوبرية، تحتوي على أغصان داكنة الخضراء، وتنمو ببطء، يكثر وجودها في أوروبا وشمال غرب إفريقيا والشرق الأوسط.

بنور وأوراق هذا النبات سامة بسل忝اء جزء سميك يحيط بالبذور السلمة وهو آمن، لذلك تأكله الطيور.

وقد اختار البعض الانتحار من خلال تناول أوراق أو بنور هذا النبات، وكلاهما يحتوي على سم *taxine*. وأعراض التسمم هي: عدم انتظام ضربات القلب وصعوبة في التنفس وغيبوبة وتشنجات وارتتجاف وصداع في الرأس واستفراغ وغثيان وألم في المعدة وإسهال وقد تصل للغيبوبة.

في بعض الأحيان، لا يصاحب تناول الطقسوس أعراض تسمم، إذ يموت الشخص فوراً بعد تناوله بذور أو أوراق الطقسوس.

Oleander tree شجرة الدفل



الدفل شجرة جميلة دائمة الاخضرار، عادة ما تنمو حتى ارتفاع من ٦ إلى ١٢ قدمًا وتنشر بهذا العرض أيضًا. وهي تتكيف مع اختلاف الظروف خصوصاً في المناطق شبه الجافة والمعتدلة، وتتحمل الجفاف والرياح ورذاذ المياه المالحة وتربة الأرضي الرطبة. وهذا يجعلها مرغوبة في معظم المدنطلق، من المغرب عبر منطقة البحر المتوسط، إلى شبه الجزيرة العربية وجنوب آسيا، وصولاً إلى أستراليا وأميركا.

الدفل نبتة شديدة السمية، جميع أجزائها سامة، والعناصر السامة بها مثل cardiac glycosides saponins, digitoxigenin, oleandrin, oleondroside, nerioside وقد تم العثور على جميع هذه السموم في جميع أجزاء نبات الدفل، مما يجعل كل أجزائه سامة بلا شك وتناول أي جزء من تلك النبتة الدفل قد يؤدي إلى مرض خطير وربما قد يسبب الموت.

وتشمل أعراض التسمم الطفح الجلدي، وعدم وضوح الرؤية، واضطرابات بصرية مثل الهالات، والإسهال، والغثيان وآلام المعدة والقيء وفقدان الشهية، وعدم انتظام أو تباطؤ ضربات القلب، وضعف، وانخفاض ضغط الدم، والارتباك، والدوخة، والصداع، والإغماء، والإكتئب، والنعاس، أو الخمول. وأعراض مثل الاكتئاب، وفقدان الشهية، وهالات في الرؤية وعاءة ما تكون موجودة فقط في حالات التسمم المزمن أو الحاد.

نبات كولونيا : Angel trumpets



يضم هذا [النبات](#) الذي ينتمي للفصيلة البذنجانية 7 أنواع ويتم زراعته في المناطق المدارية من أميركا الجنوبية، ويحتوي جميع أجزائه على مواد سامة بما في ذلك الأوراق والأزهار والبنور والجذور.

وتحتوي جميع أجزائه على *hyoscyamin*. وهي مادة تدخل في الصناعات الحديثة للأدوية ولكن بنسب معينة لا تؤثر على الصحة ولكنها تكون سامة إذا تم استخدامها خارج إشراف الطبيب.

وهذه الأزهار الملونة الجميلة المغربية هي في الواقع من أكثر الأماكن سمية في النبات، لذلك يجب الحذر منها وعدم زرعها في الحدائق بغض الزيينة لأنها تمثل خطراً كبيراً على الأطفال.

ويحدث التسمم عندما تنتقل هذه السموم إلى مجرى الدم أو الجهاز الهضمي عن طريق الابتلاع أو من خلال الأغشية المخاطية قد يأتي الرجل الذي يقوم بزيارة هذه الزهور ويقوم بتلقيك عينيه أو يستهلك الطعام ويداه لا نزال ملوثة قظهر عليه الأعراض سريعاً مثل: اتساع حدة العين وجفاف الأنف وسرعة النبض والحمى والهلوسة وقد يحدث أيضاً شلل وتشنجات غيبوبة وإذا لم يتنق العناية الطبية الفورية فسوف يموت.

أزهار التوت الأبيض السامة  
*Doll's eyes*



تخرج هذه [النبة](#) أزهاراً بيضاء جميلة تتحول إلى توت فيما بعد وتشبه العيون إلى حد كبير وتتكاثر بسرعة في مناطق الساحل الشرقي للولايات المتحدة الأمريكية.

جميع أجزاء نبتة التوت الأبيض سامة للإنسان والحيوان وتشمل أعراض التسمم حدوث حرق في الفم والحلق وسيلان اللعاب وصداع وبسهال ودوخة وهلوسة وقد يؤدي في النهاية إلى توقف القلب والموت إذا لم تتدخل العناية الطبية السريعة.

تحتوي على [Cardiogenic Toxins](#) أن يكون لها تأثير مهدئ فوري على أنسجة عضلة القلب الإنسان قيودي لتوقف عضلة القلب والموت.

الرجس البري



هذه الزهور البيضاء والصفراء تتكون من 6 بتلات يتوسطها الدوق وتزدهر في فصل الربيع، هي في الواقع زهور سامة وشديدة الخطورة على صحة الإنسان. جميع أجزاء النرجس البري تحتوي على مادة كيميائية سامة، يكورين. Lycorine.

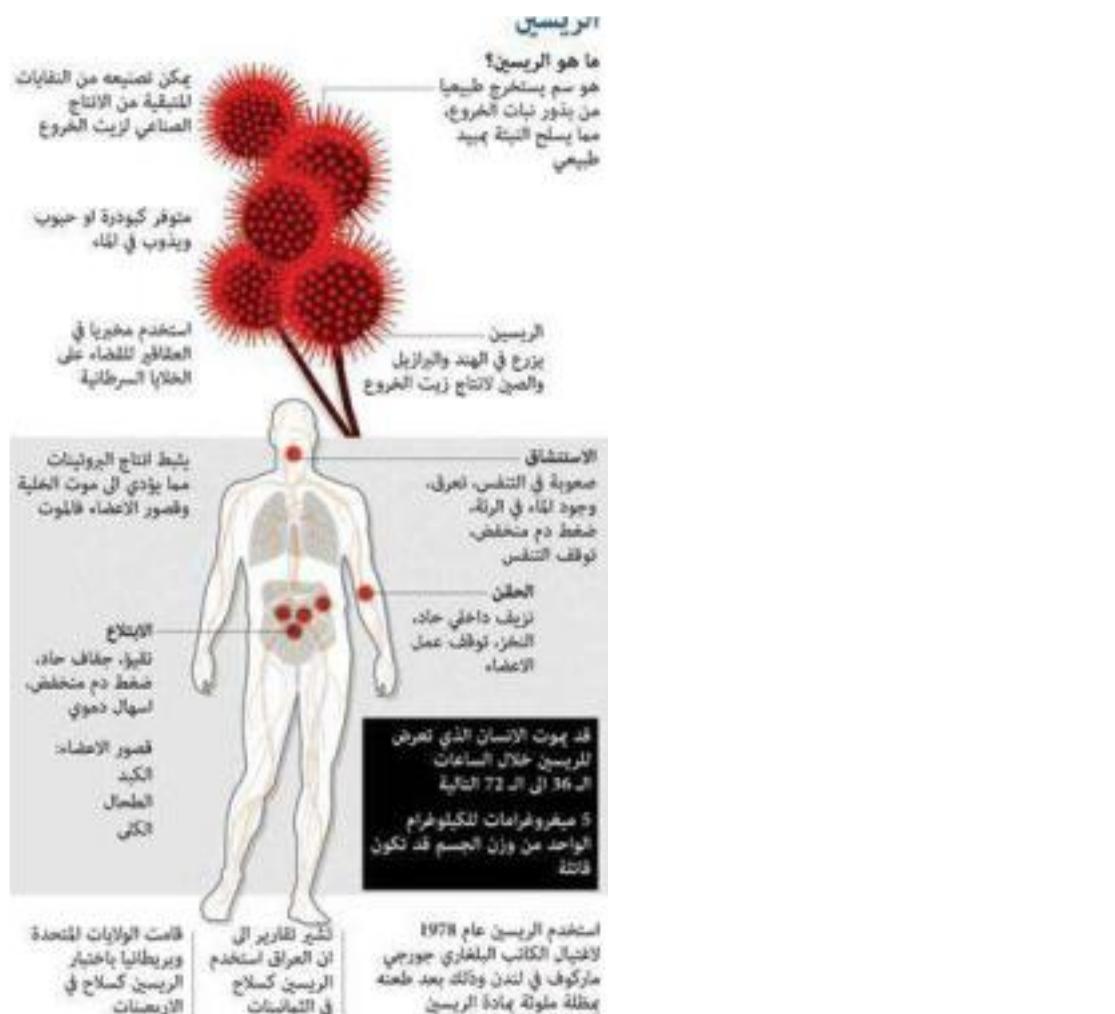
وتنلول أي جزء من النبات يمكن أن يسبب أعراضًا مثل الغثيان، والتقيؤ، وألامًا في البطن، والإسهال. هذه الأعراض عادة ما تستمر نحو ثلث ٣ ساعات. والحيوانات التي تأكل كمية كبيرة من هذا النبات يحدث لها مشاكل أكثر خطورة مثل انخفاض ضغط الدم، والنعاس، وتليف الكبد.

بالإضافة للبورات إكسالات الكلسيوم في صلة النبات التي تسبب الألم فوراً أو حرقان في الجلد وتهيج في الشفتين واللسان، والحنجرة. كما أنها يمكن أن تسبب تهيج الجلد. ومن الأعراض التي تصيب الإنسان نتيجة ذلك هو الغثيان والتقيؤ والتشنجات والإسهال وينصح الأطباء عند حدوث هذا الأمر بشرب الماء أو الحليب أما إذا كانت الأعراض شديدة أو كل المصاب طفلاً صغيراً فلا بد من التدخل الطبي الفوري.

وما يجعل الرئيسين من السومون بلغة الخطورة هو سرعة انتشاره في الجسم وتأثيره الشديد على جهاز المناعة؛ فهو قادر على تثبيط إنتاج البروتينات مما يؤدي إلى موت الخلية لأن جزيئاً واحداً من الرئيسين داخل الخلية قادر على إيقاف نشاط ١٥٠٠ ريبوسوم في الدقيقة ليقتل الخلية، وبالتالي قصور الأعضاء الذي يؤدي إلى الموت، فالإنسان الذي يتعرض للرئيسين قد يموت في قرابة تتراوح بين ٣٦ إلى ٧٢ ساعة ويعتمد ذلك على طريقة وصوله للجسم.

كما أن أعراض التسمم بالرئيسين تعتمد أيضاً على طريقة التعرض له فإذا تم لاستنشاقه قد يعياني الشخص من صعوبة في التنفس وعرق شديد ووصوله لرئتيه يسبب تلفهما واحتياز الماء بهما نتيجة التعرض لغير رسول الرئيسين بعد استنشاق رذاذه، وينخفض لديه ضغط الدم وأخر مرحلة فتلة ستكون توقف التنفس تماماً، وإذا دخل الرئيسين للجسم عن طريق العروق أي بالحقن فسيؤدي إلى نزيف داخلي حاد وإلى النخر وهو الموت المبكر لخلايا الجسم وفي مرحلة أخيرة تتوقف أعضاء الجسم عن العمل، أما الطريقة الثالثة للتعرض للرئيسين ف تكون عن طريق الابتلاع أي من خلال

الجهاز الهضمي ما ينتج تهيجا به ولاسيما بالمعدة والأمعاء ويصاب الضحية بالقيء وانخفاض ضغط الدم والجفاف الحاد خاصة بسبب الإسهال الدموي وفي مرحلة نهائية يعاني الشخص المسمى من قصور الكبد والطحال والكلى.



وأقل طرق الاحتكاك بالريسين فكما وسرعة في القتل تلك التي تكون عن طريق الجلد حيث يتاخر تأثيره ساعات أكثر من بقية الطرق فيكون بذلك مفعوله بطيء وأقل سمية نظراً ل الوقت المستغرق للولوج داخل الجسم وخاصة داخل الدم.

والشدة بتناول بنور الخروع ليس بسبب مادة (RCA) السامة بالريسين لأنها لا تستطيع النفاذ من جدار المعدة داخل الجسم، ولا تؤثر على خلايا الدم الحمراء، بل عن طريق الحقن بالوريد يجعل كراته الحمراء تلتتصق ببعضها لتفجر، فجرعة مقدارها واحد ميلigram كافية لقتل شخص بالغ بعد أن تسبب له الجفاف الشديد وقلة البول وانخفاض ضغط الدم.

بورع نبات الخروع بشكل واسع في الهند والبرازيل والصين لإنتاج الزيت، ويعتبر سم الريسين من السموم الشائعة إذ يمكن تحضيره والحصول على كميات ضخمة منه سهولة لأن شجيرات الخروع تزرع في كل مكان.

كما يمكن تصنيعه من النباتات المتنفسة من الإنتاج الصناعي لزيت الخروع. ويمكن تحضير هذا السم في شكل سائل يمكن تجفيفه ليصبح مسحوقاً يتطاير بالهواء وهو متوفى كبودة وكحبوب تذوب في الماء.

ويشار إلى أن الريسين استخدم مخبرياً كنواء وكمادة تضاف لبعض العقاقير للقضاء على الخلايا السرطانية عند المصابين بمرض السرطان، وهناك عدة محاولات بحثية للعلاج بمادة الريسين السامة ولاسيما في مجال التقنية الحيوية والهندسة الوراثية، وذلك للاستفادة من قدرته على تثبيط إنتاج البروتينات، الأمر الذي جعل العلماء يحاولون استخدامه في علاج السرطان، كما يبين بعض التجارب المخبرية أن الريسين يمكن أن يصبح علاجاً يوصف للمرضى في حالة زراعة النخاع العظمي.

