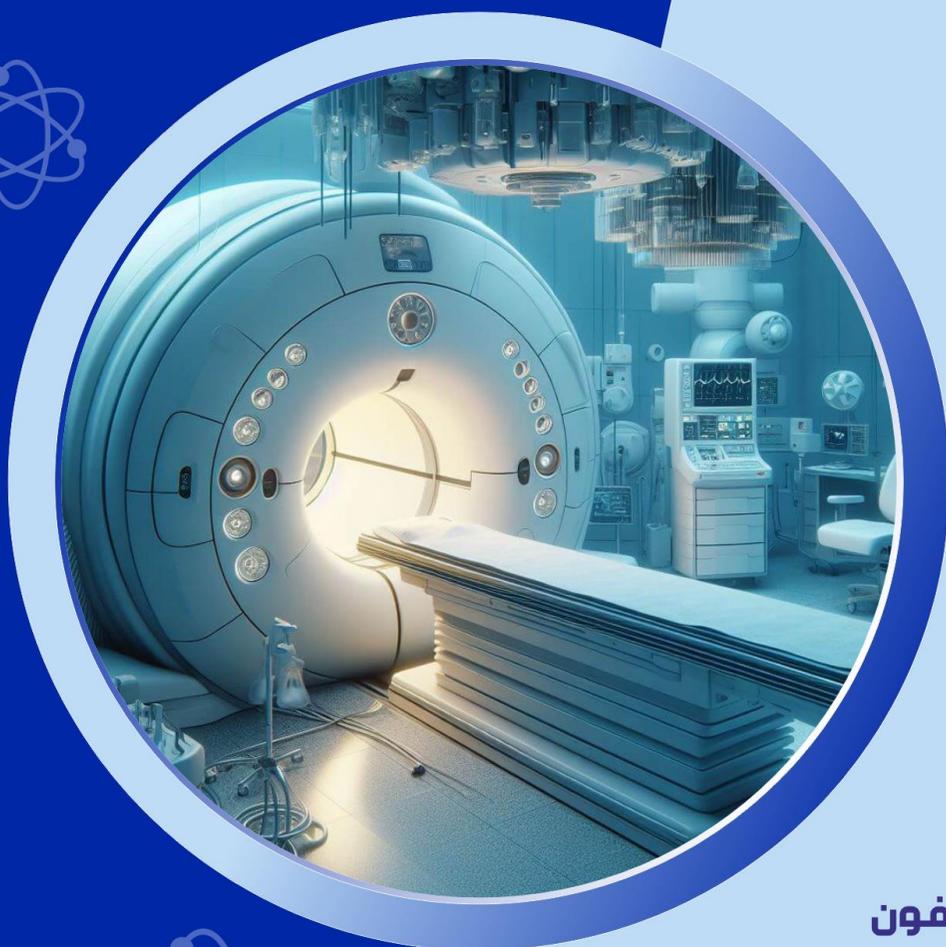


مدخل إلى الطب النووي



الاصدار 21



المؤلفون

أ.م.د. أحمد جاسم المالكي
د. رافد رياض الطعمة
ص. ياسر رياض الطعمة



العراق / البصرة - شارع الفراهيدي
هاتف: 00964781600 3165
alamelpublisher@gmail.com



مركز الكوثر
للطب النووي



الجمعية العراقية للبحوث والدراسات الطبية
والدراسات الطبية

يقدم هذا الكتاب نظرة شاملة ومبسطة حول أساسيات الطب النووي، موضحاً استخدام النظائر المشعة في التشخيص والعلاج، يناسب الطلاب والباحثين والمتخصصين الراغبين في فهم هذا المجال المتطور وآفاقه المستقبلية.

ISBN



رقم الإيداع في دار الكتب والوثائق
بيغداد [1164] لسنة 2025 م



9 789922 705095

مدخل إلى الطب النووي

أ. م. د. أحمد جاسم حمود المالكي

جامعة البصرة / كلية التربية للعلوم الصرفة / قسم الفيزياء

د. رافد رياض الطعمة – بورد طب نووي ياسر رياض الطعمة - صيدلاني ممارس

مركز الكوثر للطب النووي

مركز الكوثر للطب النووي

التدقيق اللغوي

أ. م. د. خلود شهاب احمد الشماع

جامعة البصرة / كلية التربية للعلوم الإنسانية / قسم اللغة العربية

٦١٦,٧٥٧

م ٢٨٨ المالكي، أحمد جاسم حمود

مدخل إلى الطب النووي / أحمد جاسم حمود المالكي،
رافد رياض الطعمة، ياسر رياض الطعمة.

ط ١، البصرة، دار الأمل، ٢٥٠٢٥ م

٩٢ ص، ٢٤ سم.

١. الطب النووي أ. الطعمة، رافد رياض

ب. الطعمة، ياسر رياض (م.م.)

ج. العنوان.

رقم الإيداع في دار الكتب والوثائق ببغداد (١١٦٤) لسنة ٢٥٠٢٥ م

الإصدار ٢١ للجمعية العراقية للبحوث والدراسات الطبية



AL KAWTHER
NUCLEAR MEDICINE CENTER

طبع على نفقة مركز الكوثر للطب النووي

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

أَلَمْ تَرَ كَيْفَ ضَرَبَ اللَّهُ مَثَلًا كَلِمَةً طَيِّبَةً كَشَجَرَةٍ طَيِّبَةٍ أَصْلُهَا
ثَابِتٌ وَفَرْعُهَا فِي السَّمَاءِ (٢٤) تُؤْتِي أُكْلَهَا كُلَّ حِينٍ بِإِذْنِ رَبِّهَا
وَيَضْرِبُ اللَّهُ الْأَمْثَالَ لِلنَّاسِ لَعَلَّهُمْ يَتَذَكَّرُونَ (٢٥) وَمَثَلُ كَلِمَةٍ
خَبِيثَةٍ كَشَجَرَةٍ خَبِيثَةٍ اجْتُثَّتْ مِنْ فَوْقِ الْأَرْضِ مَا لَهَا مِنْ قَرَارٍ
(٢٦) يُثَبِّتُ اللَّهُ الَّذِينَ ءَامَنُوا بِالْقَوْلِ الثَّابِتِ فِي الْحَيَاةِ الدُّنْيَا وَفِي
الْآخِرَةِ وَيُضِلُّ اللَّهُ الظَّالِمِينَ وَيَفْعَلُ اللَّهُ مَا يَشَاءُ (٢٧)

سورة ابراهيم (٢٤-٢٧)

الاهداء

إلى أولئك الذين آمنوا بأن العلم نور يبدد ظلمات الجهل، وإلى من جعلوا من عملهم رسالة إنسانية نبيلة تخدم البشرية.

إلى العاملين في مراكز الطب النووي، الجنود المجهولون الذين يكرسون جهودهم للتخفيف من معاناة المرضى ومكافحة الأمراض المستعصية.

إلى العلماء الذين لم تأسره قيود التحديات، بل صنعوا من طموحهم جسورًا للابتكار والإبداع، فحولوا المعرفة إلى علاج، والخوف من النووي إلى أمل يشع حياة.

إلى عائلتي وأحبائي الذين كانوا لي عونًا وسندًا، أستمد من دعائهم ووقوفهم بجاني.

إلى مركز الكوثر للطب النووي لكل ما قدمه لنا من دعم ورعاية.

إلى الجمعية العراقية للبحوث والدراسات الطبية لدعمها وتشجيعها.

إلى وطني العزيز، العراق، الذي ينبت بين جنباته الإلهام رغم التحديات، والذي

سيبقى دائمًا منارة للعقول النابغة والطموحات التي لا تعرف الحدود.

هذا الكتاب ثمرة إيمان بالعلم وقيمته، أهديه لكل من يسعى ليترك أثرًا جميلًا

في هذا العالم، ولكل من يمد يده ليخفف من آلام الآخرين.

ومن الله التوفيق.

المؤلفون

الفصل الأول قسم الانتاج

بعد ان كانت عمليات الانشطار الذري والاندماج النووي مما يثير الرعب في نفوس العالم جراء ما عاشه العالم من معاناة وألم بسبب القنابل الذرية والنوية في الحرب العالمية الثانية وما تلاها من تجارب القنابل الهيدروجينية التي كانت تهدد الكوكب بالدمار والانشطار، صارت اليوم هذه العمليات نفسها مما يرفع الالام والمعاناة والمرض عن الناس بل يدفع عنهم الموت المحتوم بسبب أمراض السرطان أو على أقل التقادير يقلل معاناتهم بالكشف المبكر عن وجود هذا المرض الخبيث في جسم الانسان.

وهذه هي رسالة العلم الانسانية الحقيقية التي يرفعها العلماء الافاضل بجعل العلم في خدمة البشرية في المجالات كافة الاقتصادية والاجتماعية والطبية والنفسية، وتنوير افراد المجتمع بما يصلح امرهم وشؤون حياتهم اليومية. ونحن هنا نحاول ان نسلط الضوء على أحد أكبر الفتوحات العلمية الجبارة الحديثة التي انتجها العقل البشري الخلاق الا وهي مراكز الطب النووي التي هي بحد ذاتها دلالة على ابداع الخالق في هذا العقل البشري المعجز في حيثياته الذاتية كلها ونتاجاته المعرفية الخارجية.

مراكز الطب النووي هي منشآت طبية متخصصة تستخدم تقنيات الفيزياء النووية في مجالات طبية لتشخيص وعلاج بعض الامراض الخبيثة، ولأنها تعتمد في عملها على النظائر المشعة لأجراء الفحوصات الطبية والعلاجات يتوجب على العاملين فيها الحذر من مخاطر الاشعاع النووي.

ونحن نحاول بتوفيق الله وتسديده ان نسلط الضوء على كيفية عمل هذه المراكز الطبية وعن الدمج الرائع بين الفيزياء والطب بشكل يبهر العقول للحصول على تشخيص عالي الدقة لبعض الأمراض.

١-٢-٢- ما مراكز الطب النووي؟

هي مراكز طبية نوعية خاصة تتكون من عدة أقسام ووحدات تعمل معًا لتقديم تشخيصات وعلاجات باستخدام متبعات نووية (النظائر المشعة). تعتمد هذه المراكز تقنيات متقدمة لتقديم خدمات تشخيصية دقيقة وعلاجات فعالة، هذه المراكز تحتاج إلى تجهيزات خاصة وبنية تحتية متقدمة تشبه إلى حد ما البنية التحتية للمفاعلات النووية، لضمان الأمان للعاملين فيها من الإشعاعات النووية الصادرة من معجل الجسيمات النووية، ولضمان الفعالية العلاجية والراحة النفسية للمرضى. يتم في هذه المراكز الدمج بين أحد أهم فروع الفيزياء وهي الفيزياء النووية تحديداً مع الطب بشكل علمي عالي الدقة والتركيز بواسطة المركبات الكيميائية على ما سيأتي شرحه وتفصيله لاحقاً إن شاء الله تعالى. عادةً تشمل مراكز الطب النووي المكونات التالية:

١-٣-٣- قسم الانتاج.

يعد قسم الانتاج أهم الأقسام الموجودة في المركز ولذلك لأن عمل بقية الأقسام يعتمد بشكل مباشر على هذا القسم حيث ان هذا القسم يقوم بإنتاج مادة (FDG) وهي فلوريد السكر منقوص الاوكسجين) والتي سيتم حقنها لاحقاً في جسم المريض لتبدأ بعدها سلسلة من الخطوات العلاجية او التشخيصية للمريض.

يتم انتاج المادة النووية المشعة (النظائر المشعة) في جهاز خاص يسمى معجل الجسيمات النووية، لكن ما السايكلوترون؟ وكيف يعمل؟ السايكلوترون هو جهاز يستخدم لتسريع الجسيمات النووية المشحونة، مثل البروتونات أو الايونات، إلى سرعات عالية باستخدام مجال مغناطيسي ومجال كهربائي متناوب. في السايكلوترون، يتم إنتاج الجسيمات المشحونة باستخدام مصادر خاصة تُعرف بمصادر الجسيمات المشحونة. هذه المصادر تختلف تبعاً لنوع الجسيمات المراد تسريعها ونوع المعجل وكذلك الهدف من المادة المصنوعة، وهنا نوضح الطريقة العملية الأساسية لإنتاج هذه الجسيمات: -

١ - غاز الهيدروجين كمصدر للبروتونات.

يُستخدم غاز الهيدروجين كمصدر للبروتونات حيث يتم تمرير غاز الهيدروجين عبر تفريغ كهربائي عالي جدا يصل الى ١٥٠٠ فولت، مما يؤدي إلى تأيين الغاز وتحرير البروتونات (التي هي نوى ذرات الهيدروجين)، عملية التفريغ الكهربائي تفصل الإلكترونات عن نوى الهيدروجين، وتُبقى على البروتونات.

ومما يجدر الاشارة إليه هنا هو الحديث عن ذرة الهيدروجين والتي تعد أول وأهم ذرة في الجدول الدوري بل هي أول ذرة وأول لبنة من لبنات بناء هذا الكون الفسيح، وهي نفسها الذرة التي صنعت منها أقوى قنبلة هيدروجينية في العالم.

لذرة الهيدروجين ثلاثة نظائر رئيسة في الوجود وهي:

أولاً: البروتيوم وله الرمز ^1H ، وهو أكثر نظائر الهيدروجين ثباتاً وأخفها، وله نواة ذرة تتكون من بروتون واحد، ويستخدم الاسم بروتيوم للتعبير عن هذا النظير (اسم غير شائع الاستخدام). لهذا النظير وفرة نسبية مقدارها ٩٩,٩٨٪.

ثانياً: الديوتيريوم ويرمز له بالرمز ^2H (او D)، وهو يشكل ٠,٠١٥٪ من ذرات الهيدروجين في الطبيعة. إنّ الديوتيريوم عبارة عن نظير غير مشع ولا يشكل خطراً على جسم الإنسان. تستخدم المركبات والمذيبات الموسومة بالديوتيريوم في تجارب مطيافية الرنين المغناطيسي النووي.

يدعى الماء الذي تكون جزيئاته مخصّبة بالديوتيريوم D مكان الهيدروجين (البروتيوم) H باسم الماء الثقيل. والديوتيريوم قليل جداً في الماء، إذ توجد منه ذرة واحدة فقط مقابل ٦٧٠٠ ذرة من البروتيوم. يستعمل الماء الثقيل في المفاعلات النووية كمهدئ للنيوترونات وكماذّة تبريد. يعدّ الديوتيريوم كأحد الاحتمالات الممكنة للاستخدام كوقود للاندماج النووي.

ثالثاً: تريتيوم وله الرمز ^3H او T٣. وبذلك يعدّ الهيدروجين العنصر الوحيد والذي لنظائره أسماء مختلفة، حيث أن أسماء نظائر باقي العناصر يشار إليها باسم العنصر مرفقاً بعدد النيوترونات في النواة.

٢- البلازما كمصدر للأيونات (لجسيمات ثقيلة مثل الكربون أو الأوكسجين).

في حالة الجسيمات مثل الكربون أو الأوكسجين، يتم استخدام بلازما، وهي الحالة الرابعة من حالات المادة الثلاثة (الغازية والسائلة والصلبة) حيث تحتوي على جسيمات مشحونة (إلكترونات وأيونات). البلازما تُنتج عن طريق تعريض غاز يحتوي على نوع العنصر المطلوب لحقول كهربائية أو موجات راديو، مما يحرر الإلكترونات ويأين ذرات الغاز، مكونةً أيونات. وهناك طرائق أخرى لإنتاج الأيونات: تشمل استخدام ليزر عالي الطاقة لتأين المادة أو استخدام مصادر أيونات تعتمد على درجات حرارة عالية جداً لتحفيز التأين.

بعد إنتاج الجسيمات المشحونة، يتم تجميعها وتوجيهها إلى مدخل السايكلوترون. يتم ذلك باستخدام حقول كهربائية ومغناطيسية لتوجيه وتركيز حزمة الجسيمات المشحونة. بمجرد أن تكون الجسيمات داخل السايكلوترون، يتم تسريعها كما وصفنا سابقاً باستخدام مجال كهربائي متناوب ومجال مغناطيسي ثابت.

يتم استخدام هذه الجسيمات المتسارعة في مجموعة متنوعة من التطبيقات، بما في ذلك الطب النووي، الفيزياء النووية، والإشعاع الصناعي، وفيما يلي شرحاً مفصلاً عن مبدأ عمل السايكلوترون واستخداماته.

اخترع السايكلوترون إرنست أورلاندو لورنس (Ernest Orlando Lawrence) (١٩٠١ - ١٩٥٨) وهو فيزيائي أمريكي قام ببناء أول سايكلوترون (مسارع بروتونات وجسيمات دون ذرية حلقي الشكل) بالتعاون مع ملتون ستانلي لفنجستون عام ١٩٣١. عمل على فصل نظائر اليورانيوم ضمن ما عرف باسم مشروع مانهاتن، وهو ما ساهم في جهود الولايات المتحدة لإنتاج السلاح النووي في الحرب العالمية الثانية.

وقد حصل على جائزة نوبل في الفيزياء عام ١٩٣٩م لجهوده في تطوير هذا الجهاز كما سمي العنصر الكيميائي رقم ١٠٣ لورنسيوم (lawrencium) تكريماً له. كانت النسخ الأولى من السايكلوترون صغيرة، ولكن مع مرور الوقت تم بناء نسخ أكبر وأكثر قوة من النسخة الأولى بكثير.

١-٤- مبدأ عمل السايكلوترون.

أولاً- التسارع الحلقي او الدائري.

يتم وضع الجسيمات المشحونة في غرفة مفرغة تماماً من الاوكسجين تحت ضغط فراغ (vacuum) يصل الى (10^{-8} Pa) تحتوي على قطبين نصف دائريين (يسميان (Dees)) متصلين بمصدر جهد كهربائي متناوب، ولكن ما مصدر الجسيمات المشحونة؟

مصدر الجسيمات المشحونة في السايكلوترون كما وضحنا سابقا وهو جهاز يُستخدم لإنتاج الأيونات (Ion source) التي تُسرَّع لاحقاً داخل السايكلوترون، الأيونات هي جزيئات أو ذرات مشحونة كهربائياً، ويتم إنتاجها عبر إزالة أو إضافة إلكترونات إلى الذرات أو الجزيئات المحايدة.

هناك أنواع متعددة من المصادر الأيونية تُستخدم في السايكلوترونات، وكل منها مصمم لإنتاج نوع معين من الأيونات بكفاءة عالية.

ثانياً: المجال مغناطيسي.

يتم إنشاء مجال مغناطيسي عمودي على مستوى القطبين، مما يجبر الجسيمات المشحونة على التحرك في مسار دائري، في السايكلوترون، يؤدي المجال المغناطيسي دوراً حاسماً في توجيه حركة الجسيمات المشحونة داخل الجهاز، يحقق ذلك عن طريق التأثير على الجسيمات المشحونة (مثل البروتونات أو الديوتريونات) أثناء حركتها، حيث ينتج عن تفاعل المجال المغناطيسي مع الشحنة حركة دائرية أو لولبية للجسيمات.

