



وزارة التعليم العالي والبحث العلمي

جامعة القادسية

كلية التربية / علم النفس

الدراسة الصباحية

(التلوث الاشعاعي وتأثيره على جسم الانسان)

بحث مقدم من قبل الطالبة **(نرجس علي كاظم)** الى مجلس
كلية العلوم/ علوم الحياة/ جامعة القادسية وهوة جزء من متطلبات الحصول
على درجة البكالوريوس في علوم الحياة

بإشراف الاستاذ

أ.م.د قحطان عدنان يوسف

بِسْمِ اللّٰهِ الرَّحْمٰنِ الرَّحِیْمِ

(هو الذي انزل من السماء ماءً لكم منه شراب ومنه شجر فيه
تسيمون) ينبت لكم به الزرع والزيتون والنخيل والاعناب ومن
كل الثمرات ان في ذلك لآية لقوم يتفكرون)

صدق الله العلي العظيم

سورة النحل

الآية (١٠-١١)

الأهداء

الى من غرسا الايمان والحق وحب الخير في اعماق نفسي
يامن تعجز عن وصفهم الكلمات وكل الكلمات
امي وابي حبا وتقديراً والى اخوتي محبة واعتزاز .الى
كل من قدم لي النصح والعون

عرفانا واحتراماً

كلمة شكر

المحتوى	رقم الصفحة
الآية	أ

الحمد والشكر لله رب العالمين على النعم الكثيرة التي من بها علي والصلاة والسلام على سيدنا

محمد وعلى اله واصحابه ومن دعا بدعوته الى يوم الدين .

يسرني ان اتقدم بالشكر والتقدير الاستاذ المشرف

(قحطان عدنان يوسف) لتفضله بالأشراف على البحث ومتابعته المستمرة التي ساعد

بإخراجه بشكله الحالي ولا يفوتني ان اتقدم بالشكر الى اساتذتي في كلية العلوم/قسم علوم الحياة

لما قدموه من معرفة علمية واخيرا شكري وتقديري الى جميع من ساعدني في اعداد هذا

البحث وفاتني ذكر اسمه

ب	الاهداء
ج	الشكر والتقدير
١	مقدمة
	الفصل الاول
٤	تصنيف النظائر عامة
٦	الأشعة الكونية
٧	الانشطار النووي
٨	مخاطر مختلفة للطاقة النووية
١٠	الآثار الصحية الناجمة عن الإشعاع الداخلي :
١١	من أهم أسباب الحوادث الإشعاعية :
	الفصل الثاني :
١٣	١- طبيعية
١٥	الهواء
١٥	التربة
١٦	الماء
١٦	جسم الإنسان
١٧	ب- مصادر صناعية

١٧	المفاعلات النووية
١٧	النظائر المشعة
١٨	وقود الأقمار الصناعية وأبحاث الفضاء
١٨	مصانع معالجة الوقود النووي المحترق
١٨	المخلفات المشعة
١٨	التساقط الذري المحلي
١٩	التساقط الذري على سطح الكرة الأرضية الناتج من تجارب التفجيرات النووية
١٩	العناصر المشعة الملوثة للبيئة
١٩	مصادر طبيعية الغلاف الجوي
٢٠	مصادر صناعية
٢٠	المفاعلات النووية
٢١	الإنسان ومدى ارتباطه بالتلوث الإشعاعي للبيئة
٢٣	المنافذ الرئيسية لتعرض الإنسان وتلوثه بالمواد المشعة الملوثة للبيئة
٢٤	بعض مصادر التعرض والتلوث الإشعاعي في حياتنا اليومية
	الفصل الثالث
٢٩	الإشعاع الكهرومغناطيسي
٣١	وحدات قياس النشاط الإشعاعي

٣٢	خواص طاقة الاشعاع ونفاذيته
٣٣	تقدير جرعة الاشعاع
٣٦	تأثير الإشعاع الشمسي
٣٧	الكدمات وتأثير عوامل الاثارة المزمنة
٤٠	عينة البحث
٤٠	أدوات البحث
٤٠	إجراءات الدراسة
٤٠	الوسائل الاحصائية
٤١	النتائج والمناقشة
٤٥	الاستنتاجات
٤٦	الخلاصة
٤٩	المصادر

مصادر التلوث الإشعاعي للبيئة

أ- مصادر طبيعية

١- الأشعة الكونية

تطلق عادة على الإشعاعات القادمة من الفضاء الخارجية والصادرة من الشمس ونجوم حبرات الأرض وامرات الأخرى (الأشعة الكونية الابتدائية) والت تتفاعل بدورها وتتصادم مع مكونات الغلاف الجوي للأرض (جدول (١) منتجة انواع اخرى من الإشعاعات ومواد المشعة المتباينة مثل البروتونات والنيوترونات والميزونات ... (الأشعة الكونية الثانوية) وتتفاوت نسبة وكثافة الأشعة الكونية اليت تصل الى الأرض تبعا موقع سقوطها فتراها تزداد كلما ارتفعنا عن سطح البحر جدول(٢) ويف المناطق القطبية وتقل في المناطق الاستوائية نتيجة تأثرهما بمجال الأرض المغناطيسي والذي يؤثر بدوره على عدد كبري من جسيمات الأشعة الكونية مكونا منطقة تحيط بالأرض) ما عدا منطقة القطبين) تتميز بارتفاع مستواها الإشعاعي واليت امكن حديد اتساعها حزامي فان الن حيث يبعد الحزام الداخلي بحوالي ٤٠٠٠ كم والحزام الخارجية حوالي ١٦٠٠٠ كم عن سطح الررض هذا وتمثل الجرعة الاشعاعية اليت يتعرض لا الانسان من الاشعة الكونية ٣٠% من قيمة الاشعاع الطبيعي الذي يتعرض له

جدول رقم (1) الجرعة الاشعاعية المكافئة التي تعرض لها رواد الفضاء في رحلة ابولو- 11 عام 1969م والتي استغرقت 195 ساعة بوحدة الميللي سفرت

نوع الاشعاع	الجرعة المكافئة	الاشعاعية
بروتونات	٢٢٠	
نيوترونات	١٢	
نويات ثقيلة	٤٦	
الكترونات + اشعة جاما	١	

جدول رقم (٢) التقييم في معدل الجرعة الاشعاعية المكافئة تبعاً للارتفاع من مستوى سطح البحر

الارتفاع كيلو متر	الجرعة الاشعاعية المكافئة
٤	٢٠٠
٨	٣٥٠١

٣٠	١٠
٥٠٧	١٤
٧٥٠١٢	٢٠

- السيفرت وحدة قياس الجرعة الإشعاعية الفعالة والمكافئة ويساوي 1000 ميللي سيفرت او 10 ميكروي سيفرت

٢- الهواء

مرجع تلوث الهواء الإشعاعي الى احتوائه على بعض الغازات او جزئيات المواد المشعة العالقة والت كثرها ما تعلق بذرات الغبار او قطوات املاء المنتشرة به وهناك بعض العوامل المؤثرة على نسبة التلوث الإشعاعي للهواء منها وجود طبقة جليدية على الأرض , تفاوت نسبة الأتربة والدخان في الهواء , ظروف الزمان والمكان , اجتاه الرياح وسرعته استقرار الاحوال الجوية...