وفي حل التعرض لسم الرئيسين يكون لكل حالة مرضية يحدها في جسم المصاب علاجها الخاص، مثل وجود الماء في الرئة وعلاج التسمم الغذائي لو نخل الرئيسين عن طريق الجهاز الهضمي، وذلك لأنه في الوقت الحالي لا يوجد علاج يحمي الجسم ويجنبه مضاعفاته، والمصاب بسم الرئيسين عن طريق الجلد يعزل ويغتسل بمحلول متكون من ١٠ بالمائة من مادة هيبوكلوريت الصوديوم والماء والصلبون، وفي حالة التسمم الغذائي يعطي المصاب جرعة من الفحم النشط يتبعه تنول محلول سترات الماغسيوم أو سلفات الماغسيوم أو يجري غسل المعدة.

وأصبح الرئيس المستخرج من الخروع سلاحا يستعملاليوم لا للقتل ولا لاغتيال الأشخاص وقد انتشرت عدة أخبار عن استعماله لاغتيال الرئيس الأميركي باراك أوباما وعن استعماله في الحروب، كما أن هناك مخلف من أن يستعمله الإرهابيون في تنفيذ جرائم قتل جماعي.



- 3- سم الصندوق الواثب

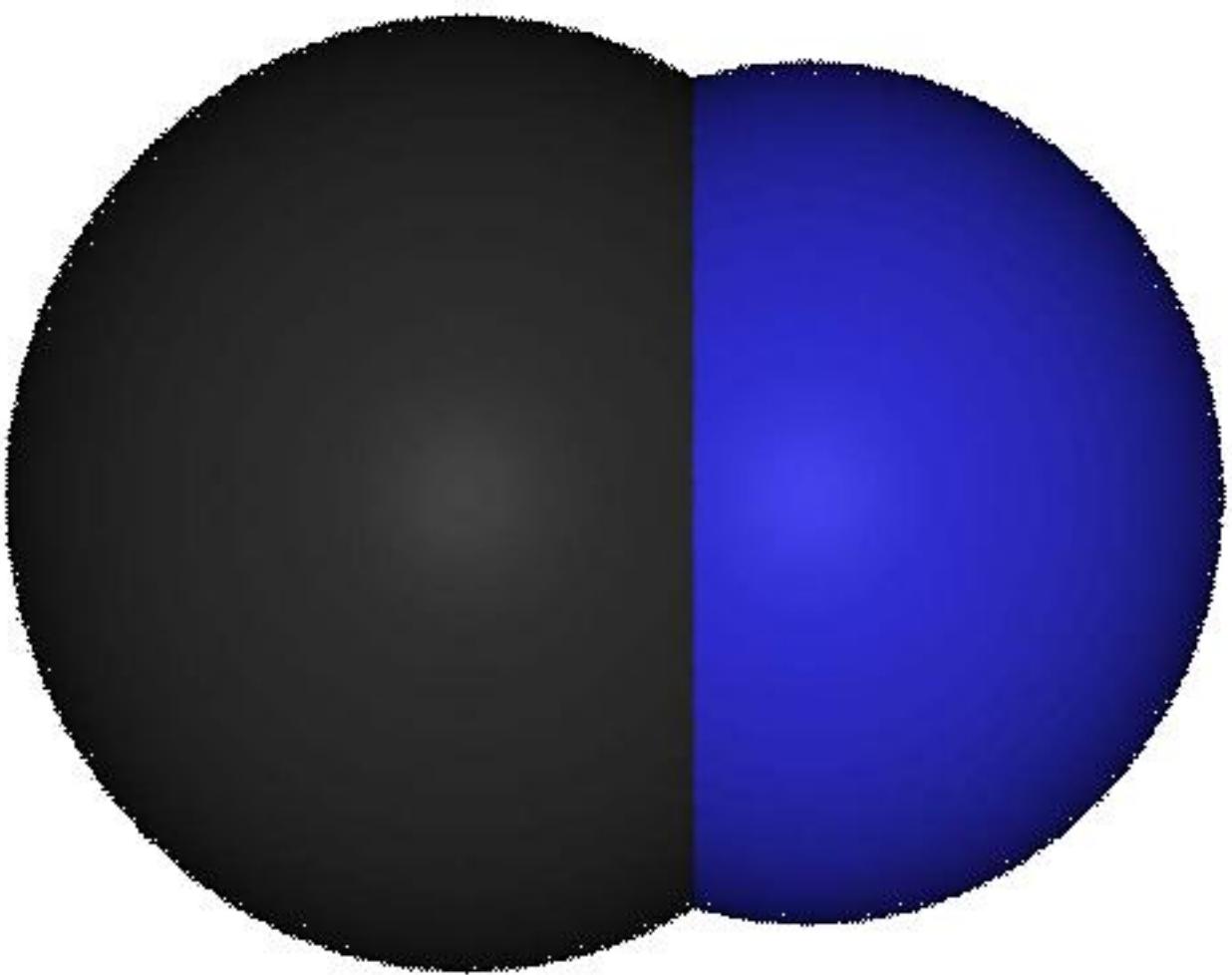
يُقال أن سم الصندوق الواثب الذي يُفَرِّزه عبر جلد قدر على قتل الإنسان بسهولة، حيث يتسرب سمه إلى الجهاز العصبي للضحية محدثاً اختلال عصبي حاد ينتهي بالموت.



4 -

#### - ٥- السيانيد

يعتبر السيانيد هو السم الأشهر في العالم، والذي استخدم بشكل واسع في الهجمات الإرهابية الفتاكة بمناسبات عديدة إذ أن استنشاق كمية كافية من الغاز السام كفيلة بقتل الضحية خلال ٢٠ ثانية فقط بفعل الاختناق.





- مادة البوتلينوم الكيميائية

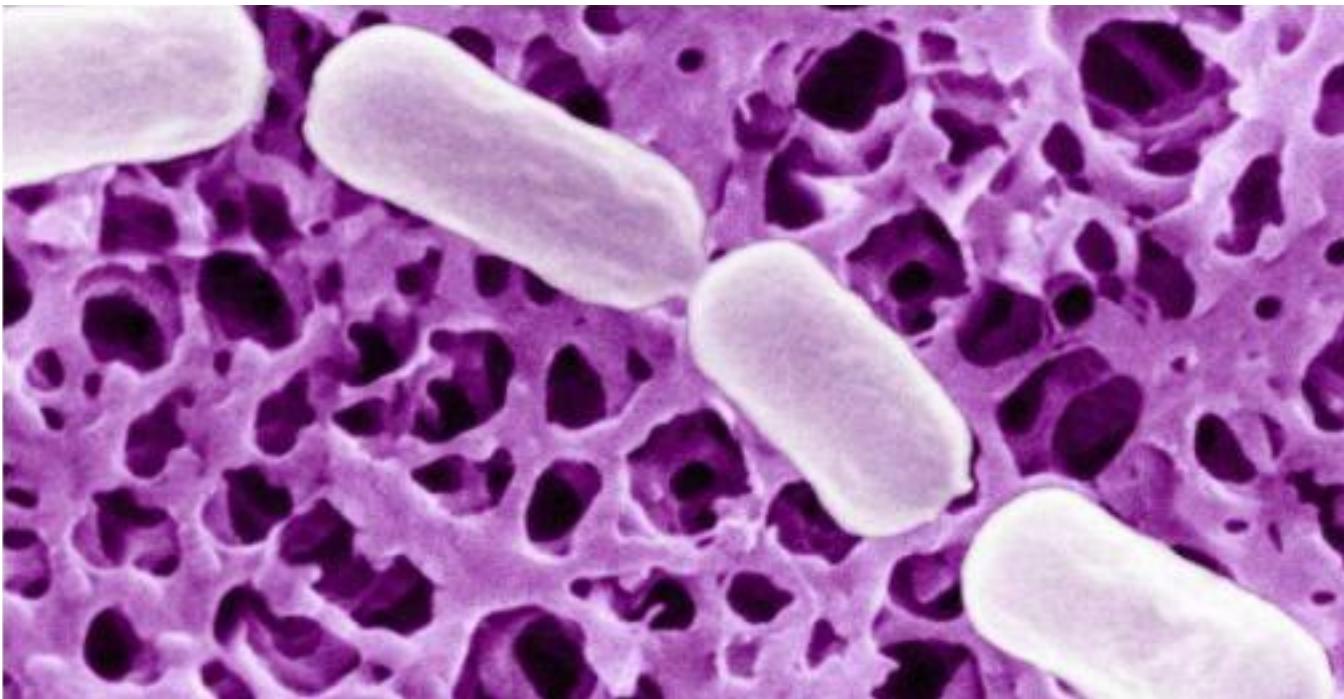
اسم البوتولينيوم يجمع بين "البوتوكس" و "الفسيخ"

بكتيريا "كلوستروديوم بوتيلينوم"، التي تفرز سموم البوتولينيوم، تتوارد في البيئة حولنا بشكل طبيعي، وتتمكن خطورتها حين تنتقل إلينا عن طريق الطعام، لأن سمومها تحتاج إلى درجة حرارة تزيد على 85 درجة مئوية لمدة خمس دقائق على الأقل حتى تخلص من خطرها، وهو ما يجعل الأغذية المعلبة وبعض الأسماك المملحة أو المدخنة وأشهرها الفسيخ بيئية مثالية لنمو تلك البكتيريا وتكاثرها، ويصعب التخلص منها لأن كل الأغذية المحفوظة أو الفسيخ لن يتم تسخينها، مما سيجعل من الإصابة بالتسوس لدى تناول إحدى تلك المعلبات الملوثة أو الفسيخ الفاسد أمر حتمي، لذلك يجب علينا الحذر وشراء الفسيخ من مصدر موثوق والتأكد من صلاحيته، فلا تكاد تخلو منه مائدة هذه الأيام احتفالاً بـأعياد الربيع وشم النسيم.



وتتشمل أعراض التسمم الغذائي بتلك البكتيريا مع أعراض التسمم الغذائي الأخرى، وقد تظهر أعراضه بعد الإصابة بساعات وقد تظهر بعدها بأيام، وتبلغ الجرعة القاتلة من سموم البوتولينيوم حوالي 2 نانو جرام لكل كيلو جرام من وزن الجسم، وهو ما يقل كثيراً عما يمكن أن يتواجد في الأغذية الملوثة ببكتيريا "كلوستروديوم بوتيلينوم"، ويجب عليك أن تذهب إلى المستشفى أو إلى طبيب مختص فور شعورك بأى أعراض تسمم غذائى، ولا تكتفى بأخذ أى دواء دون استشارة أو وصفة طبية.

وتوصى منظمة الصحة العالمية بخمس نصائح لتجنب الإصابة ببكتيريا "كلوستريديوم بوتيولينم" تشمل: المحافظة على نظافة الأيدي قبل الطعام، وفصل الأغذية النباتية والمعلبة عن الأغذية المطهوة، والطهي الجيد للأغذية في درجة حرارة مناسبة ولمدة كافية، وحفظ الأغذية في درجات حرارة مناسبة، واستخدام المياه والمواد الخام النظيفة مأمونة المصدر.



#### - الجمرة الخبيثة

استخدمت تلك المادة السامة كسلاح خلال الفترة الأخيرة في الكثير من المناسبات، وتدخل للجسم عبر الاستنشاق وتشبه أعراضها أمراض البرد والإفلورتو، وعادة ما يموت الضحية خلال عدة أيام. الجمرة الخبيثة هو مرض حد تسببه أبواغ بكتيرية تسمى باسيلوس أنثاسيس *Bacillus anthracis*. الجمرة الخبيثة تهدد في الأغلب الماشية والطرائد البرية. يصاب البشر بالعدوى عن طريق الاتصال المباشر أو غير المباشر بالحيوانات المصابة.

ليس هناك دليل على أن الجمرة الخبيثة يمكن أن تنتقل من شخص لآخر لكن من الممكن أن تكون الالفات الجلدية للجمرة الخبيثة معدية عن طريق الملمسة المباشرة. عادة ما تدخل بكتيريا الجمرة الخبيثة للجسم عن طريق جرح في الجلد. يمكنك أيضًا التقط العدوى عن طريق لكل اللحوم المصابة أو استنشاق الأبواغ.