وظيفة المجال المغناطيسي في السايكلوترون تشمل:

١- توجيه الجسيمات في مسار دائري: عندما تتحرك الجسيمات المشحونة في وجود مجال مغناطيسي، تتعرض لقوة لورنتز التي تؤدي إلى انحناء مسارها، حيث يتم ضبط المجال المغناطيسي ليوجه الجسيمات في مسارات دائرية متسارعة.

٢- زيادة طاقة الجسيمات تدريجياً: السايكلوترون يحتوي على قطبين كهربيين (دايودات) يتم من خلالهما تطبيق مجال كهربائي متناوب. مع كل

دورة، تمر الجسيمات بين هذين القطبين وتتسارع بفضل المجال الكهربائي الذي يغير اتجاهه باستمرار كونه متصل بمصدر تيار متناوب، وبسبب المجال المغناطيسي المسلط على الصفيحتين المعدنيتين، تبقى الجسيمات في مسار دائري وتستمر في الحصول على دفعات من الطاقة الكهربائية مع كل مرور بين الصفيحتين.

٣- استمرار الحركة الدائرية بالرنين: يتم تردد المجال الكهربائي المتردد بحيث يكون متزامناً مع حركة الجسيمات. هذا يضمن أن الجسيمات تتسارع في الوقت المناسب عندما تمر بين القطبين، مما يزيد من طاقتها تدريجياً.

يمكن تلخيص وظيفة المجال المغناطيسي في السايكلوترون بأنها توجيه الجسيمات المشحونة في مسار دائري مستمر، مما يمكنها من الحصول على طاقة أكبر تدريجياً من خلال المجال الكهربائي المتناوب.

في كل مرة تمر فيها الجسيمات عبر الفجوة بين القطبين، تتسارع بواسطة الجهد الكهربائي المتناوب، بسبب التأثير المشترك للمجالين المغناطيسي والكهربائي، تكتسب الجسيمات طاقة حركية مع كل دورة، مما يزيد من سرعتها وبالتالي نصف قطر مسارها الحلقي.

ولكن السؤال الذي يتبادر الى ذهن القارئ هو لماذا نحتاج الى تسريع الجسيمات داخل المعجل النووي بحيث تصل طاقة الجسيمات المعجلة الى (50 Mev) ميكا الكترون فولت والجواب هو حتى تستطيع هذه الجسيمات ان تخترق المجال المغناطيسي الذري الذي يحيط بها لتصل الى نواة ويحصل التفاعل الذي يحول الاوكسجين (O_{18}) الى عنصر الفلورين (F_{18}) المشع الذي سيرتبط لاحقا ليكون مركب سكر منقوص الاوكسجين FDG.

ثالثا: خروج الجسيمات.

عند وصول الجسيمات المشحونة إلى الطاقة المطلوبة من خلال عدة دورات داخل السايكلوترون بتأثير المجالين الكهربائي والمغناطيسي، يتم استخلاصها أو خروجها من المدار داخل السايكلوترون وتوجيهها إلى الهدف المطلوب، سواء كان ذلك لإنتاج النظائر المشعة أو استخدامات أخرى.

مقدار الطاقة التي تكتسبها الجسيمات المشحونة داخل السايكلوترون يعتمد على عدة عوامل، منها:

١- قوة المجال المغناطيسي (B). يلعب المجال المغناطيسي دورًا أساسيًا في تحديد مسار الجسيمات وسرعتها النهائية. تزيد قوة المجال المغناطيسي من الانحناء الذي تتعرض له الجسيمات، مما يسمح لها بالوصول إلى سرعات أكبر قبل مغادرة السايكلوترون لغرض الوصول إلى نواة الذرة.

٢- تردد الجهد الكهربائي المتناوب (f). الجهد الكهربائي المتناوب الذي يطبق على الأقطاب الكهربائية في السايكلوترون يجب أن يكون متزامنًا مع حركة الجسيمات لكي يزداد تسارعها بشكل فعال. عادةً ما يتم ضبط التردد ليتناسب مع الفترة الزمنية التي تستغرقها الجسيمات لإكمال دورة واحدة في المجال المغناطيسي.

٣- نصف قطر المسار (R). كلما زاد نصف قطر المسار الذي تتبعه الجسيمات؛ زادت السرعة التي يمكن أن تصل إليها. ومع ذلك، يوجد حد أعلى لنصف القطر يعتمد على حجم السايكلوترون ومجالاته.

صيغة الطاقة المكتسبة في السايكلوترون للجسيمات ذات الشحنة (q) تساوي:

$$E = q V N \dots\dots\dots(1)$$

حيث:

E- هي الطاقة المكتسبة.

q- هي شحنة الجسيم

V- هو الجهد الكهربائي المطبق.

N- عدد الدورات التي يقوم بها الجسيم في السايكلوترون.

كما ان هناك علاقة أخرى تأخذ في نظر الاعتبار نصف قطر المسار في

السايلكوترون وهي:

$$K = (q^2 B^2 r^2/2m) \dots\dots\dots(2)$$

حيث ان:

K هي الطاقة الحركية للجسيم.

B هي كثافة المجال المغناطيسي.

r هو نصف قطر المسار.

m هي كتلة الجسيم.

في هذه العلاقة، يتم استخدام المجال المغناطيسي ونصف قطر المسار لحساب الطاقة النهائية، مما يعكس العلاقة بين القوة المغناطيسية المؤثرة على الجسيم وسرعته.

عملياً، يمكن للسايكوترونات الحديثة أن تصل بالجسيمات إلى طاقات عالية تتراوح من عدة ميغا إلكترون فولت (MeV) إلى عدة جيجا إلكترون فولت (GeV)، اعتماداً على تصميم السايكوترون وقوة المجالات المستخدمة.

١-٥- استخدامات السايكوترون

للسايكوترون استخدامات كثيرة بحسب الهدف المطلوب من تصنيع الجهاز واليك اهم الاستخدامات:

- ١- إنتاج النظائر المشعة: يتم استخدام السايكوترونات لإنتاج نظائر مشعة تستخدم في الطب النووي للتشخيص والعلاج. على سبيل المثال، يمكن إنتاج الفلور-١٨ المستخدم في تحضير مركب FDG .
- ٢- البحث العلمي: تُستخدم السايكوترونات في أبحاث الفيزياء النووية والجزئية لدراسة خصائص الجسيمات دون الذرية والتفاعلات النووية.
- ٣- العلاج بالإشعاع: يمكن استخدام الجسيمات المتسارعة بواسطة السايكوترون في علاج السرطان، مثل العلاج بالبروتونات، حيث يتم توجيه البروتونات إلى الأورام لتدمير الخلايا السرطانية بدقة عالية.
- ٤- الإشعاع الصناعي: تُستخدم السايكوترونات في الصناعة لتطبيقات مثل اختبار المواد، تعقيم الأدوات الطبية، وإزالة الشوائب من المواد.

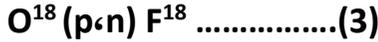
٦-١- إنتاج مركب فلوريد السكر منقوص الاوكسجين FDG.

إنتاج مركب الفلورو - ديوكسي جلوكوز (FDG) المستخدم في التصوير المقطعي بالإصدار البوزيتروني (PET) يتضمن عدة خطوات كيميائية وفيزيائية دقيقة بالتفصيل الآتي:

الفلور ١٨ (F١٨) هو نظير مشع ومصدر مهم للبوزيترونات، كتلته قدرها (محسوبة بوحدة الكتلة الذرية) $18,000.9380 \text{ amu}$ وعمر النصف حوالي ١٠٩,٧٧١ دقيقة. يتحلل عبر انبعاث البوزيترون في ٩٧٪ من الحالات والتقاط الإلكترون في الباقي ٣٪. ينتج عن كلا طريقي التحلل أوكسجين-١٨ مستقر. ويتم هذا عبر عدة خطوات:

١- اختيار الهدف:

المرحلة الأولية يتم إنتاج الفلور-١٨ باستخدام جهاز السايكلوترون. يُستخدم الماء المخضب بنظير الأوكسجين-١٨ (H_2O^{18}) كهدف للتفاعل النووي: يتم قذف الهدف بالبروتونات عالية الطاقة، مما ينتج الفلور-١٨ عبر التفاعل:



الفلور-١٨ هو نظير مشع يُستخدم بشكل شائع في التصوير الطبي، وخاصة في التصوير المقطعي بالإصدار البوزيتروني (PET/CT) يتم إنتاجه بشكل رئيس باستخدام مسرعات الجسيمات مثل السايكلوترون.

٢- القصف بالبروتونات:

يتم تسريع البروتونات في السايكلوترون إلى طاقات عالية (عادة ما بين ١٠-٢٠ ميغا إلكترون فولت). يتم توجيه هذه البروتونات إلى الهدف الذي يحتوي على الأوكسجين-١٨.

٣- التفاعل النووي:

عندما تصطدم البروتونات بالأوكسجين-١٨، يحدث تفاعل نووي يُعرف باسم تفاعل (p,n)، حيث يتحول بروتون إلى نيوترون وينتج الفلور-١٨. الصيغة العامة لهذا التفاعل هي:



حيث:

O^{18} - الأكسجين ١٨ وهو الهدف.

p - البروتون المعجل.

F^{18} - النظير المنتج الفلور-١٨.

n - النيوترون الناتج.

٤- فصل الفلور-١٨.

بعد التفاعل، يتم فصل الفلور-١٨ من الماء المستهدف باستخدام تقنيات كيميائية مناسبة. يتم استخدام الفلور-١٨ الناتج في إنتاج مركبات تحتوي على الفلور-١٨ [F^{18}]، مثل فلوروديوكسي جلوكوز FDG، التي تُستخدم في الفحوصات الطبية.

المياه المخصصة بـ O^{18} المستخدمة في إنتاج F^{18} تكون عادةً مخصصة بنسبة ٩٧-٩٩٪ بـ O^{18} . إذا كانت نسبة التخصيب أقل، يتم إنتاج المزيد من N^{13} من التفاعل النووي $^{16}O(p, \alpha)^{13}N$ ، مما يؤدي إلى مشاكل تلوث نووي محتملة في FDG النهائي. يمكن جمع المياه المخصصة بعد التشعيع وتنقيتها لإعادة استخدامها. في هذه الحالة، من الضروري التحقق من صحة عملية التنقية، عادةً إعادة التقطير، مما يضمن إنتاج فلوريد [F^{18}] بنقاء مقبول وعائد وسم مثالي لـ FDG. تستخدم معظم المرافق المياه مرة واحدة فقط ثم تتخلص منها أو تعيدها لإعادة معالجتها بواسطة الشركة المصنعة.

٧-١-٧-وقفه علمية مع الماء

يمكن تصنيف أنواع الماء بناءً على نظائر ذرات الأكسجين والهيدروجين التي يحتويها، وفيما يلي الأنواع الرئيسية للماء وفقاً لنظائر الأكسجين والهيدروجين، حيث ان للهيدروجين ثلاثة نظائر كما قلنا سابقا وهي (${}^1\text{H}^1$ ، ${}^1\text{H}^2$ ، ${}^1\text{H}^3$) وكذلك الاوكسجين له ثلاثة نظائر وهي (${}^{16}\text{O}^2$ ، ${}^{17}\text{O}^2$ ، ${}^{18}\text{O}^2$) وبناء على ذلك تكون أقسام الماء بالاعتماد على ارتباط اثنين من جزيئات الهيدروجين بأحد أقسامه الثلاثة مع أحد جزيئات الاوكسجين من أقسامه الثلاثة فتكون أقسام الماء كما يلي:

١- الماء العادي (H_2O_{16})

وهو الماء الذي يتكون من اندماج ذرتين من نظير ذرة الهيدروجين البروتيوم (${}^1\text{H}^1$) الذي يحتوي على بروتون واحد فقط ولا يحتوي على نيوترونات مع ذرة من نظير الأكسجين-١٦ (O^{16}) الذي يحتوي على ٨ بروتونات و ٨ نيوترونات، فينتج الماء العادي (H_2O_{16})، حيث يحتوي هذا الماء على نسبة 0.204% من الاوكسجين المذاب بالماء وهو متوفر في الطبيعة بشكل كبير جدا ولكن تختلف درجة نقاوته من مكان الى اخر.

٢- الماء الثقيل (D_2O_{16})

وهو الماء الذي يتكون من اندماج ذرتين من نظير الهيدروجين الديتيريوم (${}^1\text{H}^2$) الذي يحتوي على بروتون واحد ونيوترون واحد مع نظير الأكسجين-١٦ (O^{16}) وتبلغ كتلة ذرة الديتيريوم حوالي ضعف كتلة ذرة الهيدروجين العادي. ونظراً للفرق بين كتلتي ذرتي نوعي الهيدروجين تختلف الخواص الطبيعية للماء الثقيل عن خواص الماء العادي. فالماء الثقيل يتجمد عند درجة ٣,٨٢°م، بدلاً من درجة الصفر المئوي، ويغلي عند درجة ١٠١,٤٢°م، بدلاً من ١٠٠°م، ولا تثبت فيه البذور ولا تعيش فيه الحيوانات.

الماء الثقيل نافع في بعض أنواع المفاعلات النووية التي تسمى مفاعلات الماء الثقيل، حيث يعمل وسيطاً للتحكم في طاقة النيوترونات المنطلقة من التفاعل المتسلسل وهو يعمل أيضاً مبرداً حيث يزيل الحرارة الناتجة عن التفاعلات

النووية. وهذا يمنع ارتفاع الحرارة في قلب المفاعل، ويحمل الحرارة كي يمكن استخدامها في إنتاج البخار والطاقة. وتنتج كميات كبيرة من الماء الثقيل عن طريق التبادل الحفزي للديوتريوم بين الماء وغاز كهريتيد الهيدروجين. وبعد ذلك يقطر الماء المشبع بالديوتريوم. وقد فصل جيلبرت لويس، وهو كيميائي من جامعة كاليفورنيا بالولايات المتحدة الأمريكية، الماء الثقيل عن الماء العادي لأول مرة عام ١٩٣٢م.

٣- الماء فوق الثقيل (T_2O)

يتكون هذا الماء من ذرتين من نظير ذرة الهيدروجين المشع التريتيوم (T)، (3H) الذي يحتوي على بروتون واحد واثنين من النيوترونات مع نظير ذرة الأكسجين-١٦ (O^{16}).

المياه المعالجة بالتريتيوم هو شكل إشعاعي للمياه حيث يتم استبدال ذرات الهيدروجين العادية مع التريتيوم. في شكله النقي قد يسمى أكسيد التريتيوم (T_2O_3) أو (H_2O_3) أو المياه فائقة الثقل (T_2O_3) النقي هو يتعرض للتآكل بسبب الانحلال الإشعاعي الذاتي. كما انها تستخدم بمثابة كاشفة لدراسات نقل المياه في بحوث علوم الحياة. وعلاوة على ذلك، لأن الانحلال الإشعاعي يحدث بشكل طبيعي بكميات صغيرة، فإنه يمكن استخدامها لتحديد عمر السوائل المختلفة القائمة على المياه، مثل النبيذ أو الخمر.

٤- الماء المثقل بالأكسجين (H_2O^{18})

يتكون هذا الماء من ذرتين من نظير ذرة الهيدروجين البروتونيوم (1H) الذي يحتوي على بروتون واحد و نيوترون واحد مع نظير ذرة الأكسجين-١٨ (O^{18})، الذي يحتوي على ٨ بروتونات و ١٠ نيوترونات، فينتج هذا النوع من الماء الذي يسمى الماء الغني بالأكسجين حيث تبلغ نسبته (٩٥٪) ويطلق علميا باسم المياه ذات العلامة المزدوجة Doubly Labeled Water.

من الجدير بالذكر ان هذا النوع من الماء يستخدم كهدف داخل السايكلوترون ليقتصف فيما بعد بالنيترونات ليتم الحصول بعدها على نظير الفلور المشع F^{18} . تبلغ قيمة الملي لتر الواحد من هذا الماء تقريبا ٣٠ دولارا امريكيا.

الفصل الثاني قسم الجودة

٢-١-المقدمة.

بعد الفراغ من تصنيع مادة السكر منقوص الاوكسجين المشعة FDG يجب اختبارها من حيث نقاء النويدات المشعة وهويتها الإشعاعية ونشاطها الكلي وصلاحياتها للحقن في جسم الانسان، كونها مادة صيدلانية (دوائية) وينبغي ان لا تسبب اضرازا جانبية أكبر من الفحص نفسه او ان تؤدي بحياة المرضى لأنها تأخذ عن طريق الوريد فيكون التعامل معها خطر وحذر جدا في الوقت نفسه. ويمكن إجراء هذه الاختبارات باستخدام أنواع مختلفة من أجهزة قياس الإشعاع. ليس من الضروري أن تكون هذه الأجهزة جميعها متوفرة في مختبر فحص الجودة ويمكن الاقتصار على عدد معين من الفحوصات التي تشمل التحقق من النقاء الكيميائي والنقاء الإشعاعي والنقاء البيولوجي (خلو المادة الناتجة من البكتريا والفطريات والفايروسات) ومستويات النشاط الإشعاعي ودرجة الحموضة PH لضمان صلاحية المركب للاستخدام الطبي.

مهام مختبر فحص الجودة:

- ١- التأكد من نوع المادة المشعة (التي هي الفلورين F^{18}) ولا وجود لشوائب غيرها او ربما تحولها الى عنصر آخر (مثل النيتروجين N^{13}) وبالتالي تسبب الضرر الصحي للمريض أو ربما الموت لا سامح الله.
- ٢- التأكد من نوع الأشعة الصادرة من المادة المشعة وانها تحديدا هي أشعة (غاما وليس ألفا ولا بيتا ولا نيوترونات) التي سوف تنتج من اندماج الكترون- بوزيترون وأن تكون طاقتها 512Kev والتي سوف يلتقطها جهاز الـ PET Scan ويرسم عن طريقها صورة ثلاثية الابعاد للمناطق المحددة للفحص.
- ٣- التأكد من عمر النصف لهذه المادة الفلورين F^{18} في مركب الـ FGD والذي يجب أن يكون (١٠٥-١١٥) دقيقة لا غير.
- ٤- التأكد من خلو المادة الناتجة من المركبات الأخرى المساعدة في انتاج مادة الـ FDG مثل الاسيتونتريل والايثانول والكربتوفكس والتي من الممكن

ان تتسبب بأضرار جسيمة في جسم المريض عموما وفي الأوعية الدموية خصوصا كأن تسبب حرقة قوية في الوريد أو أضرار أخرى.

٥- التأكد من خلو المادة من مركبات الإندوتوكسين الذي هو نوع من السموم البكتيرية الموجودة داخل الخلايا البكتيرية، يتم إطلاقه عند تحلل أو موت البكتيريا، وخاصة من نوع البكتيريا سالبة الجرام (Gram-negative bacteria). المكون الرئيس للإندوتوكسين هو الليبوبوليساكاريد (LPS)، وهو جزء من الغشاء الخارجي للبكتيريا. الإندوتوكسينات تسبب تفاعلات التهابية قوية عند دخولها إلى جسم الإنسان أو الحيوان، وقد تؤدي إلى أعراض مثل الحمى، الالتهاب، انخفاض ضغط الدم، وفي الحالات الشديدة قد تؤدي إلى الصدمة الإنتانية (septic shock) التي يمكن أن تكون قاتلة إذا لم يتم علاجها بشكل مناسب. الأمراض البكتيرية التي تشمل إطلاق الإندوتوكسينات تشمل التهابات مجرى الدم (sepsis) والتهابات أخرى ناجمة عن البكتيريا سالبة الجرام.