ويعتبر غاز الرادون من أهم مصادر الإشعاع الطبيعي في الهواء وهو احد النويات المشعة الناتجة من تفكك سلسلة اليورانيوم - ٢٣٨ والثوريوم ٢٣٢ وتعتبر النويات الناتجة من تفكك الرادون المسؤول الأول عن الجرعة الشماعية البالغ قدرها 0,75 من الجرعة الفعالة ابي يتعرض هلا الانسان من مصادر الإشعاع الأرضي و 0,5 من المصادر المشعة الطبيعية مجتمعة

وتفاوت درجة تركيز غاز الرادون في الهواء الطلق تفاوتا كبيرا من مكان الى آخر , كذلك داخل المنازل والأماكن المغلقة تبعا لنوعية المواد المستخدمة في تشييد المباني وعلى سبيل المثال (فان الخشب والطرب والخرسانة تنبعث منها كميات قليلة نسبيا من الرادون بينما الجرانيت واخص الفوسفوري والطرب المحرر الطفلي الناتج من صناعة الألمنيوم والخشب الناتج من الأفران اللافحة من صناعة الحديد كلها تعتبر ذات نشاط اشعاعي كبير نسبيا

ويعتبر املاء والغاز الطبيعي ايضا مصدر حر من مصادر الرادون الا أن درجة تركيزه في هذه الحالة تعتبر قليلة هذا وال ملل - طورة أكبر وخاصة وأن معظم استخدامات الاء للإنسان يتطلب تسخينه او عليه العداد الطعام او المشروبات الساخنة مما يؤدي الى التخلص مساء كبري جدا من الرادون الموجودة في الماء نتيجة الحرارة . وهذا بعين اخص الر دخول غاز الرادون الموجود في الماء الى جسم الإنسان فقط نتيجة تناوله الماء البارد او الاستحمام به وهذا الجزء أيضا يتخلص الجسم منه في اسرع وقت . ويتأثر تركيز غاز الرادون في اجلو تبعا للزمان ء فهو يقل في الساعات الأولى من الصباح وخلال شهر مارس ويزداد خلال شهر اكتوبر من كل عام

٣- التربة

تنتشر المواد اشعة في التربة انتشارا كبريا وتعطي جرعة شماعية للإنسان تزيد احيانا عن الجرعة الشماعية الناتجة من الأشعة الكونية وتتفاوت كثافة الجرعة الشماعية الصادرة من التربة من مكان الى آخر بالكرة الأرضية وذلك يرجع الى درجة تركيز المواد المشعة المستقرة فيها ونوعيتها . ففي مناطق الصخور الجرانيتي ترداد الجرعة الشماعية بينما تراها تقل في مناطق الصخور الجيرية والرملية والصخور البيت تحتوي على مواد عضوية او اصداف حجرية . ومن أهم المواد المشعة المنشرة في التربة (بوتاسيوم- ٤٠ ربيديوم - ٨٧ النويات المشعة الناتجة من تفكك سلسلة اليورانيوم - والثوريوم - ٢٣٢ والراديوم- ٢٦٦ ، كربون -١٤)

٤- الماء

تعتبر نسبة تركيز المواد المشعة في الغلاف املائي أقل كثيرا من تركيزها في مكونات التربة ويرجع تلوث املاء بالمواد المشعة الى اختلاط مياه الأمطار اثناء سقوطها بغاز الرادون والثورون ومشتقاتهما الموجودة بالهواء كذلك الى الغبار الذري المنتشر به . اما المياه الجوفية فان نشاطها الإشعاعي يرجع بالدرجة الأولى الى تلامسها والتصاقها ببعض المواد المشعة المتواجدة بالتربة ويعتبر

البوتاسيوم - ٤٠ والثوريوم - ٢٢٢ ذو تركيز مرتفع في مياه البحار بينما املياه الجوفية ومياه الآبار تحتوي على اعلى نسبة من اليورانيوم - ٢٣٨ والراديوم - ٢٢٦ اما مياه النوافري واملياه املكشوفة فتزداد فيها نسبة غاز الرادون - ٢٢٢ ويلاحظ تفاوت اثر المادة المشعة في الماء تبعا للظروف المحيطة بها كالخواص الفيزيائية والكيميائية للمواد المشعة والمواد المحيطة بمجرى الماء كذلك طبيعة التربة وسرعة تحرك المياه والأحوال الجوية والمناخية (جدول رقم ٣)

جدول رقم [3] اهم الاشعاعات ومصادرها الطبيعية في مكونات البيئة

نوع الاشعة	مصدرها	مكان وجودها
الفا		الهواء
بيتا		الهواء الهواء التربة + الماء التربة + الماء التربة التربة + الماء
نيوترونات	الاشعة الكونية	الهواء
بروتونات	الاشعة الكونية	الهواء
ميزونات	الاشعة الكونية	الهواء

٥- جسم الإنسان

نظرا لوجود بعض المواد المشعة في التربة واملاء واشواء فمما ال شك فيه وصول هذه المواد المشعة الى داخل جسم الإنسان بطريق مباشر ار غري مباشر تبعا لظروف حياته وبيئته . ويحتوي جسم الإنسان اساسا على عناصر البوتاسيوم - ٤٠ والكربون - ١٤ والراديوم - ٢٢٦ ويشكل عنصر البوتاسيوم - ٤٠ اهمية كبيرة جدا في جسم الإنسان اذ تصدر منه اشعاعات جاما وتقدر الجرعة الإشعاعية السنوية اليت يتعرض لها جسم الإنسان نتيجة وجود البوتاسيوم - ٤٠ بحوالي 0,2 مللي سيفرت لشخص وزنه ٧٠ كيلو جرام هذا ويتركز البوتاسيوم - ٤٠ في العضلات ويزيد في الذكور عن الإناث مقدار ٢٠% وتقل نسبته بمرور السنين وخاصة بعد سن الستين بسبب ضمور العضلات.