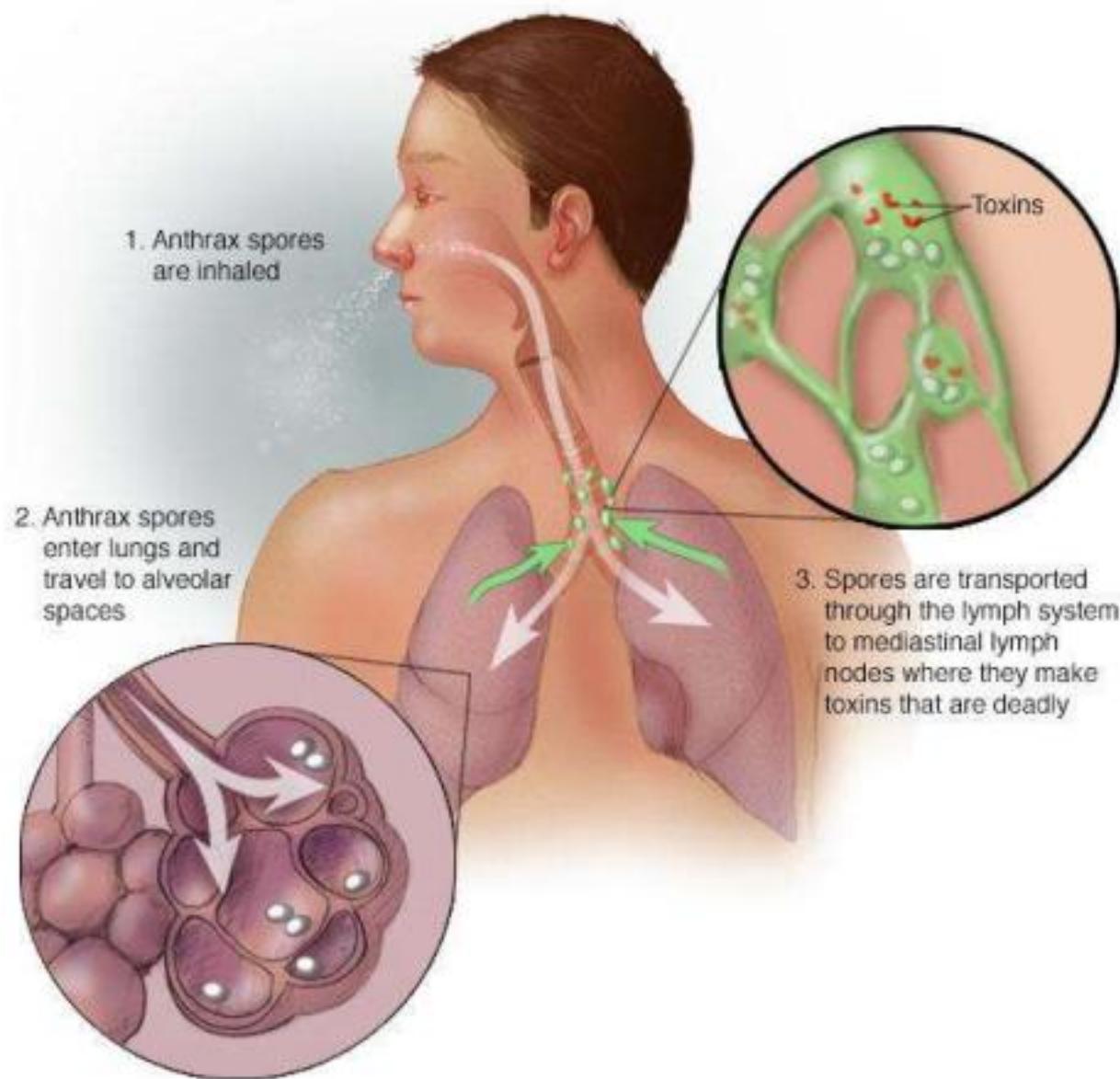
العلامات والأعراض والتي تتوقف على طريقة العدوى يمكنها أن تترواح بين تقرحات الجلد إلى القى إلى الصدمة. العلاج الفوري بالمضادات الحيوية يمكنه أن يشفى أغلب عدوى الجمرة الخبيثة. استنشاق الجمرة الخبيثة أصعب في العلاج ويمكنه أن يصبح قاتلًا.

#### الأعراض



© MAYO FOUNDATION FOR MEDICAL EDUCATION AND RESEARCH. ALL RIGHTS RESERVED.

•  
**الجمرة الخبيثة الجلدية**



© MAYO FOUNDATION FOR MEDICAL EDUCATION AND RESEARCH. ALL RIGHTS RESERVED.

### الجمرة الخبيثة الاستنشاقية

توجد أربع طرق شائعة للإصابة بجمرة الخبيثة، وكل منها علامات وأعراض مختلفة. في معظم الحالات، تتطور الأعراض خلال سبعة أيام من التعرض لبكتيريا. والاستنشاء الوحيد هو استنشاق الجمرة الخبيثة. بعد التعرض لاستنشاق الجمرة الخبيثة، قد يستغرق الأمر أسبوعين قبل ظهور الأعراض.

### الجمرة الخبيثة الجلدية

تدخل عدوى الجمرة الخبيثة الجسم عن طريق جرح أو غيره من الفرج التي تصيب الجلد. وهو إلى حد بعيد أكثر الطرق شيوعاً بالإصابة بالمرض. كما أنه الأقل في الحدة — بشرط نقص العلاج المناسب، فالجمرة الخبيثة الجلدية أحيلها تكون قليلة. تشمل علامات وأعراض الجمرة الخبيثة الجلدية ما يلي:

- نتوء بلز مصحوب بحكة يشبه لدغة الحشرات الذي سرعان ما يتطور إلى فرحة غير مؤلمة سوداء من المنتصف
- تورم في الفرجة والغدد الليمفاوية المجاورة

## **الجمرة الخبيثة الهضمية**

يبدأ هذا الشكل من أشكال عدوى الجمرة الخبيثة عن طريق تناول اللحوم غير المطهوة جيداً لحيوان مصاب. تتضمن العلامات والأعراض ما يلي:

- الغثيان
- قيء
- ألم في البطن
- الصداع
- قدان الشهية
- الحمى
- الإسهال الشديد والدموي في المراحل المتقدمة من المرض
- التهاب الحلق وصعوبة البلع
- تورم الرقبة

## **الجمرة الخبيثة الاستنشاقية (الرئوية)**

تتطور الجمرة الخبيثة الاستنشاقية عند تنفس أبواغ الجمرة الخبيثة. إنها الطريقة الأكثر فتكاً من طرق الإصابة بالمرض، فغالباً ما تكون قاتلة حتى مع تلقي العلاج. تشمل العلامات والأعراض الأولية للجمرة الخبيثة الاستنشاقية ما يلي:

- أعراض تشبه الإنفلونزا، مثل التهاب الحلق والحمى الخفيفة والتعب والآلام العضلية، والتي قد تستمر لبعض ساعات أو أيام
- إزعاج صدري خفيف
- ضيق النفس
- الغثيان
- سعالاً دموياً
- البلع المؤلم

بسبب تطورات المرض، قد تتعاظم:

- حمى مرتفعة
- مشاكل في التنفس
- صدمة
- التهاب السحايا — التهاب بالدماغ والحبيل الشوكي يُحتمل أن يكون مهدداً للحياة

## **الجمرة الخبيثة عن طريق الحقن**

هذا هو أحدث الطرق المترعرع عليها للإصابة بجمرة الخبيثة. وتحتاج الإصابة من خلال حقن الأدوية غير المشروعة ولم يتم الإبلاغ عن إصابات من هذا النوع إلا في أوروبا حتى الآن. تشمل العلامات والأعراض الأولية لجمرة الخبيثة عن طريق الحقن ما يلي:

- احمرار في منطقة الحقن (بدون المنطقة التي تتغير إلى اللون الأسود)
- تورماً واضحاً

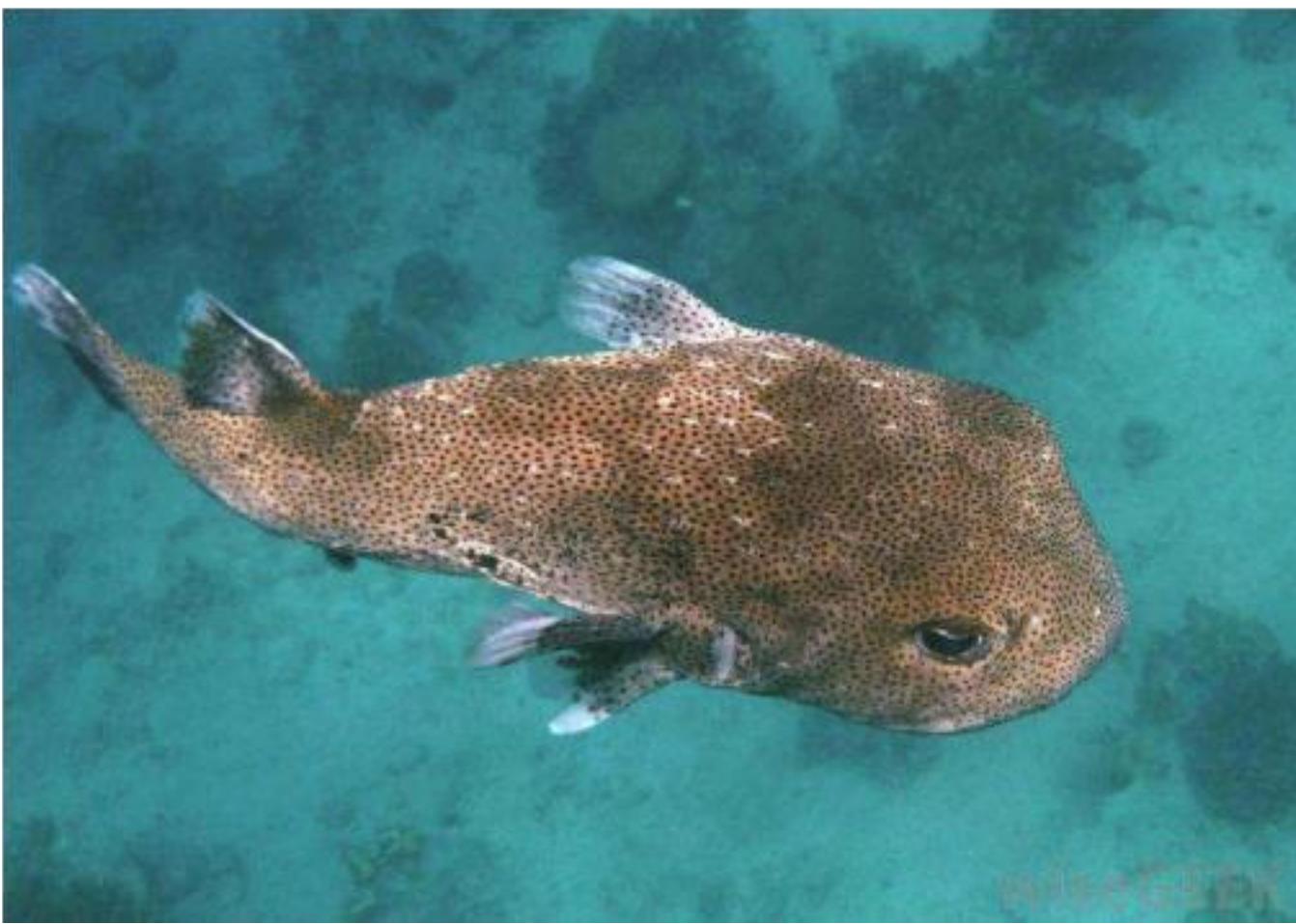
بسبب تطورات المرض، قد تعاني:

- صدمة
- فشل بعدة أعضاء
- التهاب السحايا



#### - سم الأسماك رباعية الأسنان (تيتريودوتوكسين)

تُفرز سمك البخاخ القاتكة هذا النوع من السموم والذي يسبب الشلل والوفاة في غضون ساعات بسبب تركيزه على تعطيل عمل الخلايا العصبية في الجسم.



- 10 سم أماتوكسين

يتوارد السم في أنواع مختلفة من الفطر، ويؤثر بشكل مباشر على الكبد ويمكن أن يؤدي لأمراض مختلفة كأمراض الجهاز التنفسي والغيبوبة في نهاية المطاف. **لاماتوكسين (Amatoxin)**

يتواجد سم الاماتوكسين في بعض أنواع عش الغراب يدعى (امايين) ،تناول فطر واحد يؤدي إلى موتك ،على الرغم من كونه ليس الأخطر في هذه القائمة ولا يؤدي الموت السريع إلا إنك قد تصادفه في حياتك أكثر من باقي الأدواء خاصة وإن كنت من محبي الفطر البري وتسعى للحصول عليه وتناوله ، فهو يهاجم الكبد والكلى فيؤدي إلى غيبوبة

24. حمض الهيدروفلوريك هو السم المستخدمة في صنع تظون، من بين أمور أخرى. عندما يكون في السائل من، فإنه يمكن بسهولة سرب من خلال الجلد وفي مجرى الدم فإنه يتفاعل مع الكالسيوم في الجسم ، ويمكن أن تدمر حتى العظام الكامنة. الجزء مخيف؟ في أول اتصال أنها غير مؤلم تماماً، وترك المزيد من الوقت وإمكانية لذلك أن تفعل أضرارها.

سم الفران قد يسبب وجود الفران في أي مكان سواء كان في البيوت أو المحل التجارية أو المستودعات وغيرها مشكلة كبيرة ومزاجة، لذلك تبدأ المحولات للتخلص منه وباستخدام العديد من الطرق، فهناك من يلجأ إلى إحضار القطة، أو استخدام المصاص والأفخاخ، ولكن الطريقة الأسرع والأكثر شيوعاً للتخلص من الفران هي من خلال سماها، حيث تحتوي سرور الفران على العديد من المواد الكيميائية الضارة والقاتلة، مثل مدة الأورجانوفوسفiroس، والبيفاسينور، بالإضافة إلى الزرنيخ والوارفرين والعديد من المواد الأخرى، والتي يتم صناعتها على شكل إما ملحيق كالبودرة، أو على شكل قطع دائري أو بأشكال أخرى لتوهم الفار بذلك أقطع من الطعام، حيث يتم إضافة مواد كيميائية إلى هذه السرور ذات رائحة تقام على جذب الفران، ولكن من الجدير بالذكر بأن التأثير السلبي لهذه المواد، لا يقتصر على الفران أو الحيوانات فقط، وإنما يمتد التأثير على صحة الإنسان، وفي هذا المقال سنوضح لكم تأثير سم الفران على الإنسان. [١] تأثير سم الفران على الإنسان أحراض التسمم باسم الفران:[٢] يبدأ تأثير سم الفران بالظهور على الإنسان بعد فترة من تناوله، حيث تعتمد هذه القرحة على كمية السم الذي تم تناوله، بالإضافة إلى الوقت، ومن أخطر التأثيرات حدوثاً هي تسمع الدم، حيث يحدث

ذلك بسبب مادة الوارفين الموجونة في السم، والتي توقف عمل بروتين البروثروميين المسؤول عن تجلط الدم في الأوعية الدموية، الأمر الذي من شأنه أن يؤدي إلى حدوث نزيف داخلي صامت في الجسم قد يتم اكتشافه أحيناً بعد فوات الأوان. قد يؤدي النزيف الداخلي إلى نزيف في منطقة الأنف، حيث يكون من الصعب السيطرة عليه. تظهر بعض آثار الكلمات والجروح في مناطق متعددة من الجسم، وتحديداً عند منطقة الخصر، أو في منطقة الصدر وتحديداً عند حدود حمالة الصدر للنساء. الدوار والصداع بالإضافة إلى فقدان الوعي، القيء وخروج الزبد من الفم. الإصابة بالإسهال، والذي قد يكون مصحوباً أحيناً بنزيف دموي. تشنجات وعدم القرة على الحركة.