٦- التأكد من خلو المادة من البكتيريا والفطريات عن طريق فحص التعقيم (sterility test) حيث يتم عن طريق وضع كمية معينة من مادة الـ FDG في الوسائط الزرعية والتي هي (Thioglycolate Broth) الخاصة بزراعة البكتيريا اللاهوائية. وتوضع في الحاضنة المخصصة لها على درجة حرارة ٣٥ درجة مئوية والوسط الاخر هو (Tryptone Soy Broth) الخاص بزراعة الفطريات والبكتيريا الهوائية حيث توضع في الحاضنة المخصصة لها بدرجة حرارة ٢٥ درجة مئوية. حيث تعتبر هذه المادة (Thioglycolate Broth) من المواد المغذية والمساعدة على نمو هذا النوع من البكتيريا والفطريات.

٢-٢-الكواشف النووية.

لقد تطورت كواشف الأشعة النووية على اختلاف انواعها بصورة ملحوظة خلال العقدين الاخيرين ويعزى ذلك الى التطور الكبير في الإلكترونيات وأشباه الموصلات (ELCTRONICS&SIMCONDUCTROS) بصورة عامة والى زيادة استخدام الأشعة النووية في المجالات المتعددة بصورة خاصة، وخلال الفترة نفسها تؤدي الانواع المختلفة من الكواشف أغراضا مختلفة مثل الكشف عن انواع الأشعة وطاقتها اضافة الى موقع التفاعل وزمنه ونواتجه. ولكل كاشف مزاياه ومشاكله فلا يوجد كاشف يمكن استخدامه للأغراض كافة وانما نجد لكل كاشف صفة ممتازة يتميز بها مثل قابليته العالية لتحليل الطاقة، ولكن في الوقت نفسه قد تكون على حساب الصفات الأخرى. ومن الكواشف المطورة حديثا (الكاشف الومضي الغازي التناسبي) والذي يعتمد على الجمع بين صفتي الكاشف الومضي والكاشف التناسبي.

وتشترك الكواشف جميعها بصفة جمع المعلومات من تفاعل الاشعاع مع مادة الكاشف ولكنها تختلف في اسلوب جمع هذه المعلومات وكيفية تسجيلها، وأهم هذه الأساليب هي:

- ١- تحرير وجمع الشحنات بالقطب مثل الكواشف الغازية وشبه الموصلة.
 - ٢- تحرر الفوتونات واستخدام مضاعف ضوئي للحصول على نبضة الكترونية مثل الكواشف الومضية او انايب النيون المضئية.
 - ٣- تغير كيميائي في المادة مثل المستحلب الصوري.
 - ٤- تغير حراري مثل كواشف TLD.
 - ٥- تحرر موجة صوتية تنتج من التفريغ الكهربائي مثل غرفة الشرارة.
 - ٦- تغير فيزيائي في طول السلك بسبب التمغنط الناتج من مرور التيار مثل غرفة الشرارة متعددة الاسلاك.
- إن تنوع الكواشف يستوجب تصنيفا ضمن مجموعات محددة ويعتمد تصنيف الكواشف على عوامل متعددة أهمها:

١. نوع الاشعاع وطاقته وشدته مثل كاشف الأشعة السينية عالية الشدة أو كاشف النيوترونات الحراري.
٢. المادة الحساسة في الكاشف مثل الكواشف الغازية وشبه الموصلات.
٣. نوع التفاعل مثل الكاشف الوميضي، غرفة الشرارة، غرفة الفقاعة وغيرها.
٤. كواشف تتأثر بالأحداث مثل الكواشف الالكترونية، الضوئية، الصوتية، الكيميائية، أو الحرارية.

٢-٣- محلل متعدد القنوات (كاشف أشعة غاما) Multichannel Analyzer.

محلل متعدد القنوات لكشف أشعة جاما هو جهاز يستخدم للكشف عن أشعة جاما، وهي نوع من الإشعاع الكهرومغناطيسي ذو طاقة عالية للغاية تصل إلى ١٠٢٢ keV. تعد أشعة جاما جزءًا من الطيف الكهرومغناطيسي، وتقع على الطرف الأقصى من الطيف حيث تحمل طاقة أكبر من الأشعة السينية يعمل الجهاز عن طريق تحويل الإشارات التناظرية (Analog) إلى إشارات رقمية (Digital) باستخدام محول تناظري-رقمي (ADC) يتم توزيع الإشارات على مجموعة من القنوات، حيث تمثل كل قناة نطاقًا محددًا من الطاقة. من خلال تحليل هذه البيانات، يمكن تحديد توزيع الطاقة للجسيمات أو الإشعاعات التي تم الكشف عنها، مما يساعد في تحديد نوع المادة المشعة أو دراسة خصائص التفاعلات النووية.

تُستخدم كواشف أشعة جاما في مجموعة متنوعة من التطبيقات، بما في ذلك:

- ١- الطب النووي: للكشف عن النظائر المشعة المستخدمة في التصوير الطبي والعلاج.

- ٢- الأبحاث الفلكية: لدراسة الأحداث الفلكية مثل انفجارات النجوم وانبعاثات أشعة جاما من الأجرام السماوية.

- ٣- الأمن النووي: للكشف عن الإشعاع ومنع التهريب النووي.

- ٤- البحوث العلمية: لفهم الظواهر الفيزيائية التي تنتج أشعة جاما، مثل التحلل الإشعاعي والعمليات النووية الأخرى.

- ٥- تحديد أنواع ونسب العناصر المشعة.

- ٦- التحليل الطيفي: لدراسة الأشعة السينية أو أشعة جاما في العينات المختلفة.

- ٧- التطبيقات الطبية: في الطب النووي والعلاج الإشعاعي.

- ٨- الأبحاث النووية: لدراسة الخصائص النووية للعناصر والجسيمات.

من أنواع كواشف أشعة جاما الشائعة هي كواشف السيليكون، كواشف الجرمانيوم النقي (HPGe)، وكواشف التعداد الوميضي، حيث تُستخدم مواد معينة لامتناس وتحويل أشعة جاما إلى إشارات كهربائية يمكن تحليلها وقياسها.

تعد أجهزة التحليل متعددة القنوات (MCA) من الأدوات الأساسية في العديد من القياسات العلمية. تقوم أجهزة التحليل متعددة القنوات بتحليل تيار من نبضات الجهد وفرزها في رسم بياني أو "طيف" لعدد الأحداث، مقابل ارتفاع النبضة، والذي قد يرتبط غالبًا بالطاقة أو وقت الوصول، ثم يمكن عرض الطيف المخزن وتحليله.

يعد وجود ذروة لأشعة غاما بطاقة (111 keV) وغياب ذروات جاما الأخرى أحد العلامات المهمة والمعايير الدقيقة لتحديد وقياس نقاء النويدات المشعة^{١٨} الموجودة في FDG. يمكن الحصول على طيف جاما باستخدام مقياس طيف جاما الذي يتكون من محلل قناة واحدة أو متعدد القنوات مع كاشف يوديد الصوديوم أو الجرمانيوم، يمكن إجراء هذا الاختبار في مختبر آخر إذا لم يكن من الضروري تسجيل طيف جاما لكل دفعة من FDG.

عند دخول أشعة جاما إلى البلورة، فإنها تنتج إلكترونات مشحونة بسرعة من خلال ثلاث عمليات مختلفة:

- ١- التأثير الكهروضوئي.
- ٢- تأثير كومبتون (تشتت كومبتون).
- ٣- إنتاج الأزواج.

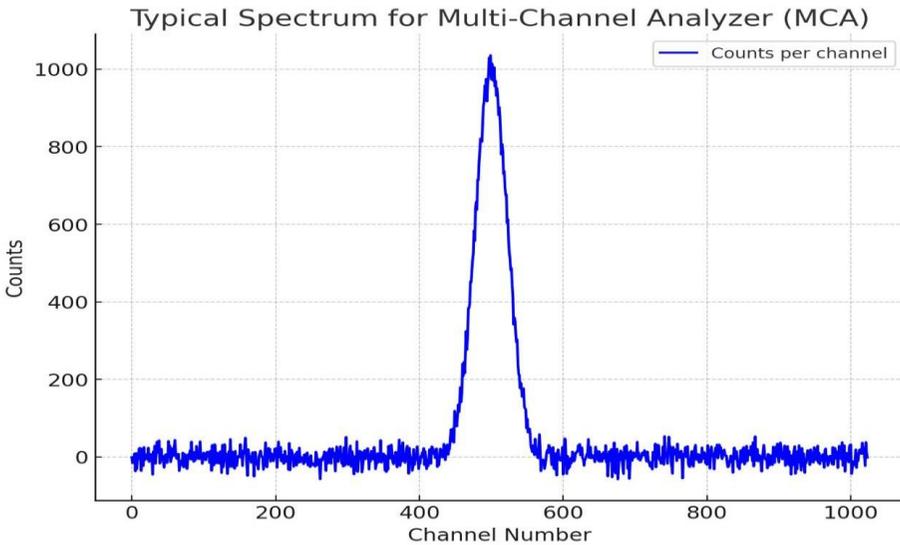
وهذه الإلكترونات السريعة هي التي تؤدي إلى الوميض، وليس أشعة جاما. وبالتالي فإن التوزيع الطيفي المرصود سيعتمد على عملية التفاعل التفصيلية لأشعة جاما في البلورة.

عندما يوضع مصدر مشع بالقرب من المادة الوامضة Scintillators، ينتج المضاعف الضوئي سلسلة من النبضات، كل منها يتوافق مع تحلل نواة واحدة. وترتبط سعة كل نبضة بطاقة الإلكترون المحرر بواسطة أشعة جاما. تتم دراسة هذه النبضات باستخدام إما محلل أحادي القناة أو متعدد القنوات. يقوم المحلل أحادي القناة (SCA) بحساب عدد نبضات الجهد التي يقع ارتفاعها ضمن نافذة (قابلة للتعديل) معينة من القيم، بينما يقوم المحلل متعدد القنوات (MCA)

بفرز النبضات وفقاً للارتفاع وبحسب العدد في كل نافذة لإعطاء توزيع طيفي (طاقة) للإلكترونات السريعة.

بشكل عام المحلل متعدد القنوات هو جهاز يستخدم في مجالات الفيزياء النووية والتحليل الطيفي للكشف عن الإشعاعات النووية أو الأشعة السينية والجاما. يُستخدم بشكل خاص في قياس وتحليل طيف الطاقة الصادرة عن الإشعاعات النووية أو الجسيمات المشحونة. يعمل المحلل متعدد القنوات على تقسيم الإشارات الكهربائية التي تصدر من أجهزة الكشف (مثل عدادات جايجر أو أجهزة الكشف شبه الموصلة) إلى عدة قنوات، وكل قناة تتعلق بمستوى معين من الطاقة.

يعمل الجهاز عن طريق تحويل الإشارات التناظرية (Analog) إلى إشارات رقمية (Digital) باستخدام محول تناظري- رقمي (ADC) يتم توزيع الإشارات على مجموعة من القنوات، حيث تمثل كل قناة نطاقاً محدداً من الطاقة. من خلال تحليل هذه البيانات، يمكن تحديد توزيع الطاقة للجسيمات أو الإشعاعات التي تم الكشف عنها، مما يساعد في تحديد نوع المادة المشعة أو دراسة خصائص التفاعلات النووية.



الشكل (١) يوضح طيفاً نموذجياً للمحلل متعدد القنوات.

الرسم البياني أعلاه يوضح طيفاً نموذجياً لمحلل متعدد القنوات (MCA). يمثل المحور الأفقي القنوات، بينما يمثل المحور العمودي عدد الإشارات (counts) التي تم رصدها في كل قناة. يمكنك ملاحظة وجود قمة في منتصف الطيف، والتي عادةً ما تشير إلى طاقة مميزة تم التقاطها بواسطة الجهاز. ان امتصاص مادة الكاشف لطاقة الأشعة الساقطة يسبب تهيج الكتروني فيها وعند زوال التهيج ينتج فوتون ضمن منطقة الطاقة المرئية تسمى هذه العملية بالتألق وهي على نوعين:

١. وهي التي تحدث خلال فترة زمنية مقداره 10^{-8} Sec من مستويات الانتقالات المسموحة.

٢. وتحدث خلال فترة زمنية مقدارها 10^{-6} Sec او اكثر، ان سبب التأخر في هذا النوع يعود الى ان مستويات التهيج هي مستويات شبه مستقرة (مستويات ممنوعة) لذلك تتطلب عملية إزالة التهيج انتقالا الى مستويات مسموح أولا ومن ثم العودة الى المستولى الارضي.

يتكون المضاعف الضوئي من اسطوانة زجاجية مفرغة تطلّى نافذتها المواجهة للمادة الومضية بمادة قلووية لتكوين الكاثود الضوئي، تتميز معظم المواد القلووية بقابلية انتاج الالكترونات عند امتصاصها للفوتونات ويكون اختيار المادة القلووية ملائم للمادة الومضية من ناحية الكفاءة الضوئية والطول الموجي لأقصى انبعاث من الكاثود الضوئي والذي يتوافق جيدا مع بلورة يوديد الصوديوم المنشطة بالثاليوم حيث ان أقصى كفاءة تتطابق تقريبا عند المدى نفسها من الطول الموجي للفوتون الساقط. ان الالكترن المتحرر من الكاثود الضوئي يواجه مجالا كهربائيا فيتجه نحو الدايدود الأول، ان هذا المجال لا يوجه الالكترن نحو الدايدود الأول فحسب انما يكسبه طاقة حركية تمكنه من تحرير الالكترونات من مادة الدايدود الأول.

تتجه الالكترونات المتحررة من هذا الدايدود الأول نحو الثاني مكتسب طاقة حركية تمكنها من تحرير المزيد من الالكترونات من الدايدود الثاني وهكذا يتضاعف

عدد الالكترونات بين الدايدات حتى تصل الى الانود حيث تنتج نبضة الفولتية على مقاومة الحمل. إن سعة النبضة الناتجة تتناسب طرديا مع طاقة الاشعاع الساقط على المادة الوميضية. يعد ثبات مجهز القدرة واستقراريته من اهم العوامل التي يجب توفرها في المضاعف الضوئي، فأن % ١ من التغير في المجهز يؤدي الى تغيير مقداره % ١٠ على الانود.

تستخدم الكواشف العضوية لمكشف عن أشعة بيتا والكواشف غير العضوية لمكشف عن الفوتونات بسبب كفاءتها العالية وكفاءة الكشف للأولى هي % ١٠٠ اما الثانية فهي تعتمد بشدة على طاقة أشعة غاما ويمكن معرفة كفاءة الكشف عن الفوتونات من حساب الجزء الممتص داخل البلورة واعتمادا على العلاقة الاسية التناقصية لامتناس الفوتونات في المواد وهي:

$$I=I_0e^{-Mx} \dots\dots\dots(1)$$

حيث ان:

I: الأشعة الساقطة.

I₀: الأشعة النافذة.

M: معامل الامتناس والذي يعتمد بشدة على طاقة الفوتونات.

X: سمك المادة.

من مميزات هذا النوع من الكواشف هي:

- ١- ارتفاع كثافته مما يسهل قياس أشعة غاما حيث تكون عالية الامتناس لأشعة غاما وبذلك تزيد حساسية العداد لقياسها من البلورات كثيرة الاستخدام بلوارت يوديد الصوديوم المنشطة بالثاليوم.
- ٢- توجد البلورة الحساسة في رأس العداد في حاوية معدنية رقيقة تحميه من سقوط الضوء ومن دخول الرطوبة التي قد تفسد البلورة المكونة من يوديد الصوديوم. لبعض المضاعفات الضوئية. تصاحب هذه الطريقة خطورة الصدمة الكهربائية للعاملين عند عدم حصول تدرج كهربائي ملائم.

من أجل ربط هذا الطيف بالتحلل النووي، نحتاج إلى فهم كيفية تفاعل أشعة غاما مع المادة.

الاشعاع سواء كان على شكل جسيمات مثل النيوترونات والبروتونات ودقائق الفا وبيتا او على شكل اشعاع كهرومغناطيسي مثل أشعة غاما وأشعة اكس (x) لها طاقة موصوفة بالإضافة إلى مواصفات أخرى مثل الكتلة والطاقة الحركية والشحنة والتي بمجملها تحدد طبيعة تفاعل هذه الاشعاعات مع المادة. وعموما كل التفاعلات التي تحدث للإشعاع مع المادة سواء ادت إلى امتصاص كامل او جزئي وتشتت لطاقة الاشعاع تعمل على تأين ذرات المادة جميعها تفقد عدد من الالكترونات المدارية للذرة لتتركها بحالة تأين نتيجة لفقد هذه الالكترونات وتكون الذرة في هذه الحالة موجبة الشحنة نتيجة لهذا الفقد او من خلال اثارها وذلك برفع الالكترونات إلى المدارات الاعلى لتترك الذرة بحالة مستثارة أو أن يتم تحول الاشعاع من شكل لأخر مثل الفوتونات الناتجة من افناء الالكتران أو البوزيترون ولكن بالعموم تفقد الجسيمات المشحونة معظم طاقتها بعملية التأين، اما النيوترونات والفوتونات فأنها تفقد طاقتها بعملية التشتت والامتصاص لذا قام العلماء بدراسة هذه التفاعلات المختلفة كلها.

٢-٤- الكروماتوغرافيا الغازية (Gas Chromatography)

يحسن بنا قبل الدخول في تحليل وتعريف هذا الاختبار ان نعرف بعض المصطلحات العلمية حتى تتضح فكرة عمل الجهاز بشكل تام جدا. فمثلا كلمة Chromatography (كروماتوغرافيا) تشير إلى تقنية لفصل مكونات خليط من المواد الكيميائية أو البيولوجية. تعتمد هذه التقنية على توزيع المكونات بين طورين، طور ثابت Stationary phase (عادة مادة صلبة أو سائل مثبت) وطور متحرك Mobil phase (عادة غاز أو سائل يجري خلال الطور الثابت). يتم فصل المكونات بناءً على اختلافات في معدلات حركتها أو تفاعلها مع الطورين. هذا الاختلاف في السرعات هو ما يؤدي إلى فصل المكونات عن بعضها البعض. الطور المتحرك يؤدي دوراً حيوياً في نقل وتحريك المواد المراد تحليلها خلال النظام الكروماتوغرافي.

الكروماتوغرافيا تستخدم بشكل واسع في الكيمياء والتحليل الكيميائي، بما في ذلك تحليل المواد الغذائية، الأدوية، العينات البيولوجية، والمواد البيئية. ونقصد بالطور الثابت (Stationary Phase) في الكروماتوغرافيا هو المادة التي تظل ثابتة في مكانها ولا تتحرك مع الطور المتحرك. يتفاعل الطور الثابت مع مكونات العينة التي تمر من خلاله أو فوقه، مما يؤدي إلى فصل هذه المكونات بناءً على تفاعلاتها المختلفة مع الطور الثابت.