اما عنصر الكربون -١٤ فيعتبر العنصر الأساسي لكل انواع الحياة على الأرض فهو يشارك في جميع العمليات الكيميائية والبيولوجية وتقدر الجرعة الإشعاعية الناتجة منه داخل جسم الإنسان حوالي 0,01 ميلي سيفرت في العام الانفجار مثل سرعة الرياح واتجاهها ودرجات الرطوبة وغير ذلك من العناصر المناخية الأمر الذي يؤدي ال حدوث تساقط ذري على مناطق مختلفة من سطح الكرة الارضية نتيجة هذه التفجيرات وعلى سبيل المثال وبصورة مصغرة ما شاهدناه ولاحظناه من التلوث الإشعاعي الذي حدث في بعض البلاد الأوروبية والآسيوية نتيجة لحادثة مفاعل السوفيتي في تشرنوبل

٦- الحوادث الإشعاعية

هناك مصادر اخرى للتلوث الإشعاعي غير التي تم ذكرها سابقا وهي الحوادث الاشعاعية وتقيم الحادثة الشعاعية عادة تبعا لظروفها فهناك حوادث اشعاعية كبيرة وهذه الناتجة من المفاعلات النووية ومصانع معالجة الوقود النووي ومخازن المخلفات المشعة وهناك حوادث صغيرة نسبيا مثل تلك التي حدثت نتيجة استخدامات النظائر المشعة في المستشفيات والصناعة والزراعة والأبحاث العلمية هذا بالإضافة الى حوادث الطرق وسائل النقل الحاملة للمواد المشعة

ب- مصادر صناعية

١- المفاعلات النووية

إن مصادر التلوث الناتج منها هو ما تخرجه من مداخنها بصفة مستمرة من النظائر المشعة نتيجة الانشطار النووي الحادث داخل المفاعلات واهم هذه المواد اليود المشع والغازات المشعة الخاملة مثل غاز الكريبتون - ٨٥ هذا بالإضافة الى ما يتصاعد من نواتج الانشطار غير الغازية مثل سترنشيوم - ٩٠ سترنثيوم - ٨٩ سيزيوم - ١٣٧

٢- النظائر المشعة

لقد ازدادت كميات وانواع النظائر المشعة المنتجة بواسطة المفاعلات النووية والمعجلات النووية ازديادا مضطربا وسريعا وذلك نتيجة ملا ثبت من فائدتها وفعاليتها في كثير من المجالات الحيوية مثل التشخيص والعلاج الطبي وتطبيقاتها في الصناعة والزراعة والبحوث المختلفة الأكاديمية والتطبيقية ومن

اهم هذه النظائر المنتجة يود -١٣١ كوبالت - ٦٠ سيزيوم - ١٣٧ ايرديوم -
١٩٢ فسفور ٣٢ كربون - ١٤ كربيون - ٨٥ سترنشيوم-٩٠

٣- وقود الأقمار الصناعية وأبحاث الفضاء

تستخدم حاليا النظائر المشعة والمفاعلات الصغيرة كمصدر ثانوي للقوى المحركة للقمار الصناعية والصواريخ حيث استخدم البلوتونيوم -٢٣٨ لأول مرة في الأقمار الصناعية سنة ١٩٦٢م وفي حالة الحاجة الى مصدر قوي مرتفع تستخدم انواع معينة من المفاعلات الخفيفة الوزن مثل

مفاعل اليورانيوم المخلوط بهيدريك الزنك والمستخدم فيه معدن الصوديوم للتبريد والزنابق المغلي وتتخلص هذه المفاعلات من مخلفاتها المشعة عن فتحة العادم حيث تعتبر مصدر جديد لتلوث البيئة في طبقات اجو المختلفة وبالطبع تكون نسبة هذا التلوث كبرية جدا في حالة الحوادث التي قد تحدث للأقمار الصناعية والت تسبب تدميرها السريع في اجلو

٤- مصانع معالجة الوقود النووي المحترق

لقد تبني من الناحيتين الاقتصادية والاستراتيجية اهمية معالجة الوقود النووي المحترق لا عاده استخدامه او لفصل بعض المواد المشعة ذات الطابع الاستراتيجي منه "البلوتونيوم - ٢٣٩ وعادة ما يتصاعد من مداخن هذه المصانع كميات كبرية من النظائر المشعة مثل اليود - ١٣١ الكربيون ٨٥ ومشعات بيتا ومشعات الفا هذا الى جانب كميات البلوتونيوم - ٢٣٩ التي يصعب فصلها والتي يستدعي الأمر اعتبارها مخلفات مشعة صلبة تدفن في باطن الارض

٥- المخلفات المشعة

نتيجة للازدياد المضطرد لاستخدامات الطاقة الذرية في الأغراض السلمية وخاصة ما له عالقة بتصنيع وتشغيل مفاعلات القوى ومعامل تصنيع ومعالجة الوقود النووي ازدادت كميات المخلفات المشعة الصلبة والسائلة والغازية على اختلاف انواعها هذا بالإضافة الى المخلفات المشعة الناتجة من استخدامات النظائر المشعة في الآلات الأخرى المختلفة مثل الطب والزراعة والصناعة الأمر الذي ادى ايضا الى زيادة كمية هذه المخلفات وبطبيعة الأمر فانه من

الضروري التحكم فيها بقدر الإمكان لتقليل احتمال التلوث البيئي منها , الا ان هذا التحكم سواء في باطن الأرض أو في قاع البحار او في التخفيف بواسطة الهواء لا مكن اعتباره حالة امان كاملة ممنع تلوث البيئة فهي تسبب تلوث الثروة السمكية وتلوث للمياه الجوفية وخلافه.

٦- التساقط الذري المحلي

من تجارب التفجيرات النووية ان اهم نواتج التساقط الحلي هو ما ينتج من تجارب التفجيرات النووية تحت الأرض او فوق سطح الأرض والبحار والملاحظ ان ٩٠% من نواتج الانشطار يتصاعد من رأس السحابة الذرية التي تشبه في شكلها عش الغراب" في حين ان ١٠% فقط تبقى في ساق السحابة الذرية وتتساقط محليا في مكان التفجير هنا الى جانب نواتج التنشيط الإشعاعي بالنيوترونات المنبعثة من القنبلة وقت التفجير

٧- التساقط الذري على سطح الكرة الأرضية الناتج من تجارب التفجيرات النووية

لا شك ان أي تفجيرات نووية تحدث فوق سطح الأرض او البحار تتصاعد منها نواتج كثيرة للانشطار النووي الحادث من التفجير وان كمية كبيرة من النظائر المشعة الناتجة من الانشطار تنتشر على مستويات وارتفاعات مختلفة عن سطح الارض بل وتتعداها الى مناطق بعيدة حنا عن مكان التفهم وذلك تبعا للظروف البيئية الحادثة وقت

العناصر المشعة الملوثة للبيئة

أ- مصادر طبيعية الغلاف الجوي

١- الغلاف الجوي

- سلسلة تفكك اليورانيوم
- سلسلة تفكك الثوريوم
- الرادون
- الثورون
- كربون-١٤

• ارجوان-٣٩

• برليوم-١٠

• هيدروجين-٣

٢- القشرة الارضية

• سلسلة تفكك اليورانسيوم

• سلسلة تفكك الثوريوم

• سلسلة تفكك الراديوم

• بوتاسيوم

• كربون

• روبيدوم

٣- الغلاف المائي

• غاز الرادون ومشتقاته

• بوتاسيوم-٢٢٢

• ثوريوم-٢٣٨

• يورانسيوم-٢٢٦

• راديوم-٢٢٦

٤- جسم الإنسان

• بوتاسيوم-٤٠

• كربون -١٤

• راديوم-٢٢٦

ب- مصادر صناعية

١- التفجيرات النووية

• سيزيم-١٣٧

• سترانشيوم-٨٩

• سترانشيوم-٩٠

- نيوبيوم-٩٥
- زركونيوم-٩٥
- كربون-١٤
- يود-١٣١
- باريوم-١٤٠
- لنتانوم-١٤٠
- يتريوم-٩٠