١

### البروديفاكوم ( Brodi facoum )

مادة البروديفاكوم هي ضمن مضادات التخثر أو التجلط القوية والذي يؤدي إلى زيادة في سيولة الدم عن طريق القليل من نسبة فيتامين (K) في الدم مما يتسبب في حدوث نزيف داخلي ثم الموت يستخدم في الأساس كمبيد للفران.



[ال التالي](#) [السابق](#) [الصفحة الرئيسية](#)

م يعد استخدام السم في الاغتيال السياسي أو في تصفيه المعارضين مجرد اغتيال، وإنما جزء من حرب بالسلاح البيولوجي، ويوضح البروفيسور (مانفريد غرين)، مدير مركز الإرهاب البيولوجي، أن "بالإمكان لأحداث تأثير واسع جداً حتى إن جرت إصابة عدم محدود من الناس، فالرعب يسيطر على الناس بسبب انعدام اليقين والخشية من إمكانية أن يتعرضوا هم أنفسهم للعدوى بالمرض القاتل"، وحسب البروفيسور (غرین)، فإن السموم يمكنها أن تكون مواد كيملوية أو

مواد بيولوجية جرثومية تلوثية ووبائية مثل: الجمرة الخبيثة، الإبولا، الجدري، الكوليرا أو السموم التي تبث عبر مصادر المياه والجو، وفي معظم الدول فإن المسؤلية عن إنتاج السموم المستخدمة كأسلحة كيموية أو بيولوجية تقع على لجهزة الأمن أو وزارة الدفاع.

في ١٥ يناير ١٩٥٩ استخدم الروس الخبرات والمواد التي أنتجها مشروع (بيوفرات) الروسي لتصفية المعارضين السياسيين ومنهم المنشق الأوكراني (ستيفان باندر) الذي وجد ألام بيته في ميونيخ يتختط في بركة دم، وبعد عامين فـ القائل إلى الغرب واعترف انه نفذ عملية القتل بأمر من المخابرات السوفيتية، معترفاً أنه رش على وجه (باندر) "حمض بروسي" يطلق سموماً تنتج السيانيد.

وقد انتج هذا السم المختبر رقم (١٢) الذي تلمس في العشرينات، وبعد الحرب العالمية الثانية تحول المختبر إلى إنتاج سم من أجل اغتيال (جوزيف تيتتو) الزعيم اليوغسلافي، وبالفعل جرى إنتاج بودرة بهدف رشها على (تيتتو)، ولكن في اللحظة الأخيرة لم يصدق (ستاليون) على العملية، كما انتج هذا المختبر عام ١٩٧٨ مادة (الريسين) وقد جرى استخدام هذه المادة في تسميم (جورجي ماركوف) في سبتمبر ١٩٧٨ في لندن، ورغم الفحوصات التي أجريت له قبل موته لم يكن able to identify the poison، ولكنه أبلغ عن أن أحداً كان قد أصابه بطريق الخطأ بطرف مظلته، كذلك لم يكن able to identify the poison، بل رئيس سبب موته مدنس بلغاري روى أن أحداً طعنه بمظلة، وبعد فحص ثانٍ تبين وجود بقايا سم (ريسين) في جسده.

وفي الولايات المتحدة هناك وحدة تعمل بإمرة وكالة الاستخبارات المركزية وقاد هذه الوحدة (ويليام باتريك)، وضمت الوحدة أكثر من (١٠٠) مهندس وفني وعالم بهدف تحويل فطريات وبكتيريا وأمراض وسموم إلى أسلحة، وفي مقابلة مع (هارتس) عام ١٩٩٨ قال (باتريك): إنه شارك ضمن الأبحاث في الإشراف على ومارقة اختبار جرى في المحيط الهادئ، حيث أقيمت قنبلة بيولوجية على زوارق تحمل قروداً وحيوانات اختبار أخرى، وكانت النتيجة مريعة؛ إذ إن نصف الحيوانات التي أصيبت في القصف ماتت بعد أيام مضيئة، مضيفاً: "حسناً حينها أثنا أنجزنا عملاً وطنياً" ومثل البرنامج السوفيتي سعى البرنامج الأميركي لتطوير سلاح بيولوجي قدر على التدمير الشامل، وعلى قتل إنسان بمفرده وفي عام ١٩٦٩ أمر الرئيس (ريتشارد نيكسون) بوقف المشروع الأميركي.

## أشهر أنواع السموم

### ١-البوتوكس

أحد المواد التجميلية التي أصبحت مستخدمة بكثرة الآن، وهي حقن تحتوي على مادة تسمى البوتوكس ويتم من خلالها حقن الشفاه، أو حقن الوجه ورفع الخدوش وإزالة التجاعيد من الجسم، ويستخدمها النجوم بكثرة لإزالة آثار العجز والتتجاعيد، ويمكن أن يسبب البوتوكس أضرار بالغة وتسمم بعد تناول اللحوم وقتها يحدث للإنسان تسمم ويداً تدريجياً في آلام شديدة وعدم القدرة على التنفس.

2

### ٤-الريسين

أحد المواد التي توجد في زيت الخروع والتي تدمر الإنسان، وتنسب في موته إذا تم استنشاقه، لذلك يجب البعد عنه تماماً فقد يكون زيت الخروع مفيد جداً، ولكن هذه المادة يستخدمها بعض الأشخاص في جرائم القتل وأصبحت منتشرة بكثرة في الوقت الحالي نتيجة لتنوع أشكال الإجرام، وهو من المواد الخطيرة التي تسبب أضرار بالغة للإنسان أولها القيء والإسهال وعدم القدرة على الحركة وآلام في المعدة والبطن بشدة.

### ٥-الزرنيخ

أحد السموم التي يمكن استخدامها في قتل الضحايا والتي بالفعل تم استخدامها بكثرة، وهو ينتشر في العديد من الأطعمة، وطعمه مر ولكن لا يمكن تمييز طعمه وسط الطعام أو الشواب، ويتم حدوث العديد من الأعراض كالإسهال والقيء والآلام شديدة في الجسم بأكمله ثم الاختناق في النهاية نتيجة لهذه المادة السامة.

## 6- فطر النباب

هو نوع أيضاً من السموم التي تدمر الإنسان وتدمير الكلى والكبد، قد لا يموت الإنسان ولكنه يعيش في آلام شديدة جداً وبظل طوال حياته يتآلم إلى أن يجد علاجاً له.

## 7- فطر مخدر

من المواد السامة التي تستخدم لتدوير الإنسان لبعض الوقت، وقد يدخل في بعض الأحيان في ألوية المهدئات، وهو من المواد الخطيرة التي تحتوي على إحدى المواد السامة التي تضر بالإنسان، وهو يعتبر من المخدرات التي غير مصحح بزراحتها وقد استخدم في الشاي كمهدئ ولكنه سام جداً.

## 8- الحمض الأزرق

أحد النباتات التي يتم زراعتها والتي أثبتت فاعليته وقدرتها على قتل العديد من الأشخاص بأقل كمية منه، فهو من المواد السامة جداً والتي يجب منع زراعتها، كما أن ذلك الكثير من الفواكه التي تدخل فيها هذه الأحماض، وهو يعتبر من المواد الهامة التي تنتقل إلى دم الإنسان وتسبب مشاكل كثيرة به وتشتبب ضيق التنفس وأضرار كثيرة بالإنسان وتسمم في النهاية.

أكل اللحوم والعظم، "عديم اللون ذو رائحة مهيبة"، "يعلم على تأكل وإتلاف الزجاج والسيراميك". كل تلك الخواص بحملها حمض "الهيدروفلوريك" المستخدم في إذابة جثة الصحفي السعودي "جمال خاشقجي"، وفقاً لمصدر بمكتب المدعي العام التركي

وحمض "الهيدروفلوريك" Hydrofluoric acid هو مركب كيميائي غير عضوي خطير للغاية.

ويكون هذا الحمض نتيجة إذابة غاز "الهيدروفلوريك" في الماء، وصيغته الكيميائية هي "HF" ويؤدي تعادل هذا الحمض إلى تكوين أملاح تُسمى "الفلوريدات".

ويُستخدم هذا الحمض في تصنيع الألمنيوم وبعض المواد المستخدمة في التبريد، وتستخدمه الصناعة أيضاً في الحفر على الألواح الزجاجية، كما يستخدم في المعمل لفصل نظائر اليورانيوم

كما أن حمض "الهيدروفلوريك" سائل عديم اللون ذو رائحة مهيبة، ويتبخر عند تعرضه للهواء.

وهو حمض له صفة التأكل والإتلاف بدرجة عالية، ويمكن أن يتسبب في حروق خطيرة مؤلمة للجلد والعين والأغشية المخاطية، وقد لا تظهر الحروق الناتجة عن حمض الهيدروفلوريك المخفف في الحال، ولكنها تظهر بعد فترة زمنية على شكل نقرحات عميقة.

وحيث إن هذا الحمض يعمل على تأكل وإتلاف الزجاج والسيراميك وكثير من الفلزات، فإن الأوعية التي تُصنع من هذه المواد تعدد غير مناسبة لتلزيمه، ولذلك يتم تخزين هذا الحمض عادة في زجاجات البولي إيثيلين وبراميل مبطنة بالبولي إيثيلين، وفقاً للتقارير مواقعاً علمياً.

وبحسب خبراء الكيمياء، فإن عملية إذابة الجثة لا تحدث بشكل سريع، إنما تمر بعدة مراحل، تبدأ من إذابة الأنسجة الحيوية.

وفي البدء، وبعد وضع الجثة في محلول الأسيد، تتحلل مكونات اللحم، مثل البروتينات والدهون والكريبيات والأحماض النوويية، عن طريق التحلل المائي.

كما أن أسرع ما يذوب من الجسم الشعر والأظافر؛ لأنهما يحتويان على نسبة عالية من بروتين الكرياتين، الذي يتفكك بشكل سريع في الوسط الحمضي؛ لهذا السبب من الصعب العثور على أي آثار من الشعر والأظافر عند إذابة الجثة.

كما يوضح الخبراء أن إذابة العظام تحتاج إلى وقت طويل، خلصة بالنسبة لشخص بالغ، يصل إلى يومين تقريباً، لكنهم يقولون إن من الممكن لختصار الوقت في حال رفع حرارة الغرفة وزيادة الضغط؛ وهو ما سيؤدي إلى إذابة العظام في غضون ساعتين قليلة.

من ناحية أخرى، يؤكد مختصون، أن طريقة استخدام الأحمالن في إذابة الجثة والتخلص منها لا يمكن من خلالها التخلص من الجثة بشكل كامل، بل تبقى آثار مجهرية عالقة في المكان أو المجرى التي سرت به العملية.

و بهذه الآثار قد تبقى لأشهر حتى التخلص منها بالشكل المطلوب، بل حتى عالمة الكيمياء "أريسا شوستر"، وهي المتخصصة بهذا الشأن، لم تتمكن من إخفاء جثة زوجها بعد أن أذابتتها في يوميل مليء بحمض الهيدروكلوريك؛ حيث تمكنت الشرطة في حينها من إثبات أن المواد العضوية التي وجدوها داخل البرميل تعود إلى زوجها.

وبحسب التقرير، فإن هذه إشارة أخرى تقترب من الحديث عن إذابة جثة "خاشقجي" بالأسيد؛ حيث رفضت السعودية تفاصيلهَا في إسطنبول حتى يوم ١٥ من أكتوبر/تشرين الأول، أي بعد ١٣ يوماً من اختفاء "خاشقجي".

وفي خلال هذا الوقت قد تكون السعودية تصرفت بشكل يمكنها من إخفاء ملامح وائل الجريمة.

وفي وقت سابق، قال مصدر في مكتب المدعي العام التركي، الخميس، إن فريق التحقيق التركي عثر في مقر إقامة القنصل السعودي "محمد العتيبي" بمدينة إسطنبول على بقايا من "أسيد الهيدروفلوريك ومواد كيميائية خاصة".

وأوضح المصدر، أن "عينات من الأسيد والمواد الكيميائية أخذت من البئر في بيت القنصل السعودي بإسطنبول ومحطات الصرف الصحي في المنطقة المحيطة بالقنصلية".

ونكر المصدر أن "النتائج التي وصلنا إليها هي أن جثة خاشقجي تم محواها بالكامل"، مضيفاً أن "القتلة تعاملوا مع الجثة وأذابوها بالأحماض داخل إحدى غرف منزل القنصل السعودي".

#### ما هو حمض الهيدروفلوريك الكيميائي؟

مركب كيميائي غير عضوي شديد الخطورة، يتكون نتيجة إذابة غاز "الهيدروفلوريك" في الماء، وصيغته الكيميائية هي "HF".

#### ما هي استخدامات هذا الحمض؟

يُستخدم في تصنيع الألمنيوم وبعض المواد المستخدمة في التبريد، ويمكن استخدامه في الحفر على الألواح الزجاجية، وفي المعامل يتم استخدامه لفصل نظائر اليورانيوم.

#### كيف يتم تخزينه؟

يتم تخزين هذا الحمض في زجاجات من "اليولي إيثيلين وبراميل مبطنة باليولي إيثيلين"؛ لقوته الشديدة في التآكل.