الطور الثابت يمكن أن يكون مادة صلبة، مثل السيليكا في الكروماتوغرافيا العمودية، أو يمكن أن يكون سائلاً مثبتاً على سطح مادة صلبة، مثل الجل المائي في الكروماتوغرافيا الورقية. الطور الثابت يؤدي دوراً أساسياً في تحديد كيفية فصل المكونات في العينة.

ونقصد بالطور المتحرك (Mobile Phase) في الكروماتوغرافيا هو المادة التي تتحرك خلال الطور الثابت، حاملةً معها مكونات العينة التي يراد فصلها. الطور المتحرك يمكن أن يكون سائلاً أو غازاً، ويتحرك عبر الطور الثابت، مما يسمح للمكونات المختلفة في العينة بالتحرك بسرعات مختلفة بناءً على تفاعلها مع الطور الثابت.

هي تقنية تحليلية تُستخدم لفصل وتحليل المركبات الكيميائية الموجودة في مزيج أو مركب دوائي معين. تعتمد هذه التقنية على تمرير غاز حامل (عادة يكون الهيليوم أو الهيدروجين) عبر عمود يحتوي على مادة ثابتة (غالبًا تكون مادة هلامية أو مسحوق دقيق). عندما يتم إدخال عينة من المزيج في العمود، تنفصل المكونات المختلفة للعين حسب تفاعلاتها المختلفة مع المادة الثابتة وخصائصها الفيزيائية والكيميائية.

كروماتوغرافيا الغاز هي عملية فصل المكونات من الدواء الخام المعطى باستخدام طور غازي متحرك تتضمن هذه الطريقة تبخير عينة وحقنها على رأس العمود الكروماتوغرافي. يتم نقل العينة عبر العمود بتدفق الطور المتحرك الغازي الخامل. يحتوي العمود نفسه على طور ثابت سائل يتم امتصاصه على سطح مادة صلبة خاملة. تتلخص آلية العمل في الخطوات التالية:

١- إدخال العينة: يتم حقن عينة صغيرة من المزيج في بداية العمود.

٢- الفصل: يتم حمل المكونات المختلفة للعين بواسطة الغاز الحامل عبر العمود، حيث تنفصل المكونات بناءً على اختلافات في درجة التفاعل مع المادة الثابتة.

٣- الكشف: بعد الانفصال، تمر المكونات عبر كاشف (غالبًا يكون كاشفًا مثل كاشف التأين باللهب أو كاشف الكتلة)، الذي يسجل الإشارة الناتجة عن كل مكون.

٤- تحليل النتائج: يتم تحليل البيانات الناتجة، والتي تظهر على شكل قمم على مخطط يسمى الكروماتوغرام. يتم تحديد هوية وكمية المكونات بناءً على مواضع القمم ومساحاتها.

هذه التقنية تستخدم بشكل واسع في العديد من المجالات مثل الصناعات الدوائية والبتروكيمياوية، تحليل الزيوت، مراقبة جودة الأغذية، والبحوث الكيميائية.

٢-٥- جهاز TLC Scanner

هو تقنية تحليلية (Thin Layer Chromatography) كروماتوغرافيا الطبقة الرقيقة، لتحليل وفحص الطبقات الرقيقة من مكونات خليط معين. في تقنية TLC، يتم فصل مكونات العينة على طبقة رقيقة من مادة صلبة مثل السيليكا أو الألومينا المثبتة على صفيحة زجاجية أو بلاستيكية. بعد أن تتحرك المكونات المختلفة عبر الطبقة بفعل الطور المتحرك Mobil Phase، يمكن استخدام جهاز TLC Scanner لتحليل هذه الطبقة.

يعمل جهاز TLC Scanner على مسح الطبقة الرقيقة باستخدام تقنيات مختلفة مثل الأشعة فوق البنفسجية أو قياس الامتصاص الضوئي، ويقوم بتحديد المواقع التي تواجدت فيها المكونات المختلفة، وحساب الكميات النسبية لكل مكون. هذا الجهاز يوفر دقة عالية وسرعة في التحليل، ويستخدم بشكل واسع في الأبحاث الكيميائية، الصيدلانية، وفي تحليل المواد الغذائية والعينات البيولوجية. ويمكن تلخيص خطوات ووظيفة الجهاز بما يلي:

١- بعد إجراء عملية الفصل الكروماتوغرافي باستخدام TLC، يعمل جهاز TLC Scanner على قياس وتحليل البقع التي تم تكوينها على الطبقة الرقيقة. يمكن للجهاز تحديد مواقع البقع وكثافتها، فيسمح بحساب تركيز كل مكون تم فصله.

٢- طرائق الكشف الأشعة فوق البنفسجية: (UV Detection) يتم مسح الطبقة الرقيقة بأشعة فوق بنفسجية لتحديد المركبات التي تمتص الأشعة عند أطوال موجية معينة.

٣- الامتصاص الضوئي (Densitometry) يستخدم الجهاز تقنية قياس الامتصاص الضوئي لتحليل شدة الضوء الذي يمتصه كل مكون على الطبقة الرقيقة. يمكن أن يكون هذا الضوء في نطاق الأشعة المرئية أو فوق البنفسجية.

٤- التآلق الضوئي (Fluorescence Detection) بعض المركبات قد تظهر تآلقاً عند تعرضها لأشعة معينة، ويمكن للجهاز قياس شدة هذا التآلق لتحديد كمية المكونات.

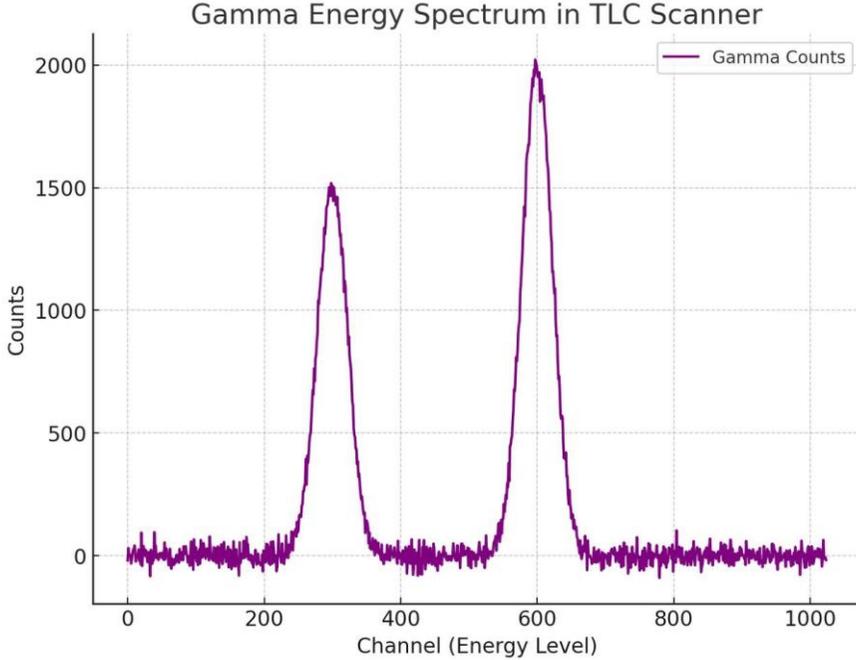
٥- التحليل الكمي بالإضافة إلى تحديد مواقع البقع، يمكن لـ TLC Scanner توفير معلومات كمية عن المكونات المختلفة في العينة من خلال تحليل شدة الإشارة الناتجة عن كل بقعة. ويستخدم هذا الجهاز في عدة مجالات منها:
١- الصناعة الصيدلانية: يستخدم لتحديد نقاوة المواد الفعالة في الأدوية وتحليل الملوثات.

٢- الكيمياء التحليلية: يساعد في تحليل المركبات العضوية المعقدة.

٣- الكيمياء الحيوية: لتحليل البروتينات والأنزيمات والحمض النووي.

٤- التحليل الغذائي: للكشف عن الملوثات والمواد الحافظة في الأغذية.

٥- البرامج والتحليل الرقمي: تتصل أجهزة TLC Scanners الحديثة ببرامج تحليل متقدمة تقوم بمعالجة البيانات وتحويلها إلى رسوم بيانية وتقارير تحليلية تسهل تفسير النتائج باستخدام جهاز TLC Scanner، يمكن إجراء تحليل دقيق وسريع للعينات، مما يوفر معلومات مهمة تتعلق بجودة المنتج أو تركيبة العينة بشكل عام.



الشكل (٢) يوضح طيف أشعة غاما في جهاز TLC

٦-٢- جهاز اختبار التعقيم Sterility Test

هو أداة أو مجموعة أدوات تستخدم لتحديد ما إذا كانت المنتجات أو العينات خالية من الكائنات الحية الدقيقة القادرة على التكاثر، مثل البكتيريا والفطريات. يُستخدم هذا الاختبار بشكل أساسي في الصناعات الصيدلانية، والطب، والأجهزة الطبية، لضمان أن المنتجات المعقمة لا تحتوي على أي تلوث ميكروبيولوجي. توجد عدة طرائق لاختبار التعقيم يمكن تلخيصها بما يلي:

- ١- الطريقة التقليدية. وهي الترشيح الغشائي (Membrane Filtration) يتم تمرير عينة سائلة عبر غشاء يحتوي على مسامات صغيرة تحتفظ بالكائنات الحية الدقيقة. ثم يُزرع الغشاء على وسط غذائي يسمح بنمو أي ميكروبات موجودة.
- ٢- طريقة غير مباشرة (Indirect Inoculation) يتم إضافة العينة مباشرة إلى وسط غذائي مناسب للكائنات الحية الدقيقة، ويتم تحضينها لفترة زمنية محددة، مع مراقبة أي نمو ميكروبي.
- ٣- الطرق الحديثة.

١- الأجهزة الآلية (Automated Sterility Testing Devices) تستخدم بعض الأنظمة الحديثة أجهزة آلية لتحليل العينات بشكل أسرع وأكثر دقة من الطرائق التقليدية. تتضمن هذه الأجهزة حساسات لقياس التلوث الميكروبي ومراقبة نتائج النمو الميكروبي تلقائيًا.

ب- اختبارات الكشف السريع (Rapid Detection Tests) تستخدم تقنيات مثل البيولوجيا الجزيئية مثل الـ PCR للكشف عن وجود المادة الوراثية للكائنات الدقيقة دون الحاجة إلى فترات حضانة طويلة.

هناك تطبيقات عدة لاختبار التعقيم تلتخص بما يلي:

- ١- الصناعات الصيدلانية. لضمان أن الأدوية المعقمة، مثل الحقن والأدوية الوريدية، خالية من التلوث الميكروبي. المعدات الطبية: لضمان أن الأدوات الجراحية وأجهزة الزرع (مثل القسطرة والأنابيب) خالية من الكائنات الحية الدقيقة.

٢-المستحضرات الحيوية. بما في ذلك اللقاحات ومنتجات الخلايا، لضمان سلامتها من التلوث.

تتضمن أهمية اختبار التعقيم ما يلي:

١- سلامة المنتج: يضمن اختبار التعقيم أن المنتجات الصيدلانية والطبية آمنة للاستخدام البشري ولا تحتوي على كائنات حية قد تسبب التهابات أو أمراض.

٢- متطلبات تنظيمية: يشترط اختبار التعقيم في العديد من اللوائح والمعايير الدولية لضمان جودة المنتجات المعقمة.

أخيرا ان اختبار التعقيم ضروري لضمان أن المنتجات المعقمة تلبى معايير السلامة والجودة المطلوبة قبل أن تصل إلى المستهلكين أو المرضى.

٧-٢-التعبئة والتحضير للتوزيع

بعد نجاح اختبارات الجودة والتأكد من سلامة المنتج يبدأ دور التعبئة والنقل الى القسم الثالث والأخير من أقسام المركز وهو قسم الحقن والتصوير. بشكل عام تحول المادة المشعة الفلورين (F^{18}) من قلب السايكلوترون عبر أنابيب مطاطية محاطة بحواجز رصاصية لمنع تسرب الاشعاع الى مناطق العمل حتى تصل الى مختبر خاص يسمى المختبر الحار (Hot Lab) حيث يتكون هذا المختبر من منظومة أجهزة كبيرة ومفصولة عن بعضها البعض ومعزولة عن محيط العمل والعاملين بحواجز رصاصية بسمك عال جدا لتمنع تسرب الأشعة منها الى الخارج.

يُعد جهاز التوليف FAST lab نظامًا آليًا مُتكاملاً يُستخدم في تحويل النظائر المشعة، مثل الفلورين F^{18} ، التي يتم إنتاجها خارجيًا باستخدام السايكلوترون إلى مواد كيميائية مشعة جاهزة لفحص الجودة، فضلاً عن استخدامها في التصوير المقطعي بالإصدار البوزيتروني (PET).

في هذا النظام، يتم نقل الفلورين المشع F^{18} إلى وحدة التخليق في FAST lab حيث يتم تمرير الماء المحتوي على فلوريد F^{18} عبر عمود تبادل الأنيون. أثناء هذه العملية، يرتبط الفلوريد بالعمود. بعد ذلك، يتم ضخ محلول مكوّن من أمينو بولي إيثر (Kryptofix) وكربونات البوتاسيوم (K_3CO_3) في الأسيتونتريل (C_2H_5N) الماء عبر عمود التبادل لغسل الفلوريد F^{18} ، ثم يتم جمع الفلوريد المغسول في وعاء تفاعل يحتوي على حوالي ١,٧ مل من الأسيتونتريل. يتم تبخير المذيبات بواسطة التسخين إلى ١٢٥ درجة مئوية. بعد ذلك، يتم تجفيف محتويات وعاء التفاعل باستخدام النيتروجين مع تطبيق الفراغ لمدة ٩ دقائق تقريبًا لضمان جفافها الكامل، مما يجعل المادة الكيميائية المشعة جاهزة للاستخدام.

بعد ذلك، تم إضافة تريفلات المانوز $C_nH_{2n}O_n$ المذابة في الأسيتونتريل إلى حجرة التفاعل، حيث تم تسخين الخليط لمدة دقيقتين تقريبًا.

هذا التسخين يسمح بحدوث عملية استبدال نووي حيث يتم استبدال مجموعة التريفلات بأيون فلوريد F^{18} ، مما ينتج عنه مركب فلورو-تترا-أسيتيل-جلوكوز (F^{18} -TAG).

بعد تكوين المركب (F^{18} -TAG)، تم خلط محتويات حجرة التفاعل مع الماء، ومن ثم تم تمريرها عبر الفلتر (Sep-Pak Waters). هذه الخرطوشة (الفلتر) تعمل على الاحتفاظ بالمركب F^{18} -TAG، في حين أن المواد غير المرتبطة والمكونات غير المرغوب فيها تم غسلها عبر الخرطوشة وتوجيهها إلى حاوية نفايات خاصة.

في المرحلة النهائية من عملية التوليف، تم تمرير محلول هيدروكسيد الصوديوم عبر خرطوشة (الفلتر) التبادل لتحرير وتحليل مركب F^{18} -FTAG. يتم بعد ذلك خلط المادة المستخلصة مع الماء، وضبط درجة حموضته باستخدام محلول فوسفات عازل، بعد تعديل درجة الحموضة، يتم تمرير المحلول العازل عبر خراطيش (مرشحات) الألومينا، (Sep-Pak Waters) بهدف إزالة أي شوائب متبقية.

أخيرًا، يتم تمرير المركب الناتج، وهو F^{18} -FTAG (فلوروديوكسي غلوكوز المشع)، من خلال مرشح دقيق بحجم ٠,٢٢ ميكرومتر لضمان نقاءه، ويتم جمعه في قارورة معقمة. تبلغ مدة هذه العملية بالكامل حوالي ٢٢ دقيقة. تنقل القارورة بقالب رصاصي سمكه ٤٤ ملم ووزنه ١٨ كغم وتنقل عبر خطوط النقل إلى قسم الحقن والتصوير الإشعاعي.

اختبار السموم الداخلية

اختبار السموم الداخلية في الأدوية (Endotoxin Testing) هو جزء مهم من ضمان جودة وسلامة الأدوية والمنتجات الطبية، خاصة تلك التي تُحقن في الجسم أو تُستخدم في العمليات الجراحية. السموم الداخلية (Endotoxins) هي مكونات جدران خلايا البكتيريا سالبة الجرام، وتحديدًا إذا وجد المركب المسمى طبيا عديدات السكريد الدهنية (Lipopolysaccharides-LPS) اذا وُجدت بكميات كبيرة في الأدوية أو الأجهزة الطبية، يمكن أن تسبب ردود فعل شديدة مثل الحمى، الصدمة الإنتانية، وحتى الوفاة.

طرائق اختبار السموم الداخلية

هناك عدة طرائق لاختبار وجود السموم الداخلية في الأدوية والمستحضرات الطبية، من بينها:

أولاً: اختبار الليمول (LAL) - Limulus Amebocyte Lysate وهذا الاختبار هو الأكثر شيوعًا لاختبار السموم الداخلية. يعتمد على دم سرطان حدوة الحصان (*Limulus polyphemus*) الذي يحتوي على خلايا خاصة تتخثر عند وجود السموم الداخلية.

هناك ثلاثة أنواع من اختبارات LAL :

١- اختبار الجل الكاشف Gel يعتمد اختبار السموم الداخلية البكتيرية على تكوين جل كاشف LAL في وجود السموم الداخلية. يجب إجراء هذا الاختبار في بيئة منظمة حرارياً وخالية من الاهتزازات. يمكن فحص تكوين الجل يدوياً أو باستخدام جهاز قياس العكارة. بدلاً من ذلك، يمكن إجراء اختبار السموم الداخلية باستخدام قارئ اختبار السموم الداخلية، وهو أبسط ويوفر قدرًا كبيرًا من الوقت. يعتمد الجهاز على قياس العكارة أو الحركية. يتطلب الاختبار ٢٠ دقيقة تقريبًا ويوفر نتيجة اختبار يمكن قراءتها بسهولة وتقييمًا كميًا لمستويات السموم الداخلية.

٢- التوربيدومتريّة: يعتمد على قياس كمية التعكر الناتجة عن التخثر.

٣- الكروموجيني: يقيس تغير اللون الناتج عن تفاعل كيميائي بين السموم والمواد الموجودة في الدم.

ثانياً: اختبار الحمى في الأرانب (Rabbit Pyrogen Test).

هذا الاختبار التقليدي يتم باستخدام الأرانب حيث يتم حقن الدواء في جسم الأرنب، وإذا كانت السموم الداخلية موجودة، ترتفع درجة حرارة الأرنب. هذا الاختبار كان شائعاً قبل استخدام اختبار الليمول ولكنه لا يزال يُستخدم في بعض الأحيان للتحقق من أمان المنتجات.

ثالثاً: تقنيات جديدة (Recombinant Factor C Assay)

تقنيات حديثة تستغني عن استخدام الحيوانات وتعتمد على البروتينات المُعاد تشكيلها (recombinant proteins) التي تتفاعل مع السموم الداخلية بطريقة مشابهة لاختبار الليمول ولكن بدون الاعتماد على دم الحيوانات.