٢- المفاعلات النووية

- كريبتون-٨٥
- سترانشيوم-٩٠
- سترانشيوم-٨٩
- سيزيوم-١٣٧
- يود-١٣١
- يود-١٢٩
- زينو-٥٤
- كربون-١٤

٣- مصانع الوقود النووي

- بلو نوبيوم-٢٣٩
- يود-١٣١
- كريبتون-٨٥

٤- تطبيقات النظائر المشعة

- سيزيوم-١٣٧
- كوبالت-٦٠
- ايرديوم-١٩٢
- كربون-١٤
- فسفور-٣٢
- سترانشيوم-٩٠
- يود-١٣١

الأنسان ومدى ارتباطه بالتلوث الإشعاعي للبيئة

١- تلوث الهواء

يؤدي تسرب الواد المشعة الى الو سواء كانت مواد غازية أو صلبة الى تلوث مياه الشرب والطعام بطريق مباشر او غير مباشر . ثلث ممكنا اعتبار الطعام ولماء هو الطريق الحقيقي الذي يؤدي الى توت الجماهر بالمواد المشعة ولمعرفة الجرعة الاشعاعية التي يتعرض لها الافراد نتيجة للطعام او الشراب الملوث تجري القياسات والتحليلات اللازمة والمستمرة للحصول على هذه الناتج كما انه ممكن التنبؤ بدرجة تلوث الطعام من درجة تركيز بعض النظائر المشعة في الهواء وعلى سطح التربة ونظرا لن درجة تركيز المواد المشعة بالهواء تختلف اختلافا بينا تبعا للأحوال الجوية لذلك من الضروري اجراء قياسات مستمرة توضح التلوث من أن الى آخر

٢- تلوث الماء

هناك طرق كثيرة ومعقدة يتعرض بواسطتها الانسان لجرعات اشعاعية نتيجة لتسرب بعض المواد المشعة الى المجاري المائية (انهار محيطات بحيرات) ويلاحظ عند تسرب هذه المواد مجاري المائية ان مياه الشرب النابعة منها ومياه الري المستمدة منها للمزروعات واحيانا الاسماك والحيوانات امائية الموجودة في هذه المجاري المائية تمثل الطريق الرئيسي الذي يؤدي الى التعرض الإشعاعي للإنسان وبالإضافة الى ما سبق فهناك طرق اخرى تؤدي الى التعرض الإشعاعي للإنسان مثل تلوث شبك الصيد والشواطئ وعلى العموم فإن المواد المشعة ذات نصف العمر القصري ال ممثل خطرا كبيرا بالنسبة لمياه الشرب الا انه من الضروري اخذ عينات وبصفة مستمرة من مياه الشرب فالأسماك قاع اخرى المائي النباتات المائية وتحليلها بالنسبة للنظائر المشعة الهامة المتسربة الى المجرى المائي

٣- تلوث التربة

ترجع خطورة وجود المواد المشعة في التربة الى امكانية تسرها الى النباتات والحيوانات وتوجد هذه المواد في صورة ذائبة اول غير ذائبة وتعتبر المواد الذائبة اكثر اهمية وخطورة وذلك الاحتمال تسربها السريع الى الاجسام الحية وكذلك فان المواد الصلبة تشكل خطرا آخر بتسربها فوق التربة وتطايرها بواسطة الهواء ويعتبر "سترنشيوم-٩٠" اول نظر يجيب تتبعه وتقدير قيمته في التربة والمواد الغذائية لخطورته البالغة على الانسان

٤- تلوث الطعام

تحليل الطعام وخاصة لني الاطفال له اهمية كبرى في عملية تقدير المواد المشعة المتسربة الى جسم الإنسان الا ان اختيار عينات الطعام وتحليلها يعتمد اساسا على ظروف انتاجها وتواجدها وتوزيعها وعموما فان المواد الهامة في طعام الإنسان والتي يجرى عليها اختبارات دائمة هي سترشيوم-٩٠ سترشيوم--١٣١ سزيزم-١٣٧ يود-١٣١ راديوم ٢٢٦ حيث تشكل خطرا كبيرا على الإنسان لطول فترة عمر النصف لها

٥- تلوث النبات

ان مسؤولية تسرب المواد المشعة الى الإنسان عن طريق النبات لا تعتمد فقط على تناول الإنسان المباشر هذه النباتات ولكن تعتمد ايضا على تناوله لها بطريق غرب مباشرة كتناوله اللبن واللحوم ويلاحظ عند وجود جزيئات مشعة بالهواء فاهنا تتسرب الى داخل جسم النبات اما عن طريق ترسبها على سطحه الخارجي او امتصاص الجذر لها بعد تساقطها على التربة وذوبانها وتؤخذ العينات للتحليل اما في حالتها النباتية او بعد وضعها في صورة طعام جاهز للتداول

المنافذ الرئيسية لتعرض الإنسان وتلوثه بالمواد المشعة الملوثة للبيئة

١- التعرض الإشعاعي الخارجي

ويحدث نتيجة تعرض الإنسان المباشر لمشعات جاما وبيتا نظرا لقصر مدى جسيمات الفا فأنها لا تمثل خطورة من ناحية التعرض الإشعاعي الخارجي وهناك عدة عوامل تتحكم في مقدار الجرعة الإشعاعية التي يتعرض لها الفرد نذكر منها

- معدل التسرب الإشعاعي في الهواء
- مدة التعرض الإشعاعي
- ظروف الجوية والمناخية
- حجم الغبار الذري الذي يتعرض له الفرد
- الخواص الفيزيائية والكيميائية للمادة المشعة

٢- التعرض الإشعاعي الداخلي

ويقصد به التلوث الإشعاعي داخل جسم الإنسان ويحدث نتيجة تنفس او بلع المادة المشعة او المواد الملوثة اشعاعيا كذلك عن طريق الجروح ومسام

الجلد . وفيما يلي بعض العوامل التي تتحكم في مدى التلوث الإشعاعي الداخلي للإنسان

جميع العوامل التي سبق ذكرها بالسوية لتعرض الإشعاعي الخارجي بالإضافة الى :

- نوع الغذاء الذي يتناوله الفرد
- درجة ذوبان المادة المشعة
- كمية المعادن المذابة وكمية المادة العالقة
- الظروف الزراعية
- الاس الهيدروجيني للتربة المستخدمة لزراعة النبات
- نسبة الكالسيوم في التربة ودرجة عمق جذور النبات
- درجة تحرك الاسماك والنباتات والطحالب المائية
- خصائص الترسبات في قاع المحيط او البحر او النهر
- العادات الغذائية للشعوب .