#### أضرار الحمض على الجسم؟

يتسبب في حرائق خطيرة في الجلد والعيون والأغشية المخاطية، ولا تظهر الحرائق في الحال، ولكنها تظهر بعد فترة زمنية على شكل تقرحات عميقه.

#### ما هو أسرع ما يذوب من الجسم في الحمض؟

أسرع ما يذوب من الجسم، هو "الشعر والأظافر"؛ لاحتواها على نسبة عالية من بروتين الكرياتين، الذي يتفكك بشكل سريع في الوسط الحمضي، لهذا يصعب العثور على أي آثار من الشعر والأظافر عند إذابة الجثة.

#### كيف يمكن إذابة الجثة عن طريق الحمض؟

عملية إذابة الجثة تمر بعدة مراحل، تبدأ من إذابة الأنسجة الحيوية، فيتم وضع الجثة في محلول الأسيد، لتتحلل مكونات اللحم، مثل "البروتينات والدهون والكريوهيدرات والأحماض الذوفوية"، عن طريق التحلل المائي.

إذابة العظام تحتاج إلى وقت طويل، خلصة عند الشخص البالغ يستغرق الأمر يومين قرابة، وفي حالة تم رفع حرارة الغرفة وزيادة الضغط، من الممكن أن يتم إذابة العظام في غضون ساعات قليلة.

#### هل يتم التخلص من الجثة بشكل كامل بعد استخدام الحمض؟

لا يمكن التخلص من الجثة بشكل كامل عن طريق الحمض، بل تبقى آثار مجهريّة عالقة في المكان أو المجرى التي سارت به العملية، وقد تظل باقية لشهور.

23- الزرنيخ هو معدن فلوري طبيعي، وربما يكون واحداً من أكثر السموم المعروفة والمعروفة المستخدمة كسلاح قتالي أو آخر القرن التاسع عشر. ومع ذلك، فإن استخدامها المعروفة في مثل هذه القدرة يعود إلى منتصف ١٧٠٠ لـ. التسمم بالزرنيخ يمكن أن يقتل في خضون ساعات قليلة لبضعة أيام. الأعراض هي القيء والإسهال، الأمر الذي جعل من الصعب التمييز بين الدوسنtar يا أو الكولييرا قبل ١٢٠ يوماً.

## 9- أكوتين

هذه المادة تعتبر من أهم المواد السامة جداً والتي تسبب أضراراً كثيرة جداً وهو يسبب ضيق في التنفس ويساهم في تشنج الجهاز التنفسي، كما أنها تسبب قيء وألم وأضرار خطيرة جداً، وهي من المواد التي تسبب ضعف الجهاز التنفسي.

## 10- البولونيوم

من المواد التي تعتبر مشرعة جداً، وهي تضر بالإنسان بشدة نتيجة استنشاقها، وتعتبر هذه المواد التي وجدت في الأعماق والتي تم اكتشافها بالصدفة أثناء الحفر، وهي تعتبر من الصخور التي تم إيجادها وأكتشف العلماء أنها عملت على إصابة البعض بتساقط في الشعر وتدمير جميع وظائف الكلى والجهاز الهضمي والتسبب في موت الإنسان بعد ذلك.

## 11- أتروفين

هي إحدى النباتات السامة التي تم إيجادها وهي ضارة جداً بالإنسان، على الرغم من جمالها، وهي تشبه الزهرة إلا أنها إحدى المواد المخدرة التي يقوم بعض المدمنين بتناولها، ويقوم بعض المجرمين بستخدامها لتكون إحدى النباتات المخدرة التي يتعاطاها المدمنون لتكون مخدرة لهم، ويعيشون في جو مختلف تماماً عن الذي يعيشون فيه، وهي تسبب لهم هلوسة ورعشة، وهي مثل بقى المخدرات إذا تم تناول كمية كبيرة منها فهي تسبب الموت في الحال.

## 12- الأكونيت

أعراضه تكون حمرة اللسان والفم والحلق وارتفاع حرارة الشفتين والعضلات المحاطة بها وزنادة إفراز اللعاب وانتقال الرعشة إلى الأطراف، وبأي المرة بعد تناوله من نصف ساعة إلى ست ساعات، وفي ذكراته شهادته للأجيال يقول الوزير الأسبق حلمي السعيد الذي كلفه الرئيس جمال عبد الناصر في التحقيق في قضية انحرافات المخابرات، أنه سأله صلاح نصر رئيس المخابرات عن استيراد الجهاز لسم "الأكونيت" الذي يستخرج من ثبات اسمه "خانق الذئب"، فأجاب أنه تم استيراده لكار القيادات في حالة المذبحة لأنها تحدث قتلاً فورياً وبدون ألم، ورد الرئيس عبد الناصر بغضب (مش أنا اللي أنتحر)، لكن المشير عامر أخذ واحدة منها ووجدوا مكان لصقها على فدديه.

## 13- الديوكن

استخدمته الكلمة الشرقية قبل انهيارها ويقدّم ضحيته الإحساس، ويستخدم في العمليات التي لا يريد أصحابها الكشف عنها جنائياً.

### أخطر أنواع السموم للقتل البطيء

#### تراب الملائكة

إحدى أنواع السموم التي اشتهرت في الكثير من الروايات والقصص القديمة، ذلك النوع من السم الذي يعد من أخطر الأنواع على وجه الإطلاق، فقد أثبتت الدراسات العلمية التي تدور حول تراب الماس بأن جرام واحد منه يكفي لأن يقضى

على حياة الشخص، وتعد من أهم موالاته كونه لا يشتمل على رائحة، بالإضافة إلى كونه عديم في لونه وأيضاً فالأعراض التي ترتبط به تعد معروفة ولكنها لا تظهر على الشخص المسمى بشكل سريع بل تظهر بعد فترة وذلك حسب ما تم ذكره في الرواية اختصت بتراب الماس، فتشكل خطورة تراب الماس بأن ابتلاعه يؤدي إلى تكون شظايا نارية تكونت بفعل القناة الهضمية، تلك التي يصل تأثيرها إلى العمود الفقري مما يؤدي بحياة الشخص كما أنه يشعر بالألم شديدة للغاية.

على الرغم من أن تراب الماس لم يقوم بالقضاء على الشخص بشكل مباشر إلا بعد فترة تصل إلى سته أشهر وأيضاً فيظهر على الشخص المصابة بالتسنم بعض من الأعراض إلا أن تلك الأعراض لم يستطيع الأطباء تحديد السبب الرئيسي لها، بالإضافة إلى عدم تمكهم من إنقاذ حياة الشخص، فقد تكون العمليات الحرارية من ضمن الأمور الرئيسية التي تتمكن الاستعملة بها لإنقاذ حياة الأشخاص في حال أصلبتهم بأمراض عدّة إلا في تلك الحالة فتلك الشظايا النازية التي تصيب الشخص لم تتمكن من التخلص منها من خلال تلك العمليات فكل تلك الأمور وأكثر من ذلك تدل على شدة الخطورة التي اشتمل عليها تراب الماس مما جعل الكثيرين يستعينوا به في عصور النهضة الأولى لخلاص من الأعداء من خلال عمليات الاغتيال، وذلك ما ذكره التاريخ بشكل موضح.

## السم الدقاتل سجل روسيا في اختيال المنشقين

قالت مجلة فورين بوليسي الأمريكية: يبدو أن أجهزة الاستخبارات الروسية تنشط بشكل متزايد في استهداف السياسيين والجواسيس المنشقين بالقتل بالمواد السامة، وإن محاولة اغتيال الجاسوس الروسي المزدوج سيرغي سكريپال بلدان كانت آخر حلقة في مسلسل الاغتيالات.

وأوضحت أن استخدام أحد العوامل العصبية عالي السمية لا يمكن أن يتم إلا من قبل أجهزة أمن الدول، وأن روسيا ليست وحدها التي تستخدمه ضد أعدائها؛ ففي العام الماضي اغتال عملاة كوريا الشمالية الأخ غير الشقيق للرئيس الكوري الشمالي كيم أونج-أون بعنصر "في إكس"، وفي ١٩٩٧ حلول إسرائيليون اغتيل المسؤول السياسي السابق لحركة المقاومة الإسلامية (حماس) خالد مشعل في العاصمة الأردنية عمان بجرعة قاتلة من الفينيللين ومع ذلك، فإن قيادة الرجل والنساء الذين استهدفتهم الاستخبارات الروسية تضم عدداً أكبر من أي دولة أخرى.

أشهر المغتالين

الجلدوس الروسي المنشق أليكساندر ليتفينينكو ببريطانيا عام ٢٠٠٦، عندما دُس له الولونيوم-٢١٠ عالي الإشعاع في الشري.

٢- هرب ليفينينكو من روسيا عام ٢٠٠٠، بعد أن أصبح أحد أبرز متنقدي الرئيس الروسي فلاديمير بوتين وأجهزة الاستخبارات الروسية، وألف كتابا ينهم الاستخبارات الروسية بالثامر في تفجير الشقق التي حمل بوتين مسؤوليته للعاريين الشيشانيين.

3-ونجا المتشق السياسي فلايمير كار-مورزا من محاولتي اغتيال: الأولى عندما سقط مريضاً فجأة عام ٢٠١٥ خلال اجتماع وأصيب بتسارع في نبضه وتعرق وقيء وفقدان اللوعي، وأبلغه الأطباء بأنه سُمّ. وفي ٢٠١٧ حدث الشيء نفسه وبالطريقة نفسها، وأبلغه الأطباء بأنه لن ينجو إذا حدث محللة ثلاثة.

4- في سبتمبر/أيلول ١٩٧٨ كان السينيسي البلغاري المشق جورجي ماركوف يتظاهر بالحالة بالقرب من جسر ووترلو بلندن عندما وُخذ رجل بمظلة شمسية في رجله وسقط لتوه مريضاً وأُدخل المستشفى ورأس هذه المظلة كان يحمل حديبات محشوة باسم الرّيسين، الذي يوصف بأنه "حد السّموم الرّوسية".

5- ماركوف انشق في ١٩٦٨ وبدأ يعمل في إذاعة غربية، وكل في طريقه إلى مكتبه بمقر هيئة الإذاعة البريطانية عندما قتلته عميل يعتقد بأنه يعمل لصالح المخابرات السovietية للغارة بمساعدة من الاستخبارات الروسية آنذاك.

٦- في ٢٠٠٢، فتح المقاتل العربي بالشيشان سمير صلاح عبد الله الملقب "بخطاب" رسالة تحتوي على جرعة قاتلة من غاز السارين أو أحد مشتقاته يُرجح أنها وضعت بواسطة عمالء الكرملين ، لأن الاستخبارات الروسية أعلنت عقب وقت قصير من اغتياله أن "خطاب" قُتل في عملية خاصة.

٧- في ذروة الانتخابات الرئاسية بأوكرانيا عام ٢٠٠٤ ، شعر المرشح الأبرز فيكتور ياشينكو الموالي للغرب فجأة بأنه مريض وأخفى من المنافسة الانتخابية، وعندما ظهر من جديد كان وجهه مشوها نتيجة لما وصفه أطباؤه بأنها جرعة شبه قاتلة من مادة البيوكسين وكانت أسباب الاتهام ولا تزال تشير إلى الاستخبارات الروسية والأوكرانية.

٨- في لندن نوفمبر/تشرين الثاني ٢٠١٢ ، بدأ رجل الأعمال الروسي أليكساندر بيريبيليشني يركض كالعادة بقاء مسكنه المترف طلبا للرياضة، وبعد أن رکض لأقل من مئة متر سقط ميتا.

٩- بيريبيليشني سلم محققين سويسريين في قضية تزوير كبيرة في صندوق استثمار متورطة بها السلطات الروسية دليلاً يثبت التهم على بعض المتهمين، وبينما ظلت ملابس القتل غير واضحة، فإن محققين عثروا على بقايا من زهرة الياسمين الأصفر السامة النادرة "جلسيميو" في معدة بيريبيليشني.

١٠- المحامية الروسية المدافعة عن حقوق الإنسان كارينا موسكالينكو في ٢٠٠٨ من ستراسيورغ لحضور تجربة لاختبار اغتيال أحد عملائها الشهيرين، وهي الصحفية آنا بوليتوكوفسكايا وتراجت سفر المحامية إلى موسكو بعد أن شعرت بصداع حاد ودول غريب، وعثرت المحلمية وزوجها سريعاً بعد ذلك على حبيبات من سائل معدنى "يُرجح أنه زئبق" أسفل أحد مقاعد السيارة.

### أشهر الاغتيالات بغاز الأعصاب

أثارت إصابة الجاسوس البريطاني سيرجي سكريبل (٦٦ عاماً)، بغاز سام ردود فعلٍ واسعة على المستوى الدولي، في محاولة هي الأولى لاستخدام السلاح الكيماوي في شوارع بريطانيا

كان يعتقد أن سيرجي سكريبل، عميل مزدوج، لكنه أدين في روسيا عام ٢٠٠٦ ، بتهمة كشف أسرار الدولة الروسية لبريطانيا، ثم لجا إلى بريطانيا في صفقة تبادل الجواسيس، وهو ما يعزز أن تكون روسيا من أمرت باغتياله.

وأكد "مارك روبي" رئيس التحقيقات في مكافحة الإرهاب البريطاني، أن الخبراء حذروا غزل الأعصاب المستخدم والذي سيساعد في كشف مصدر عملية الإغتيال، لكن الشرطة البريطانية تخفي الكثير من المعلومات حول القضية لتجنب إبعاد المشتبهين المحتملين بحسب ترجيح صحيفة "ميرور" البريطانية.