أهمية اختبار السموم الداخلية.

تتركز أهمية اختبار السموم فيما يلي:

- ١- في الأدوية القابلة للحقن يجب التأكد من أن أي دواء يُحقن في جسم الإنسان خالٍ تماماً من السموم الداخلية لمنع ردود الفعل الضارة.
- ٢- الأجهزة الطبية: مثل القسطر والأنابيب التي تدخل الجسم يجب أن تكون خالية من السموم الداخلية.
- ٣- اللقاحات: كونها تحتوي على مكونات بكتيرية أو فيروسية معطلة أو مضعفة، فيجب اختبارها بدقة لضمان عدم احتوائها على سموم داخلية.

التنظيم والمعايير

تضع هيئات مثل إدارة الغذاء والدواء الأمريكية، (FDA) المنظمة الدولية لتوحيد المقاييس (ISO) معايير صارمة لاختبار السموم الداخلية في المستحضرات الطبية. ويجب على الشركات المصنعة الالتزام بهذه المعايير لضمان سلامة المنتجات.

التعبئة

بعد اكمال اختبارات فحص الجودة يتم تعبئة منتج FDG المُنقى في حاويات خاصة مناسبة للنقل والاستخدام الطبي. تكون هذه الحاويات اسطوانية الشكل ومصنوعة من الرصاص بحيث تزن كل اسطوانة ١٨ كغم وسمك ٤٤ ملم لتكون كافية لحجب الاشعاع النووي عن العاملين في المركز الطبي، والجدير بالذكر انها تكون آمنة الى جرعة مقدارها ٢٥٠-١٠٠٠ ملي كيوري أما اكثر من ذلك فيمكن أن تتسرب الأشعة الى الخارج وتسبب مشاكل للعاملين في المركز الطبي.

التوزيع

يتم توزيع FDG إلى مراكز التصوير الطبي مع تسجيل النشاط الإشعاعي والتركيز لضمان الجرعة الصحيحة للمرضى.

الفصل الثالث

قسم التصوير الطبي
التصوير المقطعي بالإشعاع
البوزيتروني (PET CT)

٣-١-المقدمة.

التصوير المقطعي بالانبعاث البوزيتروني (PET/CT)، هو تقنية تصوير في الطب النووي، تبين صور ثلاثية الأبعاد لبعض أعضاء الجسم التي يشك فيها أنها مصابة بمرض السرطان، ويُعد الفحص مفيدًا في الكشف في العديد من الحالات أو تشخيصها، بما في ذلك العديد من أنواع السرطان، وأمراض القلب، واضطرابات المخ. التصوير المقطعي بالانبعاث البوزيتروني - التصوير المقطعي الكمبيوتر (المعروف باسم PET/CT) هو تقنية في الطب النووي تجمع في منصة واحدة بين ماسح التصوير المقطعي بالإصدار البوزيتروني (PET) وماسح التصوير المقطعي المحوسب بالأشعة السينية (CT)، لالتقاط صور متسلسلة من كلا الجهازين في الجلسة نفسها، والتي يتم دمجها في صورة واحدة متراكبة (مسجلة بشكل مشترك). وبالتالي، يمكن محاذاة التصوير الوظيفي الذي تم الحصول عليه بواسطة PET، والذي يصور التوزيع المكاني للنشاط الأيضي أو الكيميائي الحيوي في الجسم، أو ربطه بشكل أكثر دقة بالتصوير التشريحي الذي تم الحصول عليه بواسطة التصوير المقطعي المحوسب. يمكن تقديم إعادة بناء الصور ثنائية وثلاثية الأبعاد كدالة لبرنامج ونظام تحكم مشترك.

يُمكن حقن المادة المشعة أو ابتلاعها أو استنشاقها، اعتمادًا على العضو أو الأنسجة التي يتم فحصها. تتجمع المادة المشعة في مناطق الجسم ذات المستويات العالية من النشاط، وفي فحص التصوير المقطعي، تظهر هذه المناطق على شكل بقع مضيئة.

٢-٣- إجراءات PET/CT للمرضى

أولاً: يتم تسجيل عمر وطول ووزن المرض وعلى أساس ذلك (الوزن تحديداً) تحدد كمية المادة المشعة التي ينبغي ان تحقن في جسم المريض، حيث ان كل ١٠ كغم تقابل ١ ملي كيوري الى حد ١٠ ملي كيوري كحد اقصى للجرع المعطاة. ثانياً: فحص قيمة السكر في دم المريض وهو صائم وتقييمه، ثم يتم حقن المادة المشعة قصيرة العمر أو ما تسمى بـ "مادة التصوير" او المتتبع (tracer)، هذه المادة الخاصة بالتصوير مادة مشعة، يستغرق انتشارها في الدورة الدموية مدة 90- 45 دقيقة، وهي فترة ينتظر فيها المريض، وهو "مستلق" على السرير تحت ضوء خافت ونشاط جسمي يفضل أن يكون صفراً حتى لا تنشط بعض العضلات التي تستنزف السكر الموجود في المادة المشعة وبالتالي لا يمكن تحديد الخلايا السرطانية بدقة عالية.

وإذا كان الهدف هو تصوير المخ، فيجب أن يرتاح المريض قبل حقن الجرعة المشعة لمدة ٢٠ - ٣٠ دقيقة دون أن يتكلم أو يقرأ أو يستمع لأي شيء يثير انتباهه ويرفع نبضه أو يجعله يتحرك بأية حركة مهما كانت بسيطة، وذلك من أجل راحة المخ عن طريق غلق استنشعارات وتنبهات المخ جميعها.

وبعد الانتهاء من فترة الاستراحة والانتظار يتم نقل المريض إلى غرفة التصوير والمسح البوزيتروني الكمبيوتر، وبعد استلقاء المريض على سرير الجهاز بالوضعية المناسبة للتصوير، يبدأ التصوير والمسح الذي يستغرق نحو ٧ - ١٥ دقيقة، وبعد بدأ التصوير يتم تحريك السرير ببطء ليمر الجسم خلال الجهاز بوضعية مختلفة مناسبة لنوع الفحص المكان المستهدف أو المشكوك فيه بوجود مرض السرطان. ويبقى المريض خلال فترة التصوير ساكناً، ويتنفس بشكل اعتيادي ودون حركة وهو "مستلق" على سرير الجهاز لسلامة التصوير.

أخيراً إن الفترة الزمنية الإجمالية تستغرق ساعتين تقريباً لكل مريض، وهي الفترة التي تتضمن إعداد المريض والقيام بإجراءات التصوير.

٣-٣- هل هو آمن وهل ينتقل لأفراد الأسرة؟

نعم هو آمن، فالمادة المشعة FDG التي تحقن في الدورة الدموية للمريض، هي مادة عمرها قصير (١٠٩ دقيقة تقريباً)، وتخرج بسرعة من الجسم عن طريق الكلية ومنها الى الجهاز البولي. يُوصى بعدم اقتراب المريض من الأطفال أو النساء الحوامل حتى يتخلص المريض من المادة المشعة التي حقنت في دورته الدموية بعد ٤ - ٦ ساعات بشكل كامل.

هناك عدة أمور ينبغي الالتزام بها بالنسبة للمرضى قبل الفحص هي:

- ١- احضار الأشعة والتحليل الأخيرة.
- ٢- الامتناع عن الأطعمة والمشروبات لمدة ٦ ساعات قبل الفحص على الأقل.
- ٣- الإكثار من شرب المياه فقط قبل وأثناء الفحص.
- ٤- تناول الدواء المعتاد للمريض خاصة مرضى "السكر" قبل الفحص بخمس ساعات بحيث لا يزيد على ١٩٠.
- ٥- تجنب (النشويات بالطعام، التدخين والقهوة، الجهد العضلي الزائد) قبل الفحص بـ ٢٤ ساعة.
- ٦- ممنوع ارتداء المشغولات المعدنية (خاصة الحلق والسلاسل).
- ٧- في حالة إحضار مرافق يرجى اصطحاب مرافق واحد فقط، وعدم اصطحاب الأطفال والحوامل.
- ٨- مرور خمسة عشر يومياً من آخر جرعة للدواء الكيماوي.
- ٩- إحضار فحص الـ PET/CT السابق إن وجد أو أية أشعة وتحليل سابقة.
- ١٠- إحضار تحليل وظائف كلى حديث قبل عمل الفحص.
- ١١- ضرورة التأكد من عدم وجود حمل للسيدات المتزوجات، إما باختبار حمل أو كتابة إقرار بعدم وجود حمل على مسؤولية المريض.

٣-٤- السرطان

فحوص التصوير المقطعي قد تكون مفيدة في عدة حالات عندما يتعلق الأمر بالكشف عن السرطان، ومن بين هذه الفوائد:

١. الكشف المبكر عن السرطان: التصوير المقطعي يمكن أن يساعد في الكشف عن الأورام السرطانية في مراحل مبكرة قبل أن تظهر الأعراض.
 ٢. تحديد موقع الورم: يمكن للتصوير المقطعي أن يوضح مكان الورم بدقة، مما يساعد الأطباء في تحديد الخطة العلاجية المناسبة.
 ٣. تحديد حجم الورم وانتشاره: التصوير المقطعي يعطي فكرة عن حجم الورم وما إذا كان قد انتشر إلى مناطق أخرى من الجسم.
 ٤. تقييم فعالية العلاج: بعد بدء العلاج، يمكن استخدام التصوير المقطعي لمتابعة تطور الورم وتقييم مدى استجابة الجسم للعلاج.
 ٥. المساعدة في تحديد التوجيه الجراحي: التصوير المقطعي يمكن أن يساعد الجراحين في التخطيط للعمليات الجراحية، خاصة إذا كان الورم في منطقة معقدة أو حساسة.
 ٦. الكشف عن تكرار السرطان: في حالة العودة المحتملة للسرطان بعد العلاج، يمكن للتصوير المقطعي أن يساعد في الكشف عن أي أورام جديدة. هذه الفحوص تعتمد بشكل كبير على التقاط تفاصيل دقيقة للنشاط غير الطبيعي في الجسم، والذي يظهر بشكل واضح في الصور بسبب التباين بين الخلايا السرطانية والخلايا الطبيعية.
- هناك العديد من الأورام الصلبة التي يمكن اكتشافها بواسطة فحوص التصوير المقطعي بالإشعاع البوزيتروني (PET scan) وتشمل:
١. أورام المخ: التصوير المقطعي بالإشعاع البوزيتروني يمكن أن يساعد في تحديد الأورام الدماغية وتقييم نشاطها الخلوي.
 ٢. أورام عنق الرحم: يستخدم PET scan لتحديد مدى انتشار السرطان في عنق الرحم إلى العقد اللمفاوية أو الأعضاء الأخرى.

٣. أورام القولون والمستقيم: يمكن لهذا الفحص أن يساهم في اكتشاف وتقييم انتشار سرطان القولون والمستقيم.

٤. أورام المريء: يُستخدم PET scan لتقييم انتشار الأورام الخبيثة في المريء إلى الأنسجة المحيطة والأعضاء الأخرى.

٥. بالإضافة إلى هذه الأنواع، يُستخدم التصوير المقطعي بالإشعاع البوزيتروني أيضًا للكشف عن العديد من أنواع السرطان الأخرى مثل:

١-سرطان الرئة.

٢- سرطان الثدي.

٣-سرطان البروستاتا.

٤- سرطان الغدد اللمفاوية.

يعمل PET scan على تصوير العمليات البيولوجية التي تجري داخل الخلايا ويتيح الكشف عن التغيرات الأيضية التي غالبًا ما تكون مؤشرًا مبكرًا على تطور السرطان.

3-5- قسم التفسير والتحليل نتائج التصوير البوزيتروني.

تفسير وتحليل نتائج التصوير البوزيتروني (PET Scan) يعدّ عملية متخصصة ومعقدة، تعتمد على مراجعة ودراسة الصور التي تنتج عن الفحص وتحديد النقاط التي تشير إلى نشاط غير طبيعي. إليك تفاصيل تقسيم هذه العملية:

- تحديد مناطق النشاط المرتفع: يتم استخدام مواد مشعة (مثل الجلوكوز المشع) لتتبع النشاط الأيضي في الجسم. الخلايا السرطانية تميل إلى استهلاك الجلوكوز بمعدل أعلى من الخلايا الطبيعية، مما يؤدي إلى تجمع أكبر للمادة المشعة في المناطق المصابة، والتي تظهر كنقاط مضيئة على الصور.
- تحليل الصور الإشعاعي: يقوم اختصاصي الطب النووي أو اختصاصي الأشعة بتحليل الصور التي تظهر النشاط الأيضي المختلف في الأنسجة. يتم التحقق من توزيع المواد المشعة في الجسم، وتحديد ما إذا كانت هناك تراكمات غير طبيعية.
- مقارنة النشاط مع الأنسجة الطبيعية: يقوم الأخصائي بمقارنة المناطق التي تظهر نشاطًا عاليًا مع الأنسجة الطبيعية لمعرفة ما إذا كان هذا النشاط غير طبيعي ومؤشرًا على وجود ورم. هذه المقارنة تساعد في تحديد ما إذا كانت هذه النقاط المضيئة تشير إلى أورام سرطانية أو حالات أخرى.
- تصنيف النتائج: بعد تحليل الصور، يتم تصنيف النتائج بناءً على مظهر وشدة التراكمات الإشعاعية. قد يتم تصنيف النتائج كإيجابية إذا كانت تشير إلى نشاط سرطاني محتمل، أو سلبية إذا لم يظهر أي نشاط غير طبيعي، أو غير حاسمة إذا كانت النتائج غير واضحة وتحتاج إلى فحوص إضافية.
- تقرير النتائج والتوصيات: بعد تحليل الصور، يتم إعداد تقرير يتضمن تفاصيل النتائج، مثل تحديد مواقع الأورام المحتملة، حجمها، ومدى انتشارها. بناءً على ذلك، قد يتم توصية بإجراء مزيد من الفحوص، أو تحديد خطة علاجية مثل الجراحة أو العلاج الكيميائي أو الإشعاعي.

- المتابعة: في حالات متابعة العلاج، يتم مقارنة نتائج التصوير الجديد بالصور السابقة لمراقبة مدى استجابة الورم للعلاج وتقييم ما إذا كان هناك تحسن أو تدهور في الحالة، التفسير يتطلب خبرة كبيرة من الأطباء المتخصصين، لأنه في بعض الأحيان قد يظهر نشاط غير طبيعي في بعض الأنسجة بسبب التهابات أو حالات أخرى غير سرطانية، لذا يتم تفسير النتائج دائماً ضمن السياق السريري الكامل للمريض.
- استخدام برمجيات متقدمة لتحليل الصور والبيانات.

أقسام ساندة وإدارية

- غرف الانتظار والاستقبال:
- تجهيزات لاستقبال المرضى وتجهيزهم للإجراءات المختلفة.
- غرف مريحة تتوافق مع معايير السلامة الصحية.
- وحدات إدارية: تضم مكاتب لإدارة العمليات اليومية والتواصل مع المرضى وإدارة الجداول.
- مستودعات التخزين: أماكن آمنة لتخزين المواد المشعة والأدوية والمعدات الطبية. هذه المكونات تعمل معًا لتقديم خدمات تشخيصية وعلاجية عالية الجودة في مجال الطب النووي، مع التركيز الكبير على الأمان والدقة.

٣-٦- أنواع الفحوصات في قسم التصوير

وكخاتمة لهذا الفصل ندرج فيما يلي مجموعة الفحوصات والتي تتم في قسم التصوير في مركز الكوثر للطب النووي وهي:

١. (فحص FDG PET/CT SCAN: (FDG PET/CT

وهو فحص يجمع بين التصوير المقطعي بالإصدار البوزيتروني (PET) والتصوير المقطعي المحوسب (CT). يتميز باستخدام مادة فلورو-ديوكسي-غلوكوز (FDG) المشعة التي تُظهر نشاط الخلايا. آلية العمل:

١. يتم حقن المادة المشعة FDG في الوريد.
٢. تنتقل المادة عبر الدم إلى الخلايا، وتتركز في المناطق التي تستهلك طاقة عالية، مثل الخلايا السرطانية.
٣. جهاز PET يكتشف الإشعاع الناتج عن FDG، ويقوم بإنشاء صورة تُظهر النشاط الخلوي.
٤. يتم دمج صور PET مع صور التصوير المقطعي (CT) لإظهار التفاصيل التشريحية للنسيج. الاستخدامات:
 - تشخيص الأورام السرطانية: لتحديد وجود الأورام وانتشارها.
 - متابعة العلاج: تقييم فعالية العلاجات الكيميائية والإشعاعية.
 - أمراض القلب: لتحديد المناطق التالفة في عضلة القلب.
 - أمراض الجهاز العصبي: مثل الصرع والزهايمر.تحضيرات المريض:
 - الصيام لمدة ٦-٨ ساعات قبل الفحص لتجنب التداخل مع المادة المشعة.
 - تقليل النشاط البدني قبل الفحص لضمان دقة النتائج.
 - إبلاغ الطبيب بأي أدوية يتناولها المريض.النتائج المتوقعة:
 - مناطق النشاط المرتفع تشير إلى وجود خلايا سرطانية أو مناطق متضررة.

٢. فحص PMSA Scan (فحص PMSA)

فحص متخصص للكشف عن سرطان البروستاتا باستخدام مادة مشعة ترتبط بمستقبلات PMSA الموجودة في الخلايا السرطانية.

آلية العمل:

١. يُحقن المريض بمادة مشعة ترتبط بمستقبلات PMSA في خلايا البروستات.

٢. تصدر المادة إشعاعات تُلتقط بجهاز PET.

٣. تُدمج الصور مع التصوير المقطعي (CT) لتحديد المواقع المصابة بدقة. الاستخدامات:

- تحديد مراحل سرطان البروستاتا: للكشف عن انتشار الورم.
 - توجيه العلاج: تحديد المواقع المستهدفة للجراحة أو العلاج الإشعاعي.
 - متابعة المريض: لمراقبة فعالية العلاج واكتشاف الانتكاسات.
- تحضيرات المريض:

• شرب كميات كافية من الماء.

• الصيام غير مطلوب عادة، إلا إذا أوصى الطبيب بذلك.

• إبلاغ الطبيب بأية أدوية أو حالات صحية مزمنة.

النتائج المتوقعة:

- الخلايا السرطانية ذات النشاط المرتفع تظهر بوضوح على الصور.
- يساعد الفحص في الكشف عن الأورام الصغيرة التي لا يمكن اكتشافها بالفحوصات التقليدية.

٣. (فحص DOTA Scan)

فحص يُستخدم لتشخيص أورام الغدد الصم العصبية (Neuroendocrine Tumors) باستخدام مواد مشعة تتصل بمستقبلات السوماتوستاتين الموجودة في الأورام.
آلية العمل:

١. يتم حقن مادة مشعة (مثل DOTA-TATE) ترتبط بمستقبلات السوماتوستاتين في الأورام.

٢. يتم تصوير التفاعل بين المادة والمستقبلات باستخدام جهاز PET.