بعض مصادر التعرض والتلوث الإشعاعي في حياتنا اليومية

فيما يلي عرض سريع لبعض مصادر التعرض والتلوث للإشعاعي في حياتنا اليومية

- الاشعة السينية للمستخدمة في التشخيص والعلاج الطبي (اشعة سينية)
- النظائر المشعة المستخدمة في التشخيص والعلاج الطبي (مشعات الفا وبيتا وجاما)
- التلفزيون وشاشات الكمبيوتر (اشعة سينية) جدول (جدول رقم ٤)

- بعض الأجهزة الإلكترونية والكهربائية (كربتون-٨٥ برامسيوم-١٤٧ ثوريوم-٢٢٧
- المجوهرات يورانيوم-٢٣٧
- مواد البناء يورانيوم-٢٣٨ نظائر غاز الرادون
- العدسات والسيراميك يورانيوم – ٢٣٨
- صخور الفوسفات يورانيوم -٢٣٨
- كواشف الدخان برامسيوم – ١٤٧
- منتجات التلميع بواسطة الإشعاع راديوم ٢٢٦ برامسيوم-١٤٧
- الغازات والدخان المتصاعد من محطات القوى العادية التي تعمل بالفحم راديوم-٢٢٨ راديوم-٢٢٦ بوتاسيوم-٤٠ يورانيوم-٢٣٨ بولونيوم-٢١٠
- الغازات والدخان المتصاعد من محطات القوى النووية كريبنتون-٨٥ سترانشيوم-٩٠ سترانشيوم-٨٩ سيزيوم-١٣٧ يود-١٣١ يود-١٢٩ كربون-١٤ زينون زينون-٥٤ تريتيوم-٣

جدول رقم (4) معدل الجرعة الإشعاعية الصادرة من أجهزة التلفزيون الملونة اثناء تشغيلها

مكان ومعدل الجرعة الإشعاعية – ميكرو سيفرت/ساعة		مساحة الشاشة
ملاصق لجدار الجهاز	ملاصق لوسط الشاشة	
0,01	0,12	١٢
0,01	0,14	١٤
0,02	0,18	١٨
0,05	0,40	٢٠
0,06	0,71	٢٥

كيفية حساب الجرعة الإشعاعية التي يتعرض لها الفرد من عامة الجمهور خلال
عام نتيجة التعرض للمصادر الإشعاعية الطبيعية والصناعية بوحدات الميلي
سيفرت

الجرعة الإشعاعية	مصدر الإشعاع
٠,٤٦ ميلي سيفرت	أ- مصادر إشعاعية طبيعية ١- الأشعة الكونية والخلفية الإشعاعية عند سطح البحر
	٢- جدران المنازل (غاز الرادون) - جدران خرسانية (٠,٦٠ ميلي سيفرت) - جدران حجرية (٠,٣٥ ميلي سيفرت) - جدران خشبية (٠,٥٠ ميلي سيفرت) - جدران جرانيتية (١,٢٠ ميلي سيفرت)
٠,٤٦ ميلي سيفرت	٣- التربة
٠,٥٥ ميلي سيفرت	٤- الهواء+ الماء+ الطعام+ جسم الانسان
ميلي سيفرت	اجمالي الجرعة الإشعاعية السنوية الناتجة من المصادر الطبيعية
	ب- مصادر إشعاعية صناعية : ١- السفر بالطائرات - ٠,٠١ ميلي سيفرت ٢٥٠٠ كيلو متر طيران
	٢- مشاهدة التلفزيون الملون - عدد ساعات المشاهدة اليومية $٠,٠٢ \times$ ميلي سيفرت
	٣- التصوير الطبي بالأشعة السينية - عدد صور اشعة الصدر $٠,٠٨ \times$ ميلي سيفرت - عدد صور اشعة المعدة $٢,٤٤ \times$ ميلي سيفرت - عدد صور اشعة الاسنان $٠,٠٤ \times$ ميلي سيفرت - عدد صور اشعة الجمجمة $٢٢ \times$ ميلي سيفرت
ميلي سيفرت	اجمالي الجرعة الإشعاعية السنوية الناتجة من المصادر الصناعية

كيفية حساب الجرعة الاشعاعية التي يتعرض لها الفرد من عامة الجمهور خلال
عام نتيجة التعرض للمصادر الاشعاعية الطبيعية والصناعية بوحدات الميلي
سيفرت

الجرعة الاشعاعية	مصدر الاشعاع
٠,٤٦ ميلي سيفرت	أ- مصادر اشعاعية طبيعية ١- الاشعة الكونية والخلفية الاشعاعية عند سطح البحر
٠,٣٥ ميلي سيفرت	٢- جدران المنازل (غاز الرادون) - جدران خرسانية (٠,٦٠ ميلي سيفرت) - جدران حجرية (٠,٣٥ ميلي سيفرت) - جدران خشبية (٠,٥٠ ميلي سيفرت) - جدران جرانيتيه (١,٢٠ ميلي سيفرت)
٠,٤٦ ميلي سيفرت	٣- التربة
٠,٥٥ ميلي سيفرت	٤- الهواء+ الماء+ الطعام+ جسم الانسان
١,٨٢ ميلي سيفرت	اجمالي الجرعة الاشعاعية السنوية الناتجة من المصادر الطبيعية
٠,٠٦ ميلي سيفرت	ت- مصادر اشعاعية صناعية : ٥- السفر بالطائرات - ٠,٠١ ميلي سيفرت ٢٥٠٠ كيلو متر طيران (١٠٠٠٠ كم)
٠,٠٢ ميلي سيفرت (٣ ساعات)	٦- مشاهدة التلفزيون الملون - عدد ساعات المشاهدة اليومية $٠,٠٢ \times$ ميلي سيفرت (٣ ساعات)
٠,١٦ ميلي سيفرت	٧- التصوير الطبي بالأشعة السينية - عدد صور اشعة الصدر $٠,٠٨ \times$ ميلي سيفرت ٢ صورة - عدد صور اشعة المعدة $٢,٤٤ \times$ ميلي سيفرت - عدد صور اشعة الاسنان $٠,٠٤ \times$ ميلي سيفرت ٤ صورة - عدد صور اشعة الجمجمة $٢٢ \times$ ميلي سيفرت

دراسة إحصائية لبعض أنواع السرطانات

اجريت هذه الدراسة لمحافظة ديالى للوقوف على حالات الاصابات بالسرطانات واعدادها وانواعها حيث لوحظ زيادة في عدد الاصابات في فترة البحث ما عدا سنة (٢٠٠٥ و ٢٠٠٦) بالنسبة للذكور وهذا يعود الى الوضع الأمني في المحافظة حيث ان هناك تخوف امني من مراجعة العيادات والمستشفيات في الاقضية ومركز المحافظة . وقد اشارت النتائج الى زيادة في معدلات الاصابة بالأمراض السرطانية في سنوات البحث الباقية وزيادة عدد حالات التشوهات الخلقية لدى الاجنة . وقد (معسكر سعد والكلية لوحظ ايضا زيادة في عدد الاصابات في المناطق ذات الكثافة السكانية العالية وقرب المعسكرات العسكرية الثانية ومركز المحافظة) وقد يكون السبب هو القصف الامريكي لهذه المناطق واستخدام اسلحة ذات نشاط اشعاعي في الحروب السابقة