### خطورة غاز الأعصاب

تدخل سموم الغاز مع الجهاز العصبي المركزي، مما تسبب في أن يصبح الجسم أثقل من اللازم، وتطورت توكييات الغاز لكنها في الغالب تعمل بنفس الطريقة، وتدخل مع نقل النبضات العصبية بحسب الدكتور سيمون كوتون من جامعة برمنغهام وتؤدي الإصابة بغازات الأعصاب لتشنجات وتوقف لعضلة القلب وصعوبة التنفس، ويظهر المصاص تماماً كالحشرات المصلبة بمبيد حشري غازات الأعصاب شديدة السمية، ولا تتطلب سويف كمية ضئيلة جداً لعملية اغتيال ناجحة، وفي ثوانٍ لا تخطي ٦٠ ثانية.

### اغتيالات بغاز الأعصاب

كان هجوم مترو الأنفاق في طوكيو عام ١٩٩٥ ، من أشهر الإغتيالات بغاز الأعصاب، والذي راح ضحيته ١٢ قتيلاً واتهمت الولايات المتحدة الأمريكية كوريا الشمالية باغتيال "كيم جونغ نام" الأخ غير الشقيق للزعيم الكوري الشمالي "كيم كونج أون" في مطار كوالا لامبور العلم الماضي.

وُقتل أكثر من ٧٥ شخصاً، بينهم ٢٠ طفلاً، في سوريا العام الماضي بقنبلة كيماوية في ريف "إدلب"، بغاز الأعصاب السم "السارين" عديم اللون والرائحة، بحسب الصحيفة.

وتحتختلف طرق الإغتيال، فيمكن الإصابة بجرعات الغاز عبر الرذاذ في الهواء وعندها يصبح الأمر كارثة، وفي هجوم طوكيو تم استخدام أكياس بلاستيكية محكمة الغلق، ليتم ثقبها وتسرير الغاز داخل قطار متوازن الانفاس، أما في حالة الأخ غير الشقيق للزعيم الكوري الشمالي، فتم استخدام قطعة من القماش ملوثة بالغاز.

### جنوب أفريقيا وتصفية المعارضين

تفوقت جنوب أفريقيا على الولايات المتحدة في تطوير السموم في الثمانينيات، وزاد نظام التفرقة في جنوب أفريقيا من استخدام السموم من دون قيود، ووصلت معظم هذه العمليات حد الجنون، ووفقاً من دون ريب تحت وصف "جرائم ضد البشرية"، ولم يتم الكشف عن أبعاد هذه الخطة إلا بعد انهيار نظام الأبرتهايد، وقد حظي الدكتور (وتر باسون) بلقب "الدكتور موت" الذي أشرف في مطلع الثمانينيات على خطة بيولوجية سرية تهدف إلى إنتاج سموم، جراثيم وأمراض لإزالة معارضي النظام.

في الميدان السياسي اعتبرت هذه الخطة وسيلة لحفظ النظام، وأضيفت إلى ذلك مبررات أخلاقية ذات صبغة دينية، كما ثبتت الواقع لا حماً أن النظام العنصري نامر لتصفية معارضيه باستخدام شوكولا مسمومة وسموم مس克رونة تحت إشراف "الدكتور موت" كما أنتج "أدوية" لقليل خصوبة النساء السود لتفاصل التكاثر.

### إسرائيل الرائدة

أحد اقتراحات تنفيذ حرب بيولوجية قبل قيام الدولة العبرية وهي مرتبطة بمحاولة الشاعر المحارب ضد النازية (أبا كوفن) للانتقام من الألمان، وطرح (كوفن) فكرة لتسميم مصدر المياه في عدد من المدن الألمانية والتسبب بمقتل ستة ملايين ألماني، وكتبت البروفيسورة (لينا بورات) في كتابها البيوغرافي عن (كوفن) أنه تسلم السم من أعضاء في منظمة الهاجاناه، الأخوان (إفرايم وأهرون كاتسيرا) اللذين كانوا طالبين في قسم علم الميكروببات في الجامعة العبرية في القدس، وروى (كوفن) لهما أنه بحاجة إلى السم من أجل تسميم رجال (إس إس) المعتقلين في معسكرات الأسرى، وأخذ عنهم خطته الأصلية.

والأخوان (كاتسيرا) غدوا بعد سنوات قليلة من أبرز علماء معهد زيف الذي تحول إلى معهد وايزمان وسلاح العلوم في الجيش الإسرائيلي، ذهباً إلى مخزن القسم وأخذوا من هناك كمية من السم، أما منظمة الهاجاناه، التي كانت على علم بالحقيقة، فقد وفرت (كوفن) وثائق مزورة لجندى في اللواء اليهودي، وسافر من ميناء حيفا على متن سفينة بريطانية حملت جنوداً أقضاء إجازتهم، وعند اقتراب السفينة من الرسو في ميناء طولون في فرنسا ارتقى البريطانيون في (كوفن)، واكتشفوا أن الوثائق التي يحملها مزورة، وتمكن قبل اعتقاله من إلقاء السم الذي كان موضوعاً في معجون أسنان وعلب طعام محفوظ في البحر.

وشكل معهد زيف وسلاح العلوم المكان الأول لنشوء وتطوير أقسام واسعة من البنية العلمية والتكنولوجية لإسرائيل، والتي عملت جزئياً في خدمة المؤسسة الأمنية، وبحسب ما نشر في مركز الأبحاث في ميادين الحرب الكيماوية والبيولوجية يقع في المعهد البيولوجي في (نيس تسيون)، وهذا المعهد هو أحد المؤسسات الأشد سرية في إسرائيل، ويتبع مباشرة لرئاسة الحكومة وليس لوزارة الصحة.

وكللت الخشية من كشف الأبحاث السرية التي تجري في المعهد أحد الأسباب للحظر الشامل الذي فرضه المسؤولون عن الأمان في (الشاباك) بتأييد من المحكمة التي حظرت نشر أي نبأ عن محاكمة للبروفيسور (إبراهام ماركوس كلينغبرغ) الذي كان نائباً للمدير العام في المعهد، واعتقل عام 1983، وأدين بتهمة التجسس لمصلحة الاتحاد السوفيتي.

وقام علماء المعهد البيولوجي وبينهم (كلينغبرغ)، في الخمسينيات بأبحاث حول وسائل منع انتشار أمراض معدية مثل القرباء الحلقية والسل، وفي السنوات الأخيرة أجريت في المعهد أبحاث تأسست بناءً عليها نظرية الحماية التي تستخدمنها إسرائيليون يمكن أن يكونون في شكل غاز عديم اللون أو الكريستال، ولكن في كلتا الحالتين، أنها قاتلة جداً. أنها رائحة مثل اللوز المر، والتعرض للسيانيد يمكن أن يسبب أعراض مثل المصداع والغثيان والتنفس السريع ومعدل ضربات القلب، وضعف في دقائق معدودة. إذا لم يتم علاجها، يقتل السيانيد من خلال حرمان خلايا الجسم من الأكسجين. ونعم، يمكن أن تكون مصنوعة من بنذور التفاح، ولكن لا تقلق إذا كنت تأكل عدد قليل. كنت بحاجة إلى تناول حوالي عشرة نوى التفاح قبل أن هناك ما يكفي من السيانيد في النظم الخاص بك ليكون لها تأثير. من فضلك، لا تفعل ذلك.



24- حمض الهيدروفلوريك هو السم المستخدمة في صنع تفلون، من بين أمور أخرى. عندما يكون في السائل من، فإنه يمكن بسهولة سرب من خلال الجلد وفي مجرى الدم فإنه يتفاعل مع الكالسيوم في الجسم، ويمكن أن تدمر حتى العظام الكامنة. الجزء مخيف؟ في أول اتصال أنها غير مؤلم تماماً، وترك المزيد من الوقت وإمكانية لذلك أن تفعل أضرارها.



23- الزرنيخ هو معدن فلوري طبيعي، وربما يكون واحداً من أكثر السموم المعروفة والمعروفة المستخدمة كسلاح قاتل في أواخر القرن التاسع عشر. ومع ذلك، فإن استخدامها المعروفة في مثل هذه القدرة يعود إلى منتصف ١٧٠٠ لـ. التسمم

بالزرنيخ يمكن أن يقل في خضون ساعات قليلة لبضعة أيام. الأعراض هي القيء والإسهال، الأمر الذي جعل من الصعب التمييز بين الدوستاريا أو الكوليرا قبل ١٢٠ عاما.



22. بيلادونا أو نايتshade القتل هو عشبة / زهرة السامة للغاية مع تاريخ رومانسي جدا. السم يأتي من قلويد يسمى الأتروبين، والنبات بأكمله سامة، مع الجذر كونها الأكثر فتكا والتلوت هي الأقل. ومع ذلك، اثنين فقط التوت تناولها لا يزال كافيا لقتل الطفل. بعض الناس استخدام بيلادونا الترفيهية كما الملوسة، وفي العصر الفيكتوري النساء غالبا ما تستخدم صبغة بيلادونا للتوسيع تلاميذها وجعلها تبدو أكثر واسعة والزجاجية العينين. قبل الموت، بيلادونا يمكن أن تعطيك أيضا المضبوطات، والتبن السريع، والارتباك. لا تلعب مع بيلادونا، والأطفال.

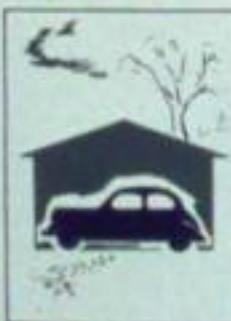


21. أول أكسيد الكربون عديم الرائحة، لا طعم له، عديم اللون، وأقل كثافة قليلاً من الهواء. كما أنها سوف السم ومن ثم يقتلك. جزء من ما يجعل أول أكسيد الكربون القاتلة هو لأنها من الصعب الكشف عن؛ يطلق عليه أحياناً "القاتل الصامت". فهو يحول دون قدرة الجسم على حمل الأكسجين حيثما كان ذلك ضروريًا - مثل الخلايا. للحفاظ عليها على قيد الحياة والأشياء. أعراض تسمم أول أكسيد الكربون في وقت مبكر تشبه الإنفلونزا، ناقص الحمى - الصداع، ضعف / الخمول،

النوم، الغثيان ، & أمب؛ الارتباك. لحسن الحظ، يمكنك الحصول على كاشف أول أكسيد الكربون في كل الأجهزة أو تحسين المنزل مخزن!

# BEWARE OF carbon monoxide

IN GARAGES



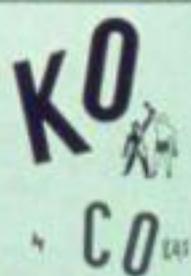
IN FOUNDRIES



IN HEATING PLANTS



\* For more information read—



- ٢٠ تنمو أشجار الفاكهة في أمريكا الشمالية كلها في فلوريدا. لأن أين يمكن أن تنمو، بسراحه؟ و ماشيئيل أو شاطئ التفاح شجرة لديها الفواكه الخضراء الصغيرة التي تبدو وكأنها، والتفاح جيدا، وأنها من المفترض أن الحلو. لا تأكل منها. لا تلمس هذه الشجرة. لا تجلس بالقرب منه، أو تحت ذلك، والصلة كانت أبدا يقف اتجاه الريح منه. سوف يجعل النسخ نقطة شرتك عند الاتصال، وإذا كان يحصل في عينيك، قد يكون أعمى. النسخ هو في الأوراق واللحاء، لذلك لا تلمس تلك إما. ومن المفترض أن ما قتل بونس دي ليون. عرجاء.



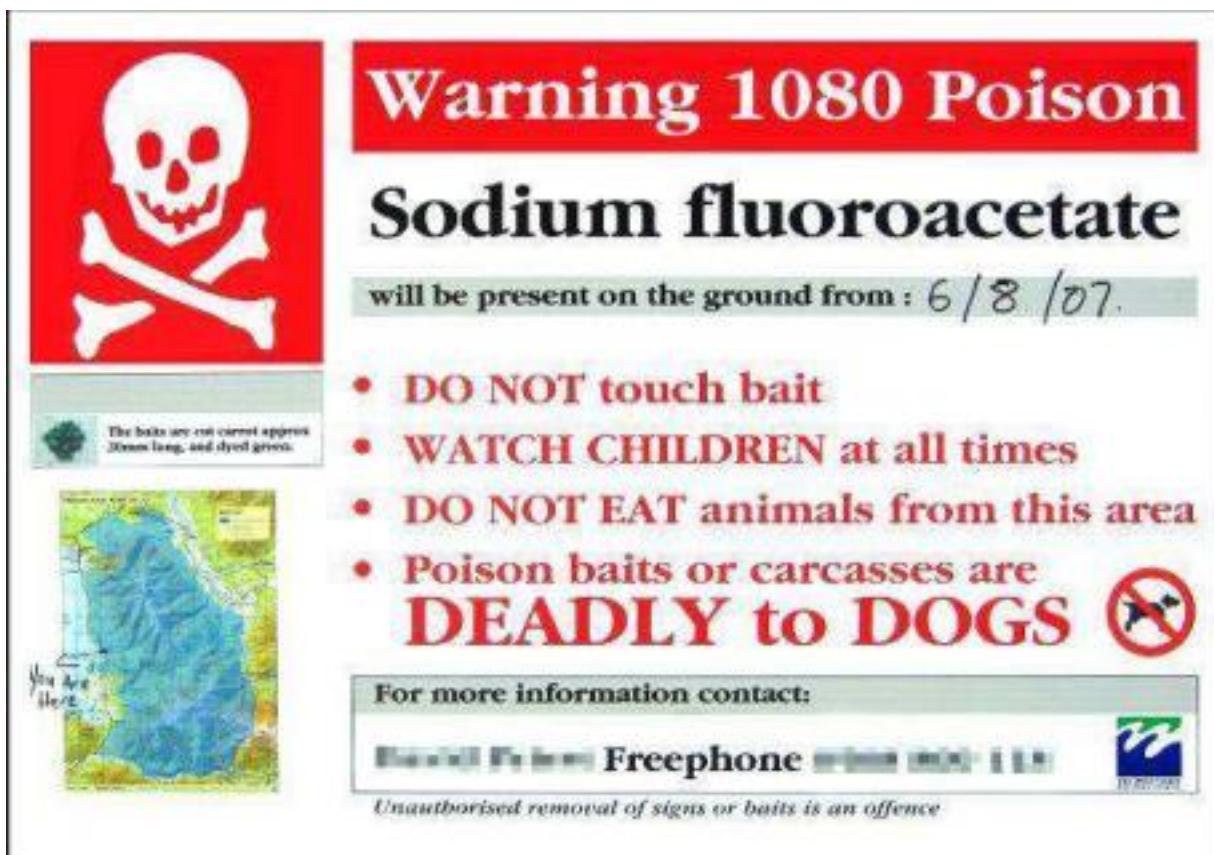
١٩. الفلور هو غاز أصفر شاحب سامة للغاية، تأكل، وسوف تتفاعل مع أي شيء تقريبا. فإنه يأخذ تركيز ٢٥٪. للفلور لتصبح قاتلة. فإنه يعمق ويخنق لكم، مثل غاز الخردل ولكن اه، أسوأ من ذلك بكثير.