٣. تُدمج الصور مع التصوير المقطعي (CT) لتحديد موقع الورم.
الاستخدامات:

- تشخيص أورام الغدد الصم العصبية وتحديد مدى انتشارها.
- متابعة فعالية العلاج الكيميائي أو الإشعاعي.
- توجيه العلاج الإشعاعي للأماكن المصابة.
- تحضيرات المريض:
- التوقف عن الأدوية التي تؤثر على مستقبلات السوماتوستاتين قبل الفحص.

• شرب الماء بكميات كافية قبل الفحص.

النتائج المتوقعة:

- تظهر الأورام النشطة على شكل مناطق مضيئة في الصور.
- يُحدد الفحص مدى انتشار الورم في الجسم.

٤. (فحص PET/CT للعظام) PET/CT Bone Scan

فحص يُستخدم للكشف عن أمراض العظام باستخدام مادة مشعة تتركز في المناطق ذات النشاط المرتفع، مثل الأورام أو الكسور.

آلية العمل:

١. يتم حقن مادة مشعة مثل NAF في الوريد.
٢. المادة تتجمع في مناطق النمو أو النشاط غير الطبيعي في العظام.
٣. تُدمج صور PET مع صور CT لتوفير رؤية شاملة.

الاستخدامات:

- الكشف عن أورام العظام أو انتقال السرطان إليها.
- تقييم الكسور الدقيقة أو المزمنة.
- تشخيص التهابات العظام أو أمراضها مثل هشاشة العظام.

تحضيرات المريض:

- لا يحتاج الى الصيام.
- شرب كميات كافية من الماء.

النتائج المتوقعة:

- تظهر المناطق ذات النشاط المرتفع في الصور بوضوح، مما يُشير إلى إصابات أو أورام.

٥. (فحص العظام) SPECT/CT

فحص بسيط يُستخدم لتقييم صحة العظام وتشخيص مشاكلها باستخدام مادة مشعة.

آلية العمل:

١. يتم حقن مادة مشعة (مثل Technetium-99m) في الوريد.

٢. المادة تتراكم في مناطق النشاط غير الطبيعي في العظام.

٣. تُلتقط الصور باستخدام كاميرا غاما لتحديد المشاكل.

الاستخدامات:

• تشخيص الكسور الدقيقة أو الكسور الناتجة عن هشاشة العظام.

• الكشف عن انتشار السرطان إلى العظام.

• تقييم التهابات العظام.

تحضيرات المريض:

• لا حاجة للصيام.

• شرب الماء قبل وبعد الفحص يساعد في التخلص من المادة المشعة.

النتائج المتوقعة:

• النشاط غير الطبيعي يظهر كمناطق مضيئة على الصور.

٦. (فحص الغدة الدرقية) Thyroid Scan

الوصف العام: فحص لتقييم وظيفة الغدة الدرقية واكتشاف أي شذوذ فيها باستخدام مادة مشعة.

آلية العمل:

- ١- يتم حقن أو تناول مادة مشعة (مثل اليود-١٢٣).
- ٢- الغدة الدرقية تمتص المادة، مما يسمح بتصوير نشاطها باستخدام كاميرا غاما.

الاستخدامات:

- تشخيص فرط نشاط الغدة الدرقية أو قصورها.
 - تقييم العقيدات الدرقية لتحديد طبيعتها.
 - مراقبة وظيفة الغدة بعد العلاج.
- تحضيرات المريض:
- التوقف عن تناول الأطعمة الغنية باليود قبل الفحص.
 - التوقف عن أدوية الغدة الدرقية حسب تعليمات الطبيب.
- النتائج المتوقعة:
- النشاط المرتفع يشير إلى فرط النشاط، بينما النشاط المنخفض قد يُشير إلى قصور أو تلف الغدة.

٧. فحص الغدد جارات الدرقيّة Parathyroid Scan

يُستخدم هذا الفحص لتحديد الغدد جارات الدرقيّة التي تعمل بشكل مفرط، مما يساعد في تشخيص اضطراباتها.

آلية العمل:

١- يتم حقن مادة مشعّة (Technetium-99m sestamibi) في الوريد.

٢- المادة تتجمع في الغدد جارات الدرقيّة النشطة بشكل مفرط.

٣- تُلتقط الصور باستخدام كاميرا غاما لتحديد الغدد غير الطبيعيّة.

الاستخدامات:

• تشخيص فرط نشاط الغدد جارات الدرقيّة.

• تحديد موقع الأورام أو التكيّسات.

• تقييم الحالات المرتبطة بزيادة الكالسيوم في الدم.

تحضيرات المريض:

• لا حاجة للصيام.

• قد يُطلب من المريض التوقف عن تناول المكملات الغذائيّة المحتوية على

الكالسيوم أو فيتامين د قبل الفحص.

النتائج المتوقعة:

• الغدد النشطة بشكل مفرط تظهر كنقاط مضيئة، مما يُشير إلى اضطراب

وظيفتها.

٨. فحص الكلى (DMSA Renal Scan)

الوصف العام:

فحص يُستخدم لتقييم شكل الكلى، تركيبتها، واكتشاف أي ندوب أو مشاكل في أنسجتها.

آلية العمل:

١- يتم حقن مادة مشعة (Technetium-99m DMSA) في الوريد.

٢- المادة تتجمع في أنسجة الكلى السليمة، وتُظهر تفاصيل دقيقة.

٣- تلتقط الصور باستخدام كاميرا غاما لتقييم شكل الكلى.

الاستخدامات:

• تقييم الندوب الناتجة عن الالتهابات الكلوية.

• الكشف عن التشوهات الخلقية في الكلى.

• تشخيص الالتهابات المزمنة.

تحضيرات المريض:

• لا حاجة للصيام.

• شرب الماء يُساعد في تسريع التخلص من المادة المشعة بعد الفحص.

النتائج المتوقعة:

• المناطق غير الطبيعية في الكلى تظهر كبقع باهتة على الصور، مما يُشير إلى

ضرر أو خلل.

٩. فحص الكلى DTPA Renal Scan

الوصف العام:

يُستخدم لتقييم تدفق الدم إلى الكلى ووظائفها الديناميكية، بما في ذلك قياس معدل الترشيح الكبيبي (GFR) آلية العمل

١- يتم حقن مادة مشعة (Technetium-99m DTPA) في الوريد.

٢- المادة تنتقل عبر الكلى ويتم تصوير حركتها باستخدام كاميرا غاما.

٣- يُقاس معدل تدفق الدم ووظيفة الترشيح في الكلى.

الاستخدامات:

• قياس كفاءة الكلى.

• الكشف عن انسداد المسالك البولية.

• تقييم وظيفة الكلى الديناميكية قبل وبعد العمليات الجراحية.

تحضيرات المريض:

• شرب الماء لتحفيز تدفق البول.

• لا حاجة للصيام.

النتائج المتوقعة:

• التدفق الطبيعي يشير إلى كلى سليمة، بينما التدفق البطيء يُشير إلى انسداد

أو ضعف وظيفي.

١٠. فحص الكلى (MAG3) MAG3 Renal Scan

الوصف العام:

فحص ديناميكي يُستخدم لدراسة تدفق البول من الكلى عبر الحالبين وصولاً إلى المثانة.

آلية العمل:

1. يتم حقن مادة مشعة (Technetium-99m MAG3) في الوريد.
2. المادة تتبع مسار البول ويتم تصويرها باستخدام كاميرا غاما.
3. يتم تحليل تدفق البول لتحديد العوائق.

الاستخدامات:

- تشخيص انسداد المسالك البولية.
- تقييم وظائف الكلى الديناميكية.
- متابعة المرضى بعد عمليات إصلاح انسداد الكلى.

تحضيرات المريض:

- شرب كميات كبيرة من الماء قبل الفحص.
- قد يُطلب من المريض تناول دواء مدر للبول أثناء الفحص لتحفيز تدفق البول.

النتائج المتوقعة:

- التدفق السلس يدل على كلى سليمة، بينما يشير التوقف أو التدفق البطيء

إلى وجود انسداد.

١١ - فحص الجهاز اللمفاوي (Lymphoscintigraphy)

الوصف العام:

فحص يُستخدم لتقييم الجهاز اللمفاوي، بما في ذلك الكشف عن انسدادات الأوعية اللمفاوية أو العقد المصابة.

آلية العمل:

١ - يتم حقن مادة مشعة تحت الجلد أو في العقد اللمفاوية القريبة.

٢ - تُتابع حركة المادة المشعة عبر الجهاز اللمفاوي باستخدام كاميرا غاما.

الاستخدامات:

- تشخيص انسداد الجهاز اللمفاوي.
 - تحديد العقد اللمفاوية الحارسة في حالات السرطان (مثل سرطان الثدي).
 - تقييم أمراض الجهاز اللمفاوي مثل الوذمة اللمفاوية.
- تحضيرات المريض:
- لا حاجة لتحضيرات خاصة.
 - يُنصح بإبلاغ الطبيب عن أي جراحات سابقة قد تؤثر على الجهاز اللمفاوي.
- النتائج المتوقعة:
- الحركة السلسة للمادة تشير إلى نظام لمفاوي طبيعي، بينما يشير التوقف أو الانتفاخ إلى انسداد.

١٢. فحص للكبد والمرارة HIDA Scan

الوصف العام:

فحص يُستخدم لتقييم وظيفة الكبد والمرارة وتشخيص انسداد القنوات الصفراوية أو التهابات المرارة.

آلية العمل:

١- يتم حقن مادة مشعة مثل (Technetium-99m HIDA) في الوريد.

٢- تنتقل المادة عبر الكبد إلى القنوات الصفراوية والمرارة.

٣- تُلتقط الصور باستخدام كاميرا غاما لتقييم تدفق الصفراء.

الاستخدامات:

• تشخيص انسداد القنوات الصفراوية.

• الكشف عن التهاب المرارة.

• تقييم تسرب الصفراء بعد الجراحة.

تحضيرات المريض:

• الصيام لمدة ٤-٦ ساعات قبل الفحص لضمان امتلاء المرارة.

• قد يُطلب من المريض تناول مادة تُحفز إفراز الصفراء أثناء الفحص.

النتائج المتوقعة:

• تدفق الصفراء بشكل طبيعي يدل على مرارة سليمة، بينما يشير الانسداد إلى

وجود مشكلة.

١٣. فحص الكبد والطحال Liver-Spleen Scan

الوصف العام:

فحص يُستخدم لتقييم صحة الكبد والطحال وتشخيص الأمراض المرتبطة بهما مثل تضخم الطحال أو تشمع الكبد.

آلية العمل:

١- يتم حقن مادة مشعة (Technetium-99m sulfur colloid) في الوريد.

٢- المادة تتوزع في الكبد والطحال والخلايا البلعمية.

٣- يلتقط الصور باستخدام كاميرا غاما لتحديد حجم ووظيفة الأعضاء.

الاستخدامات:

• الكشف عن تضخم الطحال أو اضطراب وظيفته.

• تقييم حالات تشمع الكبد.

• تشخيص الأورام أو التشوهات في الكبد أو الطحال.

تحضيرات المريض:

• لا حاجة للصيام أو لتحضيرات خاصة.

النتائج المتوقعة:

• توزيع طبيعي للمادة المشعة يشير إلى أعضاء سليمة، بينما التوزيع غير

الطبيعي يدل على مشاكل مثل أورام أو تلف الأنسجة.

١٤. فحص نزيف الجهاز الهضمي GIT Bleeding Scan

الوصف العام:

يُستخدم لتحديد موقع النزيف داخل الجهاز الهضمي، خاصةً إذا لم تُظهر الفحوصات التقليدية سبب النزيف.

آلية العمل:

- ١- يتم حقن خلايا دم حمراء مشبعة بمادة مشعة في الوريد.
- ٢- تُراقب حركة المادة المشعة داخل الأوعية الدموية بالجهاز الهضمي.
- ٣- تُلتقط الصور على فترات زمنية باستخدام كاميرا غاما.

الاستخدامات:

- الكشف عن النزيف الحاد أو المزمن داخل الجهاز الهضمي.
- تحديد مصدر النزيف لتوجيه العلاج الجراحي أو الدوائي.

تحضيرات المريض:

- الصيام لمدة ٤-٦ ساعات قبل الفحص.
 - إبلاغ الطبيب عن الأدوية المستخدمة، خاصة مضادات التخثر.
- النتائج المتوقعة:
- ظهور المادة المشعة خارج الأوعية الدموية يُشير إلى موقع النزيف.

١٥. فحص إفراغ المعدة Gastric Emptying Scan

الوصف العام:

يُستخدم لتقييم مدى سرعة انتقال الطعام من المعدة إلى الأمعاء الدقيقة، وهو مفيد لتشخيص اضطرابات الجهاز الهضمي.

آلية العمل:

- ١- يتناول المريض وجبة تحتوي على مادة مشعة.
- ٢- يتم تصوير حركة المادة المشعة من المعدة إلى الأمعاء على فترات زمنية منتظمة.

٣- يُقاس سرعة الإفراغ لتحديد وجود تأخير أو تسارع.

الاستخدامات:

- تشخيص تأخر إفراغ المعدة المرتبط بالسكري.
- تقييم اضطرابات الجهاز الهضمي مثل عسر-الهضم أو السرعة المفرطة في الإفراغ.

تحضيرات المريض:

- الصيام لمدة ٨ ساعات قبل الفحص.
 - تجنب الأدوية التي تؤثر على حركة المعدة حسب توجيهات الطبيب.
- النتائج المتوقعة:
- قياس نسبة الإفراغ الطبيعي يساعد في تحديد ما إذا كان هناك تأخير أو اضطراب.

١٦. فحص حركة المريء Esophageal Motility Scan

الوصف العام:

فحص يُستخدم لتقييم حركة المريء وقدرته على نقل الطعام والسوائل إلى المعدة بشكل طبيعي.

آلية العمل:

- ١- يتم إعطاء المريض مادة مشعة تُبتلع مع القليل من الماء.
- ٢- يُراقب حركة المادة خلال انتقالها عبر المريء باستخدام كاميرا غاما.
- ٣- يتم قياس سرعة وكفاءة حركة المريء.

الاستخدامات:

- تشخيص اضطرابات البلع مثل تعذر الارتخاء المريئي أو ارتجاع المريء.
- الكشف عن انسداد المريء أو تشوهات.

تحضيرات المريض:

- الصيام لمدة ٦-٨ ساعات قبل الفحص.

النتائج المتوقعة:

- انتقال المادة بشكل سلس يدل على وظيفة طبيعية، بينما يشير التأخير أو التوقف إلى مشكلة في الحركة.

١٧. فحص تدفق الدم إلى الرئتين Lung Perfusion Scan

الوصف العام:

يُستخدم هذا الفحص لتقييم تدفق الدم إلى الرئتين وتشخيص مشاكل الدورة الدموية الرئوية مثل الانصمام الرئوي.

آلية العمل:

١- يتم حقن مادة مشعة في الوريد تنتقل مع الدم إلى الرئتين.

٢- تُلتقط الصور باستخدام كاميرا غاما لتحديد توزيع الدم داخل الرئتين.

الاستخدامات:

• تشخيص الانسداد الرئوي (جلطات الرئة).

• تقييم أمراض الرئة المزمنة مثل التليف الرئوي.

تحضيرات المريض:

• لا حاجة لتحضيرات خاصة.

النتائج المتوقعة:

• تدفق طبيعي يدل على شرايين رئوية سليمة، بينما يشير التدفق غير المنتظم

إلى انسداد أو مشكلة في الدورة الدموية.

١٨. فحص ميكل Meckel's Scan

الوصف العام: يُستخدم للكشف عن رتج ميكل، وهو تشوه خلقي قد يُسبب نزيفاً في الجهاز الهضمي.

- ١- يتم حقن مادة مشعة (Technetium-99m) في الوريد.
 - ٢- تتجمع المادة في الأنسجة التي تحتوي على خلايا معدية غير طبيعية.
 - ٣- تُلتقط الصور لتحديد وجود رتج ميكل.
- الاستخدامات:

• تشخيص نزيف الجهاز الهضمي الناتج عن رتج ميكل.
تحضيرات المريض:

- الصيام لمدة ٤-٦ ساعات قبل الفحص.
- النتائج المتوقعة:

• ظهور المادة المشعة في منطقة معينة يُشير إلى وجود رتج ميكل.

١٩. فحص القنوات الدمعية Lacrimal Scan

فحص يُستخدم لتقييم انسداد القنوات الدمعية أو تشوهها.
آلية العمل:

- ١- يتم وضع مادة مشعة في الكيس الدمعي للعين.
 - ٢- تُتابع حركة المادة عبر القنوات الدمعية باستخدام كاميرا غاما.
- الاستخدامات:

- تشخيص انسداد القنوات الدمعية.
 - تقييم مشاكل تصريف الدموع.
- تحضيرات المريض:

- لا حاجة لتحضيرات خاصة.
- النتائج المتوقعة:

• تدفق المادة بسلاسة يدل على وظيفة طبيعية، بينما يشير التوقف أو التأخير إلى انسداد.

٢٠ . فحص اليود فقط Iodine Scan Only

فحص يُستخدم لتقييم نشاط الغدة الدرقية باستخدام نظير اليود المشع.

- ١- يتم تناول أو حقن مادة مشعة (مثل اليود-١٢٣).
- ٢- تُمتص المادة من الغدة الدرقية، مما يسمح بتصوير نشاطها باستخدام كاميرا غاما.

الاستخدامات:

- تشخيص فرط نشاط الغدة الدرقية.
- الكشف عن العقيدات الدرقية وتحديد طبيعتها.
- تحضيرات المريض:
- التوقف عن الأدوية والأطعمة الغنية باليود قبل الفحص.
- النتائج المتوقعة:
- امتصاص مرتفع يدل على فرط النشاط، بينما الامتصاص المنخفض يُشير إلى قصور أو تلف الغدة.

٢١ . فحص عضلة القلب MPI (Myocardial Perfusion Imaging)

فحص يُستخدم لتقييم تدفق الدم إلى عضلة القلب في حالتي الراحة والإجهاد.

- ١- يتم حقن مادة مشعة مثل Technetium-99m في الوريد.
- ٢- يُراقب حركة الدم عبر شرايين القلب أثناء الراحة وبعد الإجهاد.

الاستخدامات:

- تشخيص انسداد الشرايين التاجية.
- تقييم استجابة القلب بعد النوبات القلبية.
- تحضيرات المريض:
- الصيام لمدة ٤-٦ ساعات.
- الامتناع عن الكافيين قبل الفحص.
- النتائج المتوقعة:
- تدفق طبيعي يدل على شرايين سليمة، بينما التدفق الضعيف يُشير إلى انسداد.

٢٢. علاج اليود المشع. Iodine Therapy

علاج يُستخدم لتدمير خلايا الغدة الدرقية النشطة بشكل مفرط أو السرطانية باستخدام اليود المشع.

آلية العمل:

1. يتم تناول جرعة من اليود المشع. (I-131)

2. تمتص الغدة الدرقية اليود، مما يؤدي إلى تدمير الخلايا المستهدفة.

الاستخدامات:

• علاج فرط نشاط الغدة الدرقية.

• القضاء على خلايا سرطان الغدة الدرقية.