الإشعاع الكهرومغناطيسي electromagnetic radiation

حيث لا يحمل هذا الإشعاع أي شحنة كهربائية ويكون ذا طاقة عالية جدا بسبب قصر اطواله الموجبة ويضم هذا النوع كلا من الأشعة السينية X-rays وأشعة غاما Gamma rays ذكرنا سابقا أن الاستخدامات الـ مختلفة للنظائر المشعة تؤلف مصدرا مهما و خطرا في أن واحد من مصادر التعرض لتأثيرات الإشعاع ويمكن حصر مصادر تأثير النشاط الإشعاعي بما يلي

١- تأثير النشاط الإشعاعي الناشئ عن الاخطار المهنية :-

تتوفر في الطبيعة عدد من العناصر المشعة حيث توجد تلك العناصر على هيئة مركبات في تراكيب الصخور والترربة مثل عنصر الثوريوم Th

وعنصر اليورانيوم U يتعرض الأشخاص من العمال والفنيين المشتغلين في المناجم العناصر المذكورة الى كثير من المخاطر الصناعية بسبب تماسهم المباشر مع مركبات العناصر المشعة وهناك كثير من الادلة التي تثبت وتؤيد حدوث انواع عديدة من الاورام الخبيثة الناشئة من تأثير الأشعاع فقد وجد لعدة سنوات مضت ان تعرض عمال مناجم اليورانيوم في تشيكوسلوفاكيا الى الغبار الحاوي على ذرات العناصر المشعة قد سبب في احداث سرطان الرئة حيث امتدت الفترة الكامنة حوالي ١٦ سنة تقريبا ، وحدث نفس الشيء بالنسبة لعمال مناجم الكوبالت في مقاطعة سكسونيا كما تعرض عدد كبير من الفتيات العاملات في الورش الخاصة بطلاء اقراص المدرجة للساعات اليدوية لانواع من الاورام الخبيثة في العظام نتيجة استعمالهن لبعض الاصباغ المضيئة Luminous paints المستعملة لطلاء الساعات حيث انتشر الورم الخبيث الذي يعرف بغرن العظم Osteosarcoma في معامل صناعة الساعات في ولاية نيوجرسي الامريكية وقد عزى الباحثون تأثير المادة المشعة الموجودة في تلك الاصباغ المضيئة الى قيام عدد كبير من العاملات بمس اطراف الفرش المستعملة في الطلاء بالسنتهن او الشفاه مما ينتج ويؤدي الى ابتلاع كميات او جرعة مؤثرة من المادة المشعة التي تتراكم في انسجة العظام بعد عمليات التمثيل الغذائي ويؤدي هذا التراكم بدوره الى ظهور بعض الاورام السرطانية (٣)

٢- تأثير الإشعاع الناتج عن استعماله للأغراض الطبية

تؤدي عمليات العلاج الموضعي المتكررة باستخدام الاشعاع لمنطقة الغدة الدرقية thyroid أحيانا إلى ظهور أورام الغدة الدرقية كما وجد ان الاطفال المعالجين باستخدام الاشعة السينية في ادوار الرضاعة لغرض توسيع الغدة التوتية (thymus الغدة التوتية عبارة عن غدة صماء صغيرة تقع قرب قاعدة العنق) قد سبب في زيادة حالات الاصابة بسرطان الغدة الدرقية وغرن العظم هذا بالإضافة الى ظهور بعض اورام الغدد اللعابية salivary glands كما برهنت البحوث الاحصائية الى ان استعمال الاشعاع لأغراض الفحص اثناء فترة الحمل يؤدي بدوره الى زيادة احتمال الاصابة بسرطان الدم المعروف بابيضاض .
الدم (اللوكيميا Leukemia) حتى في حالة استعماله بجرعات قليلة جدا يتبين مما سبق ان لأسلوب وطريقة استخدام جرعة الاشعاع تشخيص وعلاج الامراض

المختلفة له اهمية ومخاطر عديدة إذا لم يتم تنفيذه بضوابط دقيقة بحيث لا تؤدي تلك الجرعة الاشعاعية الى احتمال الاصابة بالأورام السرطانية عند استخدامها بجرعة معينة وباستمرار

٣- تأثير التفجيرات النووية

يتعرض الانسان في الوقت الحاضر الى تأثيرات متنوعة وعديدة للإشعاع الناتج عن عمليات التفجير النووي والتي تجري فيها تجربة اختبار وفحص كفاءة بعض الاسلحة النووية المخترعة حديثا وقد شغل هذا الموضوع العديد من العلماء وفي كافة مجالات وفروع العلم بضمنها العلوم الانسانية وخبراء تلوث البيئة مما اضطر منظمة الأمم المتحدة الى تأليف لجنة خاصة تدعى (بلجنة الأمم المتحدة العلمية المخصصة لدراسة تأثيرات الإشعاع النووي (UNSCER)

(The United Nations Scientific Committee on the Effects of Atomic Radiation)وتقوم اللجنة المذكورة بتنظيم لقاءات نصف سنوية تصدر بعدها تقارير عامة تشكل المصادر الاساسية للمعرفة العلمية في موضوع تأثيرات الإشعاع على الانسان والبيئة . يتكون الغبار الذري المشع المسمى بالسقط Radioactive fallout والمتولد عقب عمليات الانفجار النووي من عدة سقط الجزيئات او الدقائق الكبيرة نسبيا من هذا مئات من المواد النشطة اشعاعيا والتي تنطلق وتتحرك وتنتشر في الجو حيث الغبار قرب منطقة الانفجار النووي بينما تحمل جزيئات الهواء الدقائق الصغيرة الى الغيوم في اعالي الجو ثم تعود هذه الدقائق الصغيرة الى الارض بعد سقوط الامطار منتشرة على اجزاء مختلفة ومتباعدة من سطح الكرة الارضية (٤)

ان اهم العناصر المشعة التي يتألف منها الغبار الذري المشع والتي تنتج عن الانفجارات النووية هي : اليود 131 | 131 ايكثر هذا النظير في الغبار الذري وتكون نسبته نسب المواد المشعة الاخرى ويتراكم هذا النظير في (٣). انسجة الغدة الدرقية بعد عمليات التمثيل الغذائي مؤديا إلى احداث اورام الغدة الدرقية السترونتيوم 90sr يشكل هذا العنصر احد نواتج الانشطار النووي لذرات عنصر اليورانيوم ويبلغ نصف عمره حوالي 28 يوم . وينتشر على سطح عقب سقوط الامطار وبسبب تشابه تركيبه مع عنصر الكالسيوم والذي يؤدي بدوره الى ظهوره بتركيز عالية في حليب الماشية نتيجة تناولها للحشائش في المراعي التي تتعرض الى تأثيرات الغبار الذري كما يظهر في حليب الامهات