9

F

19.00

١٨٠ مجمع ، المعروف أيضا باسم فلورواسيتات الصوديوم، ويستخدم كمبيد للافات. كما أنها وجدت بشكل طبيعي في عدد قليل من أنواع النباتات في أفريقيا والبرازيل وأستراليا. الجزء المخيف من هذا الرائحة المميتة والرائحة هو أنه لا يوجد ترقيق معروف. ومن الغريب أن جثث من ماتوا من تناول هذا السم لا تزال سامة لمدة تصل إلى سنة.



- ١٧ ويسمى السموم الأكثر خطورة من صنع الإنسان بالديوكسين، ولا يحتاج إلا إلى ٥٠ ميكروغرام ليكون قاتلا على إنسان بالغ. هذا هو ثالث أكثر السموم السمية المعروفة للعلم، ٦٠ مرة أكثر سمية من السيناميد.



- ١٦ إن ثنائي ميشيل الزئيق (سم عصبي) مرعب لأنه يمكن أن يخترق معظم معدات الحمائية القياسية - مثل قهارات اللاتكس السميكة. وهذا هو بالضبط ما حدث لكيميكي يدعى كارين ويترهلن في عام ١٩٩٦. حصلت على قطرة واحدة من السائل عديم اللون على يدها الفاز، وكان ذلك. بدأت الأعراض تظهر أربعة أشهر في وقت لاحق، وخلال ستة أشهر، كانت ميتة.



ومن المعروف أيضاً الأكونيت كما مونكتوند، عقدة الذئب، لعنة ليوبارد، لعنة المرأة، خوذة الشيطان، ملكة السموم، والصور في الزرقاء. إنها من الناحية الفنية جنس من أكثر من ٢٥٠ الأعشاب، ومعظم هذه هي السامة للغاية. يمكن أن تكون الزهور إما زرقاء أو صفراء، وبينما تستخدم بعض الذبات للأدوية التقليدية، كما أنها استخدمت كسلاح قتل خلال العقد الماضي.



- 14 ويسمي التكسين الموجود في الفطر القتل أماتوكسين. وهو يهاجم خلايا الكبد والكلى ويغلقها في خضون أيام. في بعض الأحيان كما أنه هاجم القلب وفي نهاية المطاف الجهاز العصبي المركزي. هناك علاجات، لكنها ليست ضمانة لها الحرارة مسفرة ولا يمكن تدميرها بواسطة التجفيف. مرة أخرى، إذا لم تكن متأكداً ١٠٠٪ أنه من الجيد أن تأكل، لا تأكله.



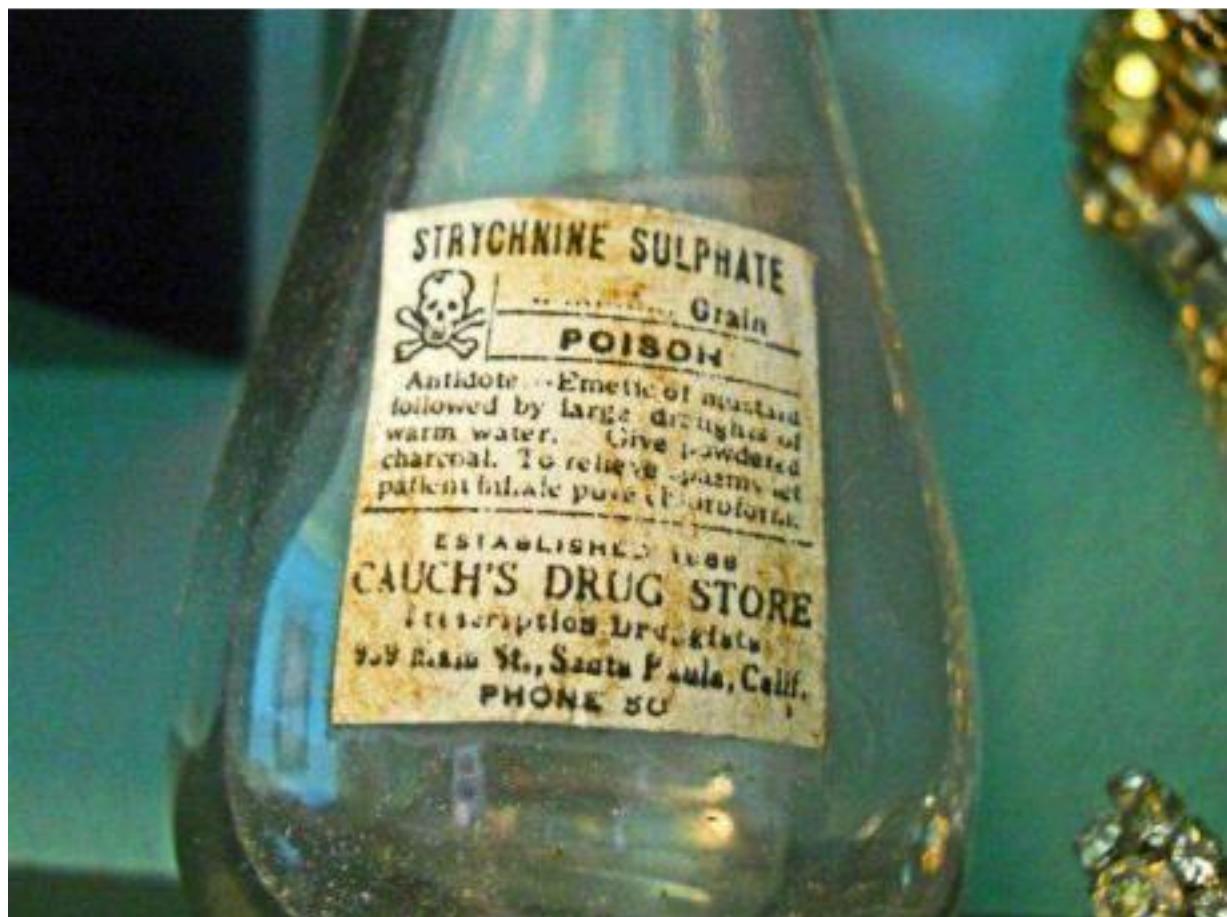
13. الأنثراكس هو في الواقع بكتيريا تسمى عصيات الجمرة الخبيثة. ما يجعلك مريضاً ليس بالكثير من البكتيريا نفسها، بل السم الذي ينتج داخل الجسم العصوية أشراسيس يمكن أن ندخل في النظام الخاص بك عن طريق الجلد، ابتلاع، أو استنشاق. معدل وفيات الجمرة الخبيثة المستنشق يصل إلى ٧٥٪، حتى مع العلاج.

# ANTHRAX

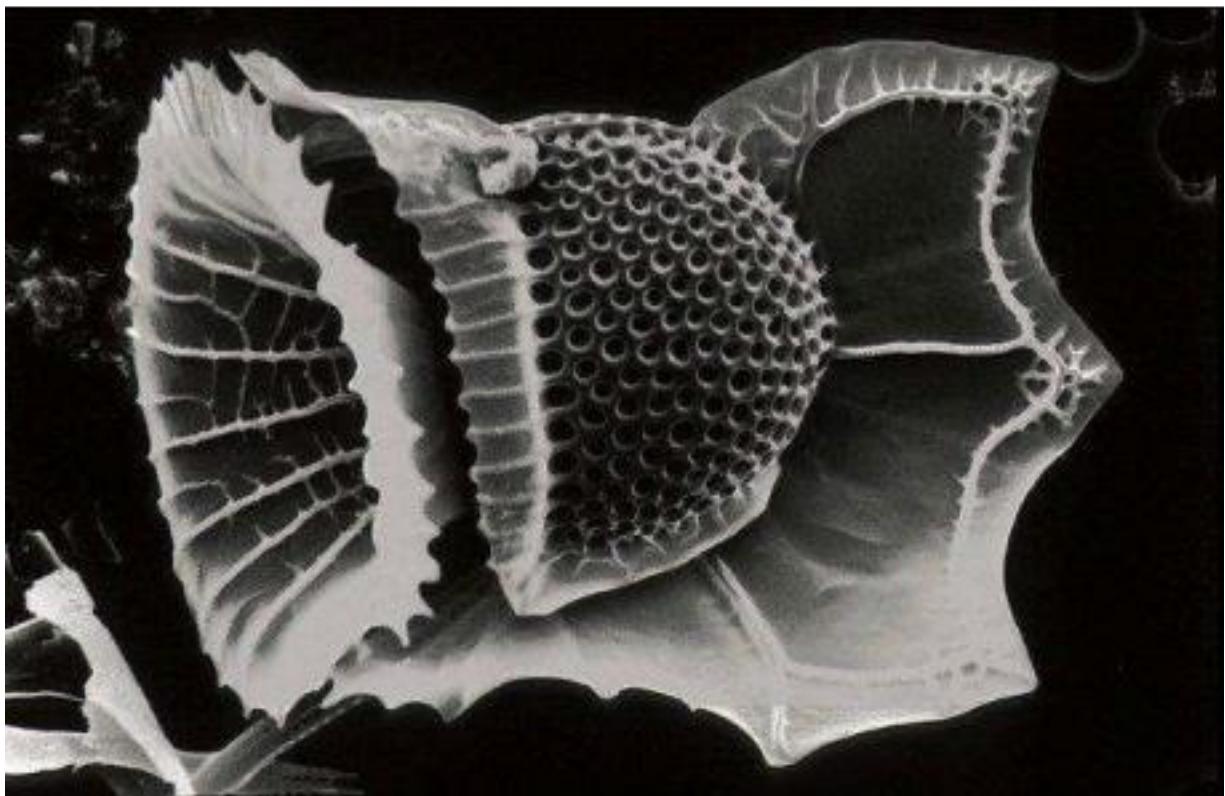
12. الشوكران هو السم الكلاسيكي، ويستخدم كشكل من أشكال التغذية بانتظام في اليونان القديمة، بما في ذلك على الفيلسوف سocrates. هناك عدة أصناف، وفي أمريكا الشمالية، الشوكران المياء هو الأكثر شيوعاً. يمكنك أن تموت من أكله، والناس لا يرون يفعلون، معتقدين أنها مقبولة عنصر سلطة مزورة. المياه الشوكران يسبب قاتلة مؤلمة وعنيفة، وتشنجات، والهزات. أولئك الذين البقاء على قيد الحياة يمكن أن يكون لها قضايا طويلة الأجل مثل فقدان الذاكرة. ويعتبر الماء الشوكران البنات الأكثر قتكاً في أمريكا الشمالية. ملاحظة خطيرة: مشاهدة أطفالك – حتى كبار السن – خارج إذا كنت العلف، ومعرفة ما لا يأكل. لا تأكل أي شيء لم تكن متأكداً ١٠٠٪ آمنة.



- 11 يستخدم الستركنين عادة لقتل الثدييات الصغيرة والطيور و غالبا ما يكون عنصرا رئيسيا في سم القرآن. ويمكن أيضا أن تكون قاتلة للإنسان في جرعات أكبر. يمكن تناولها أو استنشقها أو امتصاصها من خلال الجلد. الأعراض الأولى هي تقلص العضلات المؤلمة والغثيان والقيء. تقلصات العضلات تؤدي في النهاية إلى الاختناق. الموت يمكن أن يؤدي إلى ما لا يقل عن نصف ساعة. إنها وسيلة غير سارة على محمل الجد للموت، للإنسان أو القرآن.