تحضيرات المريض:

• اتباع نظام غذائي منخفض اليود قبل العلاج.

• التوقف عن أدوية الغدة الدرقية.

النتائج المتوقعة:

• تقلص حجم الغدة أو القضاء على الخلايا السرطانية.

الفصل الرابع الوقاية من الاشعاع

٤-١-المقدمة.

في عالمنا المعاصر، تزايد الاعتماد على الطاقة النووية لتلبية احتياجات البشرية المتزايدة من الطاقة. ورغم الفوائد الكبيرة التي تقدمها هذه الطاقة، إلا أن المخاطر الكامنة وراء استخدامها لا يمكن إغفالها. إن الإشعاع النووي، ذلك الخطر الخفي الذي لا يُرى بالعين المجردة، يحمل في طياته تهديدات جسيمة للإنسان والبيئة على حد سواء.

يهدف هذا الفصل إلى استكشاف تلك المخاطر بشكل علمي ودقيق، محاولاً تسليط الضوء على طبيعة الإشعاع النووي، وتأثيراته المحتملة على الصحة العامة والبيئة. سنناقش في هذا الفصل تأثيرات الإشعاع على المستوى البيولوجي، ومخاطر التلوث النووي، وكذلك الكوارث النووية التي هزت العالم. كما سنتناول الإجراءات والتدابير الوقائية التي يمكن اتخاذها للحد من هذه المخاطر وتقليل تأثيراتها.

إن فهم مخاطر الإشعاع النووي ليس مجرد ضرورة علمية، بل هو مسؤولية أخلاقية تجاه الأجيال القادمة، فمعرفة المخاطر هي الخطوة الأولى نحو تجنبها، وبناء مستقبل أكثر أماناً لنا ولللأرض التي نعيش عليها.

الإشعاع النووي هو نتاج للعمليات النووية التي تحدث داخل المفاعلات النووية أو خلال انفجارات الأسلحة النووية. يمكن أن تتسبب هذه الإشعاعات في أضرار جسدية ووراثية خطيرة، حيث تدخل إلى جسم الإنسان وتؤثر على الخلايا والأنسجة بشكل قد يكون قاتلاً. ومع ذلك، يظل فهم هذه المخاطر محدوداً في العديد من المجتمعات، مما يزيد من الحاجة إلى توعية شاملة حول هذا الموضوع.

سيأخذنا هذا الفصل في رحلة لفهم ماهية الإشعاع النووي، آلياته، وتأثيراته المختلفة. سنبدأ بتقديم نظرة عامة عن الإشعاع النووي من حيث طبيعته الفيزيائية وأنواعه المختلفة. بعدها، سنتناول التأثيرات الصحية التي قد تنجم عن التعرض للإشعاع النووي، مع التركيز على الدراسات التي أجريت حول الأمراض المرتبطة به مثل السرطان والأضرار الجينية.

كما سنعرض في فقرات لاحقة الكوارث النووية الكبرى التي شهدتها العالم من قبل، مثل كارثة تشيرنوبيل وفوكوشيما وهيروشيما وناكازاكي، والتي تُعد شواهد مؤلمة على حجم الخطر الذي يمثله الإشعاع النووي عندما يُفقد التحكم فيه. هذه الكوارث ليست مجرد حوادث تاريخية، بل هي دروس قاسية حول ضرورة التحكم الصارم في التكنولوجيا النووية.

ختاماً، سنتناول الوسائل والاحتياطات الواجب اتخاذها لحماية البشر والبيئة من مخاطر الإشعاع النووي. سواء كان ذلك من خلال تطوير سياسات صارمة، أو تعزيز الأبحاث العلمية، أو حتى من خلال نشر الوعي العام، فإن الحماية من الإشعاع النووي تتطلب تعاوناً جماعياً على مستوى العالم.

٤-٢- مخاطر الإشعاع وطرائق الوقاية منها.

١- الإشعاع النووي.

الإشعاع بشكل عام هو الطاقة التي تنتقل عبر الفضاء في شكل موجات كهرومغناطيسية أو جسيمات دقيقة. أما الإشعاع النووي هو نوع من الإشعاع المؤين الذي ينبعث من قلب نوى الذرات غير المستقرة خلال عملية الانحلال الإشعاعي.

تبعث الذرات اشعاعاً عندما تكون في حالة هيجان وعدم استقرار وهذا الهيجان ناتج من طاقة إضافية تحصل عليها الذرات من محيطها الخارجي بطرائق عديدة (سنذكرها لاحقاً) فلغرض التخلص من هذه الطاقة الزائدة تبعث هذا الطاقة على اشعاع يمكن أن يكون الإشعاع مؤين أو غير مؤين. الإشعاع المؤين (المهيج)، مثل أشعة ألفا وبيتا وغاما، لديه القدرة على إزالة الإلكترونات من الذرات، مما يمكن أن يتسبب في أضرار خلوية وجينية. الإشعاع النووي يشكل تهديداً كبيراً على صحة الإنسان والبيئة بسبب قدرته العالية على اختراق الأنسجة الحية وإحداث أضرار خطيرة على المستوى الخلوي. عندما يتعرض الإنسان للإشعاع النووي، تتأين الذرات في الخلايا، مما يؤدي إلى تكوين شقوق في الحمض النووي (DNA)، الذي يعد جزيء الحياة الأساس. هذه الشقوق يمكن أن تتسبب في موت الخلية، أو

حدوث طفرات جينية قد تؤدي إلى تطور أمراض خطيرة مثل السرطان. الخطر لا يكمن فقط في التأثيرات الصحية الفورية، بل يمتد ليشمل التأثيرات طويلة الأمد التي قد تظهر بعد سنوات أو حتى عقود من التعرض للإشعاع.

الآثار الصحية تختلف حسب نوع الإشعاع ومستوى التعرض. على سبيل المثال، الجرعات العالية من الإشعاع يمكن أن تسبب أمراض الإشعاع الحادة، وهي حالة تؤدي إلى تدمير الجهاز المناعي والجهاز الهضمي، وقد تكون مميتة في بعض الحالات. أما التعرض المزمن لجرعات منخفضة من الإشعاع، فيزيد من خطر الإصابة بأمراض القلب والأوعية الدموية، والسرطان، وأمراض أخرى قد لا تكون واضحة في البداية.

الإشعاع النووي لا يؤثر فقط على من تعرضوا له مباشرة، بل يمتد تأثيره إلى الأجيال القادمة. الطفرات الجينية الناتجة عن الإشعاع يمكن أن تنتقل إلى الأبناء، مما يزيد من احتمال ولادة أطفال يعانون من تشوهات خلقية أو أمراض وراثية خطيرة. هذه المخاطر الوراثية تبرز أهمية التعامل بحذر مع الإشعاع النووي وتجنب التعرض غير الضروري له.

علاوة على ذلك، يسبب الإشعاع النووي تلوثاً بيئياً شديداً خطورة. المواد المشعة التي تنتشر في البيئة يمكن أن تلوث الماء، والتربة، والهواء، وتبقى في الطبيعة لمئات أو حتى آلاف السنين. هذه المواد المشعة تدخل السلسلة الغذائية، مما يؤدي إلى تراكمها في الكائنات الحية، وتعرضها لخطر الإصابة بالأمراض الناجمة عن الإشعاع. هذه التأثيرات البيئية تجعل من الإشعاع النووي تهديداً مستمراً يتطلب إدارة صارمة وتدابير وقائية فعالة.

في ظل هذه المخاطر كلها، يصبح من الضروري تعزيز الوعي بأهمية اتخاذ التدابير الوقائية، مثل توفير المعدات اللازمة للحماية من الإشعاع في المنشآت النووية، والتأكد من اتباع بروتوكولات السلامة، وتحسين الاستجابة للكوارث النووية لضمان حماية الإنسان والبيئة من آثار الإشعاع النووي.

٤-٣- الإشعاع ومخاطره

الإشعاع النووي يُستخدم في كل من المفاعلات النووية والمراكز الطبية النووية، لكن هناك فروقاً جوهرية في كيفية إنتاجه، واستخدامه، ومستوى التعرض له، والأغراض التي يخدمها، يمكن إدراج بعض الفروقات بما يلي:

١- المصدر والاستخدام.

المفاعلات النووية، يتم إنتاج الإشعاع النووي من خلال عملية الانشطار النووي، حيث يتم تقسيم نوى الذرات الثقيلة مثل اليورانيوم أو البلوتونيوم لإنتاج كميات هائلة من الطاقة، هذه الطاقة تُستخدم أساساً لتوليد الكهرباء في محطات الطاقة النووية. الإشعاع في هذه الحالة ينتج عن النواتج الثانوية للانشطار النووي، التي تشمل جسيمات ألفا وبيتا، وأشعة غاما. المفاعلات النووية تولد كميات كبيرة من الإشعاع الذي يتطلب إجراءات أمان مشددة للتحكم به وتجنب تسربه إلى البيئة.

في المراكز الطبية، يُستخدم الإشعاع النووي لأغراض تشخيصية وعلاجية لذا تكون شدته أقل بكثير من تلك التي في المفاعلات النووية. هنا، يتم استخدام كميات صغيرة من المواد المشعة (النظائر المشعة) لأغراض مثل التصوير الإشعاعي (مثل التصوير المقطعي بالإصدار البوزيتروني) أو العلاج الإشعاعي لعلاج السرطان. هذه المواد المشعة تصدر إشعاعات (عادةً أشعة غاما أو بيتا) بجرعات يمكن التحكم فيها بدقة لعلاج الأورام أو لتشخيص حالات مرضية معينة دون إلحاق ضرر كبير بالخلايا السليمة.

٢- مستوى الإشعاع والتحكم.

المفاعلات النووية الإشعاع في المفاعلات النووية يكون بكميات كبيرة ومركزة للغاية، مما يستدعي استخدام تدابير أمان مكثفة مثل حاويات محكمة، أنظمة تبريد، وطبقات متعددة من الحواجز للحد من تسرب الإشعاع. أي فشل في هذه الأنظمة قد يؤدي إلى حوادث نووية كبيرة تؤدي إلى تسرب كميات هائلة من الإشعاع إلى البيئة، كما حدث في تشيرنوبل وفوكوشيما.

بينما في المراكز الطبية النووية تكون الجرعات المستخدمة في الطب النووي منخفضة نسبياً ومخصصة للأفراد. هناك أنظمة صارمة للتأكد من أن الإشعاع يُوجه بدقة إلى المناطق المستهدفة في الجسم، مع تقليل التعرض للإشعاع في الأنسجة السليمة. حتى عند استخدام الإشعاع لعلاج السرطان، يتم تقسيم الجرعة الكلية إلى جلسات متعددة لتقليل الآثار الجانبية.

٣- الأغراض والنتائج.

في المفاعلات النووية الهدف يكون الأساس هو إنتاج الطاقة بكفاءة عالية، والاستخدامات الأخرى للإشعاع في المفاعلات تشمل إنتاج نظائر مشعة للاستخدامات الطبية والصناعية. المخاطر المرتبطة بها تتعلق بالتسرب الإشعاعي والكوارث البيئية.

بينما المراكز الطبية النووية يكون الهدف الرئيس فيها هو تحسين الصحة من خلال تشخيص الأمراض وعلاجها. المخاطر تكون محدودة إلى حد كبير وتُدار بعناية لضمان عدم تعرض المرضى والعاملين لمستويات ضارة من الإشعاع.

٤- المخاطر البيئية.

في المفاعلات النووية إذا لم يتم التعامل مع النفايات النووية بشكل صحيح أو إذا حدثت حوادث، يمكن أن تؤدي إلى تلوث واسع النطاق للمناطق المحيطة، مما يجعلها غير صالحة للسكن لسنوات طويلة.

بينما المراكز الطبية النووية فإن النفايات المشعة الناتجة عن الطب النووي تكون بكميات صغيرة ويتم التعامل معها وفقاً لإجراءات صارمة للتخلص منها بأمان والمخاطر البيئية تكون محدودة جداً ومسيطر عليها بشكل جيد. باختصار، بينما يُستخدم الإشعاع النووي في كل من المفاعلات النووية والمراكز الطبية النووية، فإن الطريقة التي يُنتج بها، والغرض من استخدامه، ومستوى التحكم والمخاطر المرتبطة به تختلف بشكل كبير بين الاثنين.

٤-٤-٤- أنواع الأشعة.

الأشعة النووية هي نوع من الإشعاع الذي ينبعث من تفاعلات نووية داخل الذرات، هذه الأشعة تحمل طاقة هائلة وتعد من بين أقوى أنواع الإشعاع التي يمكن أن تؤثر على المادة بشكل عميق. تتنوع الأشعة النووية في خصائصها وطرائق تفاعلها مع المواد الحية وغير الحية، وهو ما يجعلها مفيدة في بعض التطبيقات مثل الطب والصناعة، لكنها في الوقت نفسه تشكل خطراً كبيراً إذا لم يتم التعامل معها بحذر.

تتكون الأشعة النووية بشكل أساس من ثلاثة أنواع رئيسية: أشعة ألفا، وأشعة بيتا، وأشعة غاما. كل نوع من هذه الأشعة يمتلك خصائص فريدة تجعل استخداماته وتأثيراته مختلفة.

أولاً: أشعة ألفا (α).

تتكون من نوى الهيليوم (بروتونان ونيوترونان ${}^2\text{H}^4$) وتكون ذات شحنة موجبة ومدى تأثيرها بسيط جداً ولا يسبب أية آثار جانبية لأن قدرتها على الاختراق ضعيفة، حيث يمكن إيقافها بورقة أو الجلد ولكنها تصبح خطيرة عند استنشاقها أو ابتلاعها، حيث يمكن أن تسبب أضراراً شديدة داخل الجسم.

ثانياً: أشعة بيتا (β).

تتكون من إلكترونات أو بوزيترونات ولها شحنة معينة، وتمتلك قدرة اختراق أعلى من أشعة ألفا، ويمكن إيقافها بمواد مثل الألومنيوم بأسمك بسيطة. يمكن أن تسبب أضراراً في الجلد والعينين، وتكون خطيرة إذا تم استنشاقها أو ابتلاعها.

ثالثاً: أشعة غاما (γ).

هي أشعة كهرومغناطيسية ذات طاقة عالية، بدون كتلة أو شحنة، تمتلك قدرة اختراق عالية جداً ويمكن أن تخترق المواد الصلبة، يمكن أن تسبب أضراراً عميقة للأنسجة والأعضاء الداخلية. أشعة غاما (γ) تُبعث عندما تنخفض نواة ذرية غير مستقرة إلى حالة طاقة أقل بعد عملية تحلل نووي. يمكن أن تكون هذه العملية مرتبطة بأنواع مختلفة من الانحلال النووي. وتحدث في الحالات التالية:

أولاً: عندما يحدث تحلل ألفا أو بيتا، تظل النواة الناتجة عادةً في حالة طاقة عالية (حالة متحمسة)، للعودة إلى حالة طاقة مستقرة، تطلق النواة طاقة زائدة على شكل أشعة غاما، كما هو الحال في تحلل اليود-١٣١، بعد إصدار جسيم بيتا، يظل النواة في حالة مثارة وتبعث أشعة غاما لتحرير الطاقة الزائدة.
ثانياً: بعد التفاعلات النووية.

الانفجارات النووية والتفاعلات في المفاعلات، يمكن أن تطلق النوى المتشكلة بعد تفاعلات نووية (مثل الانفجارات النووية) أشعة غاما كجزء من عملياتها لتفريغ الطاقة الزائدة.

ثالثاً: خلال عمليات الانحلال الإشعاعي الطبيعي.
بعض النظائر الطبيعية التي تتحلل ببطيء (مثل اليورانيوم-٢٣٨) تصدر أشعة غاما بشكل منتظم كجزء من سلسلة التحلل الإشعاعي.

من خصائص أشعة غاما أنها تمتلك طاقة عالية جداً، مما يمنحها قدرة اختراق كبيرة. يمكن أن تخترق معظم المواد وتحتاج إلى دروع سميكة مثل الرصاص أو الخرسانة لتقليل تأثيرها. وهي لا تمتلك شحنة أو كتلة على عكس جسيمات ألفا وبيتا، مما يجعلها أكثر قدرة على الانتشار عبر المواد.

أشعة غاما هي جزء من طبيعة عمليات التحلل النووي والأنشطة الإشعاعية الطبيعية والاصطناعية، وتستخدم بشكل واسع في المجالات الطبية والصناعية لتشخيص وعلاج الأمراض، ولأغراض البحث.
رابعاً: النيوترونات.

هي جسيمات نووية عديمة الشحنة تمتلك قدرة اختراق كبيرة ويمكن أن تخترق معظم المواد بسهولة من مخاطرها أنها يمكن أن تؤدي إلى أضرار خلوية ونوعيات مختلفة من الإشعاع داخل الجسم.

٤-٦- التآثيرات البيولوجية للإشعاع

إن معظم الضرر الذي تسببه الاشعاعات يأتي من تأثيرها البيولوجي على الكائنات الحية والمنظومات العضوية، وهناك طريقتان تؤثر بهما الاشعاعات على الكائنات الحية:

الطريقة الأولى: هي ما يعرف بالتأثير المباشر حيث تقوم الاشعاعات بتأيين جزء من الذرات الداخلة في تركيب أنسجة الجسم نتيجة قيام هذه الذرات بامتصاص الطاقة من الاشعاعات.

لتوضيح ذلك يمكن ان نورد المثال الاتي ، ان امتصاص جرعة مقدارها ٤٠٠ راد ،يعني ان كل واحد غرام من النسيج سوف يحصل على كمية من الطاقة مقدارها 2.5×10^{16} الكترون فولت، وحيث انه يلزم حوالي ٣٤ الكترون فولت لتوليد زوج ايوني واحد في النسيج نجد ان عدد الايونات المتولدة نتيجة امتصاص الجرعة السابقة هي 7.65×10^{15} ذرة في كل غرام قد تأثرت مباشرة نتيجة تعرض الجسم لهذه الجرعة القاتلة ، لكننا اذا قسمنا هذا العدد على عدد الذرات في الغرام الواحد من النسيج نجد ان نسبة واحد فقط من كل عشرة ملايين ذرة قد تأثرت بالإشعاع وهو عدد قد يبدو قليلا جدا لأول وهلة الا ان عملية تأين الذرات سوف تؤدي الى تحلل الجزيئات التي تدخل هذه الذرات ضمن تركيبها وهذا سيكون له اضرار كبيرة على مستوى الخلية الواحدة والكائن الحي بأكمله. إن أهم الأضرار المباشرة للإشعاعات هي الطفرات الوراثية وكذلك موت الخلايا، فمثلا ان جرعة اشعاعية مقدارها ٤٠٠ راد تمثل الجرعة الاشعاعية المميتة لنصف المتعرضين لها من البشر خلال ثلاثين يوما ويرمز لها بالرمز LD50/30، وهي تعد جرعة اشعاعية كبيرة على الجسم على الرغم من تأثيرها المباشر كما لاحظنا محدود جدا.