اللواتي في دور الرضاعة وبإمكاننا القول بأن الاطفال الذي يتألف غذائهم الاساسي من حليب الابقار هم عرضة للمخاطر الناشئة عن تأثيرات هذا العنصر المشع بسبب تراكم وترسب نظير السترونيوم 90 في عظامهم النامية (٣)

السيزيوم _ 130CS يعتبر هذا النظير احد نواتج الانشطار النووي لذرة اليورانيوم U235 ويبلغ نصف عمره ثلاثون سنة بسبب اضمحلال نظير السيزيوم _130 في انبعاث اشعة بيتا وكاما ويكثر تراكمه وتأثيره على الانسجة الرخوة Soft tissues كالعضلات . الكربون _14C نظير اخر لعنصر الكربون بعد نظيره الكربون _13 وينتج عن عمليات التفجير النووي وتعود اهميته الى طول نصف عمره الذي يمتد الى حوالي 5800 سنة

. يؤلف هذا النظير حوالي 37% من تركيب مادة الحامض النووي الذي اوكسي رايبوزي DNA وبذلك يكون له دور مهم في انتاج الطفرات الوراثية المتباعدة. ان ابسط الامثلة المعروفة عالميا لتأثير الغبار الذري المشع يتبين في الاصابات العديدة والمختلفة للأورام السرطانية لسكان مدينتي هيروشيما وناغازاكي اليابانيتين واللتين تعرضتا الى عمليات التفجير النووي اثناء الحرب العالمية الثانية حيث ان مرور اكثر من ثلاثين عاما على عمليات التفجير ادت الى ظهور اورام عديدة في سكان المدينتين الذين مكثوا على قيد الحياة بعد عمليات التفجير الذري . اما اهم الاورام فهي سرطان الدم المعروف بابيضاض الدم Leukemia وسرطانة الغدة الدرقية وسرطانة الرئة وسرطان الثدي وغرن العظم (٢). هناك علاقة بين مقدار جرعة الاشعاع في منطقة معينة وعدد الاصابات بسرطان الدم (اللوكيميا) وقد تم تقدير الجرعة على أساس بعد المنطقة (الواقعة تحت تأثير الاشعاع) عن مركز التفجير النووي يوضح الجدول (٢) علاقة عدد الاصابات بسرطان الدم المسمى ابيضاض الدم النخاعي مع البعد للمنطقة الواقعة تحت تأثير الاشعاع عن مركز التفجير النووي في المدن اليابانية.

يوضح الجدول [2] العلاقة بين عدد حالات الإصابة بمرض ابيضاض الدم النخاعي ويعد المنطقة المتأثرة عن مركز التفجير النووي مقدراً بالأمتار

البعد عن مركز التفجير النووي مقدراً بالأمتار	عدد حالات الإصابة بالمرض لكل مئة الف شخص
من صفر - 999	146

38	1499-100
5.7	1999-1500
2.9	999-2000
1.3	10000 فما فوق

وحدات قياس النشاط الإشعاعي Units of Radioactivity

تدعى الوحدة الأساسية المستعملة لقياس النشاط الإشعاعي بالكوري Curie (نسبة الى الباحثين البولنديين كوري (يعرف الكوري بأنه عدد مرات الانحلال النووي (الاضمحلال) التي تحدث لغرام واحد فقط من عنصر الراديوم في الثانية الواحدة وحيث ان الغرام الواحد من عنصر الراديوم يحتوي على $10 \times 3,7$ ذرة وبهذا امكن جعل التعريف السابق اكثر شموليةً $10 \times 3,7$ حالة انحلال لجميع العناصر المشعة حيث يعرف الكوري بأنه وزن المادة النشطة اشعاعيا التي تسبب في انبعاث نووي في الثانية الواحدة يعتبر الكوري مقياسا كبير في تقدير النشاط الإشعاعي وهذا ما حدا بالعلماء الى تجزئته الى وحدات صغيرة مثل الملي كوري (10.3 كوري) والميكروكوري (10.6 كوري) وقد شاع استعمال القياسات السابقة في تقدير النشاط الإشعاعي للمواد المشعة

$$. \text{mci} = 10.3 \text{ ci}$$

$$\text{mci} = 10.6 \text{ ci}$$

خواص طاقة الإشعاع ونفاذيته Energy and Penetrability

ان الوحدة المستخدمة لقياس طاقة الإشعاع هي الكترون فولت ويعرف بأنه الطاقة الحركية التي تكتسبها وحدة واحدة من الشحنة الكهربائية المتحركة في مجال لفرق الجهد مقداره فولت واحد . تختلف قيم الطاقة الحركية لدقائق الإشعاع المختلفة من نوع لآخر حيث تمتلك دقائق الفا الموجبة الشحنة طاقة حركية ثابتة تقريبا α بينما تنبه دقائق بيتا السالبة بسرور مختلفة ومتباينة تتراوح بين الصفر و 99% من سرعة الضوء (سرعة الضوء تقدر بحوالي 300000 كم/ثا بينما تنبعث اشعة كاما الكهرومغناطيسية بسرعة الضوء . ينتج عن الاختلاف في الطاقة الحركية لأنواع الإشعاع اختلافا نسبيا في قابلية نفاذ كل

نوع من الانواع السابقة في انسجة الجسم المختلفة ولأعماق معينة . تعتمد قابلية نفاذ Penetrability نوع من انواع الاشعاع على الطول الموجي وطاقة الاشعاع حيث ان قصر الطول الموجي يؤدي الى زيادة طاقة الاشعاع ومن ثم يؤدي الى زيادة نفاذيته فمثال ذلك ان بعض دقائق بيتا المنبعثة من نظير الهيدروجين الترنسيوم ذا طاقة واطئة تقدر نفاذيتها بـ (2.U) حيث يتم امتصاصها بشكل تام من قبل سايتو بلازم خلية سطحية في موقعها في نسيج البشرة بينما تنفذ اشعة كاما المنبعثة من عنصر الراديوم الى جميع اجزاء الجسم وتراكيذه المختلفة مهما كان بعدها بسبب طاقتها العالية (١).