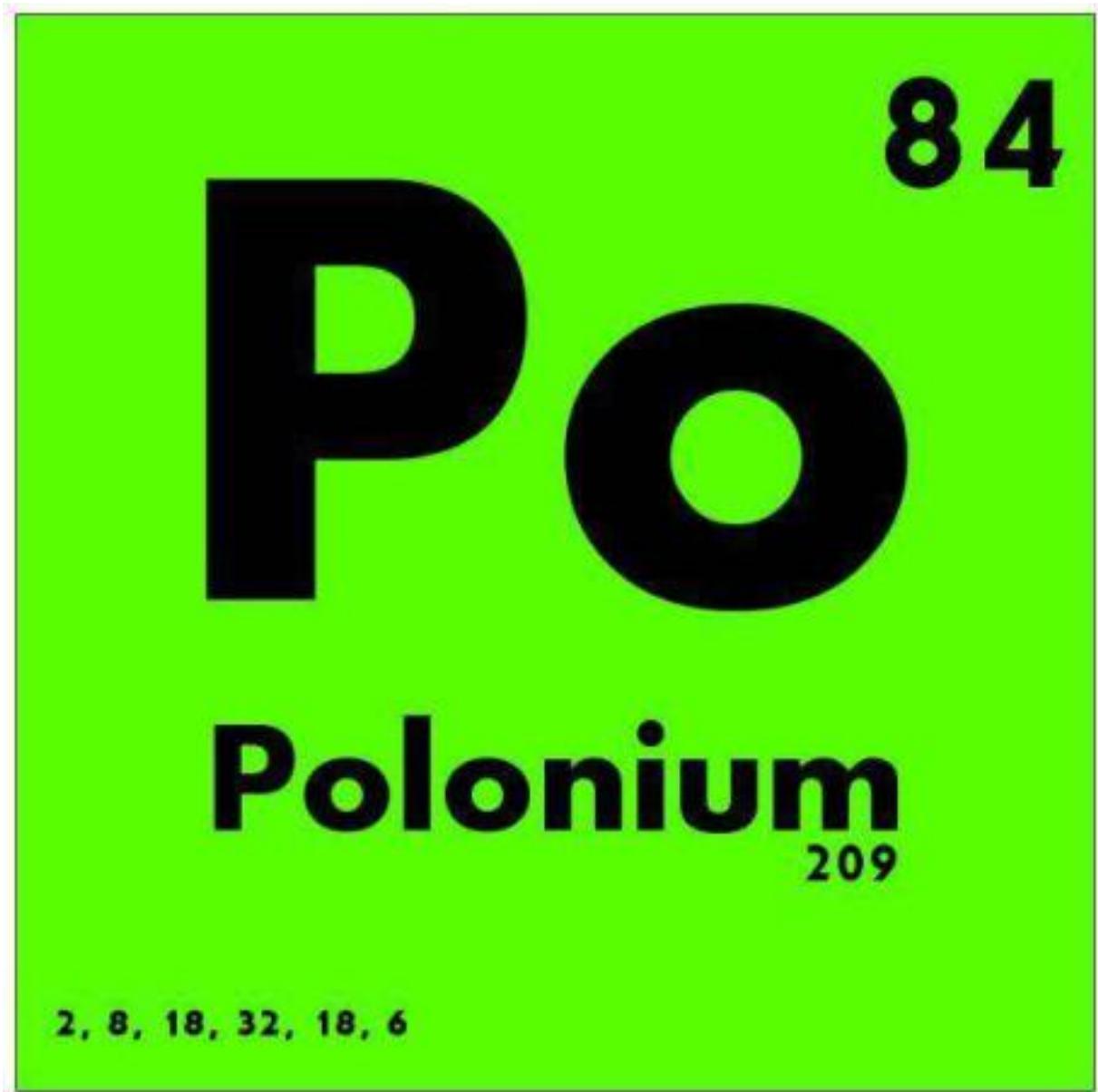
10. يعتبر السموم من قبل معظم الناس الذين يعرفون عن هذه الأشياء لتكون السموم البحرية أقوى. ينمو في نوع من دينو غلاجيلات تسمى غامبيرديسكسوس توكتسيكوس، وإذا كانت هذه الكلمات الخلط بينك، مجرد التفكير في العواقب القاتلة، وتحصل على الفكرة العامة. في الفئران، السموم السمية لنهاً على سممة للسموم نونبروتين.



٩. الزئبق - كما هو الحال في الأشياء الفضية في موازين الحرارة الزجاجية المدرسة القديمة - هو المعادن الثقيلة التي هي سامة جداً للبشر إذا كنت يستنشق أو لمسها. يمكن أن يجعل بشرتك نقشر إذا كنت على اتصال به. إذا استنشقت أو ابتلعت، فإنه سيتم في نهاية المطاف إيقاف الجهاز العصبي المركزي الخاص بك وسوف يموت، قبل ذلك، سوف تواجه على الأرجح الفشل الكلوي، فقدان الذاكرة، وتلف الدماغ، والعمى.



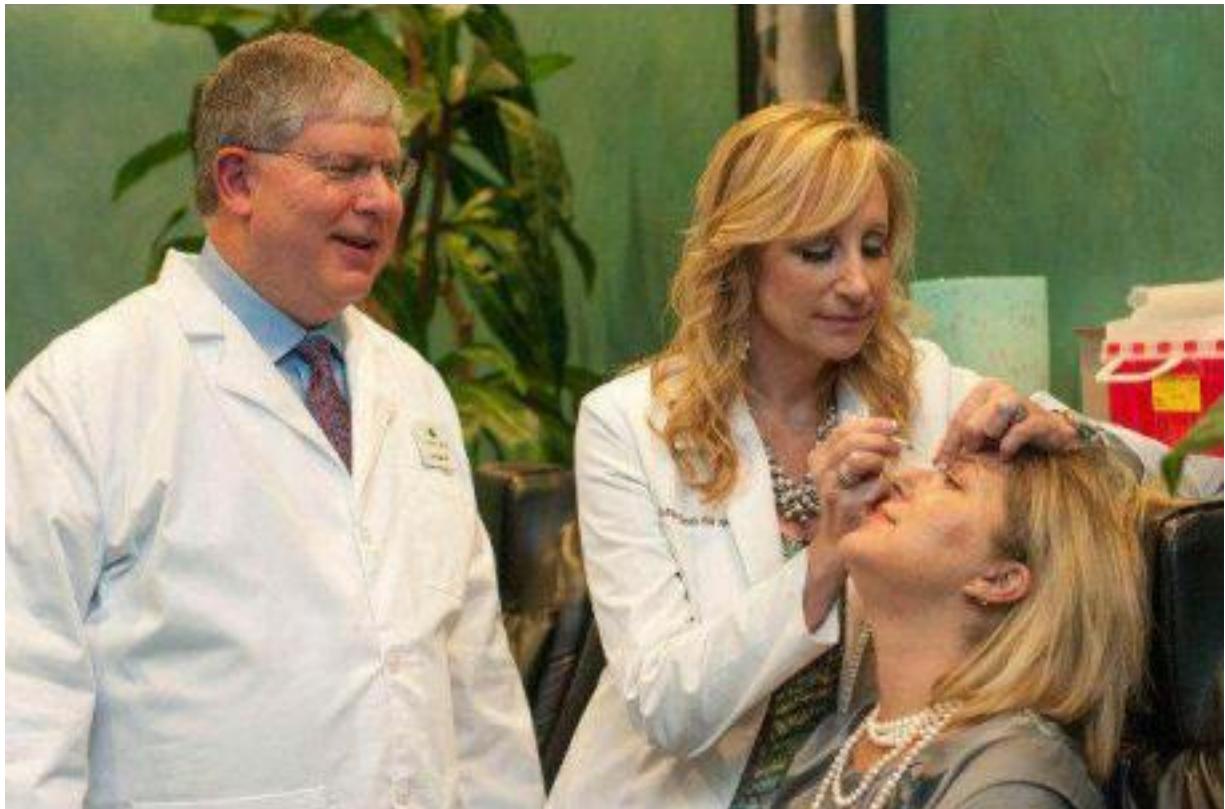
- ٨ إن عنصر البولونيوم عنصر ويرتبط بوفاة الجميع من يلسر عرفات إلى المنشقين الروس. الشكل الأكثر شيوعا هو ٢٥٠،٠٠٠ أكثر سمية من سيانيد الهيدروجين. أنها المشعة ويسبب الضرر من خلال الأفواج عن جسيمات ألفا (أنها لا تحصل على طول مع الأنسنة العضوية). الجسيمات ألفا لا يمكن أن تمر من خلال الجلد، لذلك بولونيوم يحتاج إلى تناولها أو حقها في الصحبة. ومع ذلك، إذا حدث ذلك، فإنه لا يأخذ الكثير. وتشير إحدى النظرية إلى أن غرام من بولونيوم ٢١٠ يمكن أن يقتل ما يصل إلى عشرة ملايين شخص إذا حقن أو تناولها، عن طريق التسمم الإشعاعي أو السرطان في وقت لاحق. دعونا جميعا سعداء أنها ليست على رئيس الأمازون...



7. شجرة الانتحار أو سيربيرا أودولام يعمل عن طريق تعطيل إيقاع القلب الطبيعي، وغالباً ما تسبب الموت. وهو عضو من عائلة واحدة مثل أوليندر ، كان يستخدم لـ "محاكمة محنّة" في مدغشقر. ويقدر أن ٣٠٠٠ شخص في السنة ماتوا من تناول سموم سيربيرا قبل المحاكمة بسبب حظر السم في عام ١٨٦١ . (إذا نجت، كنت بربئنا، وإذا كنت قد ماتت لا يهم لأنك كنت ميتا).



6. يسبب توكسين البوتولينوم بكتيريا كلوستريديوم البوتولينوم، وانها عصبية قوية بشكل لا يصدق. و هو يسبب الشلل الذي يمكن أن يؤدي إلى الموت. قد تعرف توكسين البوتولينوم من قبل انها الاسم التجاري – البوتكس. نعم، أن الأشياء التي يحقها الطبيب في جيدين أملك لجعلها أقل تجعدا (أو في عنقك للمساعدة في الصداع النصفي) يشل العضلات مع توكسين البوتولينوم.



5. يعتبر بوفير فيش أن تكون شهية في بعض البلدان تسمى فوجو، إنها طبق بعض سوف يموت حرفياً لـ. لماذا؟ لأنّه يحتوي على تيترودوتوكسين حول الأعضاء الداخلية، وحوالي ٥ أشخاص يموتون سنوياً في اليابان من تناول بوفير فيش التي لم تعد بشكل صحيح. إلا أنها لا تزال قائمة.



4. سلرين الغاز يمنحك أسوأ نفحة من حياتك يمكنك أن تخيل، ولكن بطانة الفضة هو أنه أيضاً الخاص بك الماضي؟ صدرك يحصل ضيق، ومن ثم تشديد، ومن ثم أكثر تشديداً، وبعد ذلك ... فإنه يرتاح لأنك ميت. وعلى الرغم من حظر السارين في عام ١٩٩٥، فإن ذلك لم يمنعه من استخدام الهجمات الإرهابية.



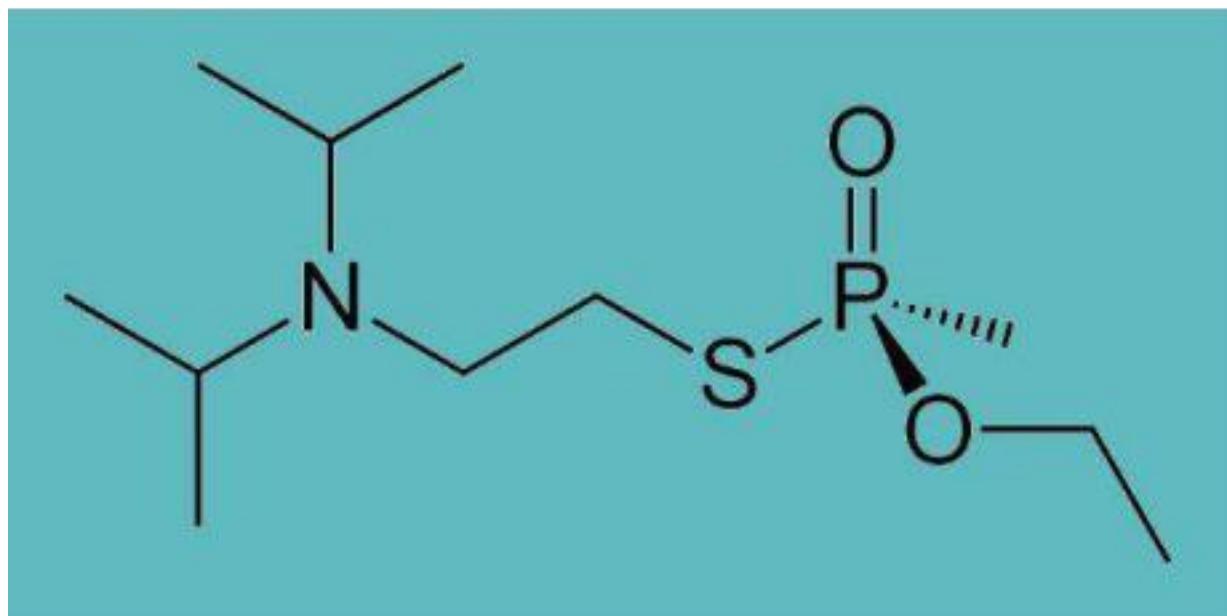
3.الذهبي الضدفع السم دوج هو صغيرة، رائعتين، وقاتلة تماماً. واحد فقط الضدفع هو حول حجم نهاية الإبهام، ويحتوي على ما يكفي من العصبية لقتل عشرة رجال! الجرعة التي تساوي حبوب اثنين من الملح كافية لقتل البشر الكبار. هذا هو السبب في أن بعض القبائل الأمازون قد استخدمت سهمهم لمعطف نصائح من السهام الصيد. مجر در عي سيقتل لك جيدة وموته في غضون دقائق! قاعدة حيدة: إذا كان الضدفع، وأنه الأصفر والأزرق والأخضر، أو الأحمر، لا تلمسه.



2. ريسين، مثل الجمرة الخبيثة، من السهل أن خطبات الدانتيل مع، ولكن قليلاً أكثر فتكاً. إنها مصنوعة من حبوب الخروع، ونفس المصنع نحصل على زيت الخروع من. إنها الأكثر فتكاً عند استنشاق، وسوف قرصة قتل لك ميّتا جداً.



1. تحمل الاسم الرمزي "الأرجواني بوسوم"، فس هو أقوى غاز الأعصاب على الأرض. إنها تماما صنع الإنسان ، ويمكننا أنأشكر المملكة المتحدة لذلك. من الناحية الفنية تم حظرها في '٩٣ ، وكان من المفترض أن الولايات المتحدة إقامة إمداداتها. وهناك بلدان أخرى "تعمل على ذلك". الذي يجب أن تثق به تماما، لأن الحكومات معروفة لكونها ١٠٠٪ شفقة حول هذه الأمور.



Bienvenue à votre arrivée

يل في مواجهة الحرب البيولوجية والكيمائية.