الطريقة الثانية: التي تؤثر بها الاشعاعات على الكائنات الحية هي الطريقة غير المباشرة. في هذه الطريقة لا ينتقل اثر الاشعاعات الى الخلايا مباشرة وإنما تقوم الاشعاعات بإنتاج عدد كبير من الجذور الحرة Free radicals ضمن سوائل الجسم خاصة الماء، تقوم هذه الجذور الحرة بدورها بتكوين مركبات كيميائية

سامة. بهذه الطريقة يصبح تأثير الاشعاعات أكثر حدة فمثلا تحتاج سبورات البكتريا لحوالي ٥٠٠٠٠٠ راد حتى يموت 90% من خلاياها في حين السبورات نفسها لحوالي ١٠٠٠٠٠ راد لأحداث التأثير نفسه عندما تكون في الماء ويعود ذلك الى ان الاشعاع يقوم بتكوين جذور حرة في الماء، حيث تتحد هذه الجذور الحرة مع بعضها لتكوين مركب بيروكسيد الهيدروجين المؤكسد والذي يساعد على الحاق المزيد من الضرر بالخلايا والجزيئات الأخرى المهمة في الجسم.

ان التعرض الزائد للإشعاع يمكن أن يؤثر على أعضاء الجسم جميعها ولكن بسبب اختلاف اعضاء الجسم في حساسيتها للإشعاع فان الاعراض الرضية تعتمد على مقدار الجرعة ويمكن تصنيف الآثار الحادة الى اربعة اثار هي:

١-الآثار التي تظهر على الدم.

٢-الآثار التي تظهر على الجهاز المعوي.

٣-الآثار التي تظهر على الجهاز العصبي المركزي.

٤-الآثار التي تظهر على الجلد.

يضاف الى ذلك مجموعة من الاعراض العامة التي ترافق الحالات السابقة جميعها مثل الدوار والاعياء وارتفاع درجة الحرارة والقيء.

التأثيرات الحادة: تشمل الحروق الإشعاعية، فقدان الشعر، والغثيان، والعقم، وحتى الموت في حالات التعرض الشديد، اما التأثيرات المزمنة فتتضمن زيادة مخاطر الإصابة بالسرطان، الطفرات الجينية، وأمراض الإشعاع.

التأثيرات البيولوجية للإشعاع تعتمد على عدة عوامل مثل نوع الإشعاع، الجرعة المستلمة، مدة التعرض، ونوع الأنسجة أو الخلايا المتعرضة. يمكن تقسيم هذه التأثيرات إلى:

أولا: التأثيرات الحادة.

التأثيرات الحادة تحدث عند التعرض لجرعات عالية من الإشعاع خلال فترة

قصيرة، تشمل هذه التأثيرات:

١ - متلازمة الإشعاع الحادة.

تحدث عندما يتعرض الجسم لجرعة عالية من الإشعاع (عادةً ما تكون أعلى من ١ جراي) خلال فترة زمنية قصيرة. يمكن أن تؤدي إلى أعراض حادة تشمل الغثيان، التقيؤ، الإسهال، ونقص في عدد خلايا الدم البيضاء، مما يزيد من خطر العدوى. في حالات الجرعات العالية جدًا، قد تؤدي إلى تلف شديد في الأعضاء الحيوية مثل القلب والأمعاء.

٢- تلف الأنسجة:

يمكن للإشعاع أن يسبب تلفًا مباشرًا في الأنسجة والخلايا، خاصة في الأنسجة التي تتجدد بسرعة مثل الجلد وبطانة الأمعاء. هذا قد يؤدي إلى حروق إشعاعية، تساقط الشعر، وقرحة في الأمعاء.

٣- التأثيرات التراكمية.

التعرض المستمر لجرعات صغيرة من الإشعاع على مدى فترة طويلة يمكن أن يؤدي إلى تأثيرات تراكمية تشمل:

١- السرطان: يُعد السرطان من أخطر التأثيرات التراكمية للإشعاع. الإشعاع يمكن أن يسبب طفرات في الحمض النووي (DNA)، مما يزيد من خطر تطور الأورام السرطانية. سرطان الغدة الدرقية، اللوكيميا، وسرطان الرئة هي أمثلة على السرطانات المرتبطة بالتعرض للإشعاع.

٢- التغيرات الوراثية: الإشعاع يمكن أن يسبب طفرات في الخلايا الجنسية، مما قد يؤدي إلى تشوهات وراثية في الأجيال القادمة.

٣- تلف الأعضاء: التعرض المستمر للإشعاع يمكن أن يؤدي إلى تلف في الأعضاء مع مرور الوقت، مثل تليف الأنسجة، وفشل الأعضاء، وتدهور وظائف الجهاز المناعي.

٤-٧- العوامل المؤثرة في التأثيرات البيولوجية

- ١- نوع الإشعاع: لكل نوع (ألفا، بيتا، وجاما) تأثيرات مختلفة على الخلايا.
 - ٢- الجرعة المستلمة: كلما زادت الجرعة، زادت شدة التأثيرات.
 - ٣- مدة التعرض: التعرض القصير لجرعة عالية قد يكون أكثر ضررًا من التعرض الطويل لجرعات صغيرة.
 - ٤- نوع الأنسجة: الأنسجة التي تتجدد بسرعة، مثل الجلد والدم، تكون أكثر عرضة لتأثيرات الإشعاع.
- فهم التأثيرات البيولوجية للإشعاع مهم لتقدير المخاطر المرتبطة بالتعرض للإشعاع، سواء كان في الطب أو في حالات التعرض البيئي أو المهني.

٤-٨- طرائق الوقاية من الإشعاع.

- ١- الابتعاد والمحافظة على مسافة يقلل من الجرعة الإشعاعية.
- ٢- تقليل الوقت الذي يقضيه الشخص بالقرب من مصدر الإشعاع.
- ٣- الحماية باستخدام مواد واقية مثل الرصاص أو الخرسانة أو ملابس واقية.
- ٤- الأجهزة الشخصية: استخدام أجهزة قياس الإشعاع لقياس مستويات الإشعاع ومراقبة التعرض.

٤-٩- التدابير التنظيمية.

- ١- التدريب: توفير تدريب شامل للعاملين في بيئات تعرض للإشعاع.
- ٢- مراقبة مستويات الإشعاع في الأماكن التي تحتوي على مصادر إشعاع.
- ٣- التقارير: الإبلاغ عن أي حالات تعرض غير طبيعي للإشعاع.

٤-١٠- إجراءات الطوارئ

- ١- الإخلاء: وضع خطط لإخلاء سريع في حالة الحوادث الإشعاعية.
- ٢- الإجراءات الطبية: تقديم العلاجات المناسبة للحالات الطارئة، مثل الأدوية المضادة للإشعاع.
- ٣- إجراء الفحوصات الطبية الدورية للعاملين في مجال الإشعاع للتأكد من سلامتهم وتثبيت الحالات المشتبه بها ومتابعتها.

٤-١١- الخلاصة

تتطلب إدارة مخاطر الإشعاع مزيجاً من التقنيات الوقائية والتدابير التنظيمية والتدريب. الفهم العميق لأنواع الإشعاع وتأثيراتها البيولوجية يمكن أن يساعد في تطوير استراتيجيات فعالة للوقاية والحماية، مما يساهم في سلامة الأفراد والمجتمعات.

٤-١٢- حوادث حقيقية لكوارث اشعاعية.

فيما بعض الأمثلة الحقيقية على حوادث إشعاعية بارزة تسببت بحوادث بشرية مرعبة ادت الى دمار شامل في كثير من جوانب الحياة، وهي توضح المخاطر والتحديات المتعلقة بالتعرض للإشعاع وكيف انها من الصعوبة بمكان السيطرة عليها ولربما تؤدي الى انهيار الحياة في الكرة الارضية.

١- حادثة تشيرنوبيل ١٩٨٦م.

في ٢٦ أبريل ١٩٨٦م، وقع انفجار في مفاعل نووي رقم ٤ في محطة تشيرنوبيل للطاقة النووية في أوكرانيا (في ذلك الوقت جزء من الاتحاد السوفيتي)، أدى الانفجار إلى إطلاق كميات كبيرة من الإشعاع النووي عالي الطاقة في الجو، مما تسبب بانتشار الإشعاع من أوكرانيا الى أوروبا حتى اعتقدت الحكومة الامريكية آنذاك بانها توجد ضربة نووية موجه من الاتحاد السوفيتي الى أوروبا.

تسببت الحادثة في وفاة أكثر من ٣٠ شخصاً مباشرة بسبب الانفجار والإشعاع. كما تعرضت مناطق واسعة في أوروبا الشرقية للإشعاع، مما أدى إلى إصابة العديد بأمراض إشعاعية وسرطانات. تم إخلاء مناطق واسعة، ولا يزال تأثير الحادث ملحوظاً حتى اليوم.

٢-حادثة فوكوشيما ٢٠١١م.

في ١١ مارس ٢٠١١م، ضرب زلزال قوي وتسونامي محطة فوكوشيما للطاقة النووية في اليابان. أدى ذلك إلى تعطل نظام التبريد في ثلاث مفاعلات، مما تسبب في انصهار جزئي للمفاعلات وإطلاق إشعاع. تلوثت البيئة بالإشعاع، وتم إجلاء أكثر من ١٠٠،٠٠٠ شخص من المناطق المحيطة. تسببت الحادثة في تسرب كميات كبيرة من المياه الملوثة بالإشعاع إلى المحيط.

٣-حادثة هيروشيما وناغازاكي ١٩٤٥م.

في ٦ و ٩ أغسطس ١٩٤٥، أسقطت الولايات المتحدة قنبلتين ذريتين على مدينتي هيروشيما وناغازاكي في اليابان خلال نهاية الحرب العالمية الثانية. كانت القنابل تحتوي على مواد مشعة وأنتجت إشعاعات مؤينة. تسببت القنابل في وفاة أكثر من ٢٠٠،٠٠٠ شخص بين قتلى وجرحى، وأثرت الإشعاعات على الحياة الصحية للناجين، مما تسبب في زيادة حالات السرطان وأمراض الإشعاع.

٤- حادثة كيسنجر في الأرجنتين ١٩٨٣م.

في عام ١٩٨٣م، تعرضت مدينة كيسنجر في الأرجنتين لتسرب إشعاعي من جهاز إشعاعي طبي كان يحتوي على كميات كبيرة من الكوبالت-٦٠ المشع. تسببت الحادثة في إصابة عدة أشخاص بالإشعاع وأدى إلى وفاة عدد منهم. تم اكتشاف الحادث بعد فترة من حدوثه، مما أدى إلى جهود ضخمة لإزالة التلوث والبحث عن ضحايا.

٥- حادثة إنديانا بويز ١٩٦٥م.

في سبتمبر ١٩٦٥م، تسربت كمية كبيرة من الإشعاع من جهاز تشعيع في مستشفى في إنديانا بويز، الولايات المتحدة. أصيب أربعة موظفين بالإشعاع، مما أدى إلى وفاة اثنين منهم، وتعرض الآخرون لأضرار صحية دائمة. هذه الحوادث تبرز أهمية إدارة المخاطر والإجراءات الوقائية في التعامل مع الإشعاع، وكذلك الحاجة إلى استجابة سريعة وفعالة لتقليل الأضرار وحماية الصحة العامة.

٤-١٣- وحدات قياس الجرعة الإشعاعية.

الجرعة القصوى المسموح بها للإشعاع تختلف بناءً على معايير وتوجيهات منظمات دولية مثل اللجنة الدولية للوقاية من الإشعاع (ICRP)، وهيئة تنظيم النووية في الولايات المتحدة (NRC)، ومنظمة الصحة العالمية (WHO) هذه الجرعات تعتمد على الغرض من التعرض، سواء كان في حالات العمل المهني أو التعرض الطبي أو التعرض العرضي.

١-الجرعات المهنية:

للعاملين في مجالات تتطلب التعرض للإشعاع، مثل العاملين في المجالات النووية أو الطبية، تحدد الجرعات المسموح بها عادة على النحو التالي:
أولاً: ٥٠ ملي سيفرت (mSv) في السنة هو الحد الأقصى المسموح به للعاملين في مجال الإشعاع.

ثانياً: 20 - ملي سيفرت (mSv) في السنة كمعدل متوسط خلال ٥ سنوات متتالية.

٢-الجرعات لعامة الناس.

للأشخاص الذين لا يعملون في بيئات يتعرضون فيها للإشعاع بشكل مهني، فإن الجرعات المسموح بها أقل بكثير فمثلاً (١ ملي سيفرت (mSv) في السنة من مصادر الإشعاع الاصطناعي (غير الطبيعي) باستثناء الجرعات الطبية والإشعاع الطبيعي.

٣-الجرعات الطبية.

في المجال الطبي، تكون الجرعات متغيرة وتعتمد على نوع الإجراء الطبي، فمثلاً التصوير الشعاعي أو العلاج الإشعاعي، التصوير الطبي (مثل الأشعة السينية)، الجرعة قد تتراوح من أقل من ٠,٠١ ملي سيفرت للفحص البسيط إلى ١٠ ملي سيفرت أو أكثر في بعض الفحوصات مثل التصوير المقطعي المحوسب (CT scan)، بينما في العلاج الإشعاعي يمكن أن تصل الجرعات إلى مئات الجراي (Gy) في مناطق معينة من الجسم في سياق علاج السرطان.

٤- التعرض العرضي.

في حالات الطوارئ النووية أو التعرض غير المقصود، يتم تطبيق معايير مختلفة تعتمد على حالة الطوارئ، ولكن في العموم 100- ملي سيفرت (mSv) تعد جرعة يمكن أن تؤدي إلى زيادة في خطر الإصابة بالسرطان، ولكنها ليست قاتلة، فمثلا جرعات أعلى بكثير من هذا، مثل ١ جراي (Gy) أو أكثر، يمكن أن تسبب تأثيرات حادة وخطيرة مثل متلازمة الإشعاع الحادة (ARS). تجدر الإشارة إلى أن هذه القيم هي إرشادية وتخضع لتغيرات مستمرة بناءً على الدراسات والأبحاث المستمرة في مجال الحماية من الإشعاع.

المصادر

١-القران الكريم.

٢. “Radiobiology for the Radiologist” (Eric J. Hall) and (Thomas J. Giaccia)

٢٠١٨: Wolters Kluwer.

٣. “Introduction to Health Physics” (Herman Cember) and (Thomas E. Johnson)

٢٠١٦ McGraw-Hill Education.

٤. “Radiation Protection in Medical Radiography”(Mary Alice Statkiewicz Sherer) (Paul J. Visconti)٢٠٢٠ : Elsevier.

٥. “Fundamentals of Nuclear Medicine Dosimetry” (Michael G. Stabin)٢٠٠٨ : Springer.

٦. “Essentials of Nuclear Medicine Physics and Instrumentation” (Rachel A. Powsner) and (Edward R. Powsner) ٢٠١٣.Wiley-Blackwell.

٧. “Medical Effects of Ionizing Radiation” (Fred A. Mettler) (Arthur C. Upton)

٢٠١٨ : Saunders.

٨. “Nuclear Medicine and PET/CT: Technology and Techniques” Paul E. Christian) (Kristen M. Waterstram-Rich) ٢٠٢١: Elsevier.

٩. “Atoms, Radiation, and Radiation Protection” (James E. Turner) :٢٠١٢: Wiley.

1٠. Radiation Protection and Safety of Radiation Sources: International Basic Safety Standards Jointly sponsored by EC,

FAO, IAEA, ILO, OECD/NEA, PAHO, UNEP, WHO -
(<https://www.who.int/>).

၁၁. Radiation Protection and Safety in Medical Uses of Ionizing Radiation -: IAEA (<https://www.iaea.org/>).

၁၂. ICRP, 2019. Radiological protection in therapy with radiopharmaceuticals. ICRP Publication 140. Ann. ICRP 48(1).

၁၃. Importance of Radiation Safety: Essential Protection Measures -: Uniray Medical (<https://www.uniraymedical.com/>).

၁၄. Radiation Protection of Workers and the Public: IAEA Human Health Campus (<https://humanhealth.iaea.org/>).

၁၅. Health Effects of Ionizing Radiation -: WHO (<https://www.who.int/>).

၁၆. Guide to Radiation Shielding: IAEA. (<https://www.iaea.org/>)

၁၇. Nuclear Medicine Dosimetry -: IAEA.

၁၈. Environmental Impact of Radiation -: Uniray Medical (<https://www.uniraymedical.com/>).

၁၉. Radiation Devices in Medical Imaging - X-ray PET-CT.: WHO.

၂၀. Training in Radiation Safety: IAEA Human Health Campus (<https://humanhealth.iaea.org/>).

၂၁. International Basic Safety Standards (BSS) -: IAEA (<https://www.iaea.org/>).

၂၂. Pediatric Radiation Safety -: ICRP.

၂၃. Radiation Safety Equipment -: Uniray Medical.

- Ψε. Justification and Optimization in Medical Use of Radiation
-: IAEA.**
- Ψο. Radon and its Impact on Health - WHO.**
- Ψϓ. Nuclear Medicine Applications -: IAEA.**
- ΨϜ. Time, Distance, and Shielding Principles -. Uniray Medical.**
- Ψϝ. Radiation in Daily Life -: WHO.**
- ΨϞ. Safety Guidelines for Radiation in Medical Settings -: IAEA
(<https://www.iaea.org/>) .**

المحتويات

الصفحة	الفقرة
٥	الإهداء
٧	الفصل الأول: قسم الإنتاج
٨	مقدمة
٩	ماهي مراكز الطب النووي
٩	قسم الانتاج
١٠	غاز الهيدروجين كمصدر للبروتونات
١١	البلازما كمصدر للأيونات
١٢	مبدا عمل السايكلوترون
١٥	استخدامات السايكلوترون
١٦	انتاج مركب فلوريد منقوص الاوكسجين
١٨	وقفه علمية مع الماء
١٨	الماء العادي
١٨	الماء الثقيل
١٩	الماء فوق الثقيل
٢٠	الفصل الثاني / فحص الجودة
٢١	المقدمة
٢٣	الكواشف النووية
٢٥	محلل متعدد القنوات
٣١	الكروماتوغرافيا الغازية
٣٣	جهاز TLC Scanner
٣٥	جهاز اختبار التعقيم
٣٧	التعبئة والتحضير للتوزيع
٣٩	طرق اختبار السموم
٤٠	أهمية اختبار السموم
٤١	التنظيم والمعايير
٤٢	الفصل الثالث / قسم التصوير المقطعي

٤٣	المقدمة
٤٤	إجراءات ال PET/CT للمرضى
٤٥	هل هو آمن وهل ينتقل لأفراد الأسرة؟
٤٦	السرطان
٤٨	قسم التفسير والتحليل
٥٠	أقسام سائدة
٥١	أنواع الفحوصات
٧١	الفصل الرابع /الوقاية من الاشعاع
٧٢	المقدمة
٧٣	مخاطر الاشعاع وطرق الوقاية منه
٧٧	أنواع الأشعة
٧٩	التأثير البيولوجي للإشعاع
٨٢	العوامل المؤثرة في التأثيرات البيولوجية
٧٩	طرق الوقاية من الاشعاع
٨٣	الخلاصة
٨٣	حوادث حقيقية لكوارث اشعاعية
٨٥	وحدات قياس الجرع الاشعاعية
٨٧	المصادر
٩٠	المحتويات