يتم قياس نفاذ الاشعة المنبعثة عملياً باستخدام طريقة قياس طول Penetration tract قناة النفوذ قياس قابلية نفاذ الاشعة المنبعثة عمليه معين في الماء في درجة حرارة الغرفة ويمثل طول قناة النفوذ المسافة التي تقطعها الدقيقة المشحونة من الاشعة في الماء خلال عملية الانحلال النووي . تعتمد قابلية الانواع المختلفة من الاشعة على تأيين الجزيئات العيانية الموجودة في خلايا الانسجة المختلفة على مقدار الطاقة الحركية لكل نوع فبينما تبذر الاشعة السينية واشعة كاما طاقتها الحركية تقطعها لمسافات طويلة والذي يؤدي بدوره الى حصول نقص كبير في قابليتها على تأيين الجزيئات العيانية والعضوية المختلفة ، في حين تمثل اشعة الفا وبيتا على إحداث عمليات تأين كثيرة ويعود سبب ذلك الى قصر قنوات نفوذها

تقدير جرعة الاشعاع Radiation Doses

تقاس جرعة الاشعاع التي يتعرض لها الكائن الحي بوحدة تدعى الرونتكن Roentgen ومن الجدير بالذكر هنا الاشارة الى ان مقدار جرعة الاشعاع التي يستلمها نسيج معين من انسجة الجسم ليست مساوية الى مقدار الجرعة الممتصة من قبل ذلك النسيج علما بأن لمقدار الجرعة الممتصة اهمية كبيرة في مجال الاستخدام الطبي حيث ان الهدف الاساسي للعلاج الاشعاعي هو مقدار الطاقة الممتصة وتوزع في كتلة نسيجية معينة. ان الوحدات الثلاث الرئيسية والمستعملة عمليا لتقدير جرعة الاشعاع هي (٢,٥)

الروننتكن Roentgen ويرمز له بالحرف (r) ويمكن تعريفه على اساس انه يمثل كمية الاشعة السينية او اشعة كاما اللازمة لأحداث تفاعل ايوني (تأين) لسنتمتر مكعب واحد من الهواء الجاف في ظروف قياسية من ضغط ودرجة حرارة أما معدلات الجرعة فتقدر بالروننتكن او الملي رونتكن (1\1000روننتكن) في السنتمتر ويرمز لها بالرموز mrh-1 و rh-1 على التوالي

الراد : Rad وحدة جرعة الاشعاع الممتصة والمساوية الى تأثير كمية من الطاقة مقدارها 100أرك في غرام واحد من نسيج الكائن الحي .الريم: rem^١ ويدعى احيانا بـ (الروننتكن المكافئ للإنسان وهو وحدة جديدة تستعمل لقياس جرع الاشعاع^٢ وتستعمل كثيرا في قياسات الوقاية من تأثير الاشعاع وتمثل هذه الوحدة حاصل ضرب مقدار او كمية الجرعة الممتصة من الاشعاع مقاسة بالراد في معامل النوعية quality factor لذلك الاشعاع حيث تشير معامل النوعية على قابلية نوع معين من انواع الاشعاع على اتلاف نسيج معين .
الأسس الجزيئية للتسرطن بتأثير الاشعاع

تتعرض خلايا الكائن الحي الى تأثيرات عديدة عند امتصاصها لطاقة الاشعاع وتتراوح هذه التأثيرات بين الحالات المرضية الحادة التي تؤدي الى موت الخلايا في غضون عدة ايام او اسابيع او احداث انواع من الاورام السرطانية عند تعرضه لجرعات قليلة من الاشعاع ولما تزيد عن عشرين سنة من التعرض لتأثير الإشعاع⁽²⁾ ان لمقدار جرعة الاشعاع تأثيراً كبيراً على نوع التغيرات الحياتية والكيميائية التي تحدث في خلايا الجسم المختلفة وبشكل عام فإن جرع الاشعاع الكبيرة او العالية تؤدي الى موت الخلية او عقمها (بسبب فقدانها القدرة على الانقسام المستمر) بينما تؤدي الجرعات القليلة الى احداث انواع وانماط اخرى من التغير البيولوجي ويجدر بالإشارة هنا الى ان استجابة نوع معين من خلايا النسيج لمقدار معين من الجرعة الاشعاعية يعتمد على نوع الخلايا حي^٣ ث تصنف الخلايا الى ثلاثة انواع اعتمادا على مدى ومقدار حساسيتها لتأثير الإشعاع .⁽⁵⁾ خلايا مستمرة الانقسام وتدعى هذه الخلايا كذلك بالخلايا المتحركة Labile cells مثل خلايا النسيج الطلائي للجلد وخلايا القناة الهضمية والقناة التنفسية ، أن الجرعة المؤثرة والتي تؤدي الى موت الخلايا او عقمها تقدر بحدود 2500 راد . الخلايا المستقرة

مثل خلايا الكلية والغدد الصماء الداخلية والخارجية حيث ان الجرعة المؤثرة والتي تؤدي الى موت الخلايا تتراوح

بين 5000 – 2500 راد الخلايا اللانقسمة وتعرف احيانا بالخلايا الدائمة بسبب توقف قابليتها على النمو بشكل تام مثل الخلايا العصبية ويحتاج هذا النوع من الخلايا الى جرعات عالية من الاشعاع تزيد على 5000 راد

. ان معرفة مقدار حساسية الخلايا السرطانية للإشعاع له اهمية كبيرة في خطوات العلاج الاشعاعي المستعمل في معالجة الاورام الخبيثة حسب موقعها ونوع النسيج الذي تتألف منه يؤدي جرعة الاشعاع العالية الى موت الخلايا او عقمها (فقدان قابليتها على الانقسام) نتيجة حدوث خلل دائم ومستمر في التكوين الوراثي ، بينما تسبب جرعات الاشعاع الواطئة والمزمنة (التي يمتد تأثيرها لسنين عديدة) الى حصول تغيرات طفيفة في تركيب المادة الوراثية تنتج عنها طفرات وراثية تؤدي بدورها الى التسرطن وتدعى الفترة المحصورة بين بدء تأثير الاشعاع وظهور الورم الفترة الكامنة Latent period ، وغالبا ما تتراوح هذه الفترة بين 30-7 سنة
جدول رقم (3)

جدول (3) يبين انواع الاصابة بتأثير الاشعاع والفترة الكامنة بالسمن [5]

نوع الاصابة	الفترة الكامنة /سنة
تكدس عدسة العين Cataract	10.5
ابيضاض الدم	٨-١٠
اورام الرنتين	١٠-٢٠
اورام العظام	١٥
اورام الغده الدرقيه	١٥-٣٠

تمر الخلايا الحية عند تحولها من الحالة الطبيعية الى الحالة التي تتلف فيها الخلايا جزئيا أو كليا بأربع أطوار رئيسية حيث تكون ثلاث منها سريعة جدا مقارنة بالطور الرابع الذي تحدث فيه سلسلة من التغيرات في تركيب

ووظيفة الخلايا نتيجة لحصول تغيرات جزيئية في تركيب الخلايا المذكورة ،
وفيما يلي شرح لكل طور من اطوار التحول (٥)

١- طور الشروع (الطور الفيزيائي الابتدائي Initial physical phase)

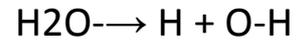
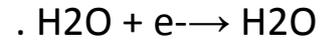
يعتبر الماء من اهم الانظمة البيولوجية المتوفرة بنسبة عالية في جسم الكائن الحي حيث يؤدي الاشعاع الى حصول تفكك في جزيئات الماء محررة طاقة كبيرة ناتجة عن عملية التفكك وتدعى هذه الظاهرة بالتحلل الاشعاعي للماء Radiolysis of water والتي تستغرق فترة قصيرة جدا لا تتجاوز ١٠-١٠ ثانية ويؤدي تراكم الطاقة الناتجة عن عملية التفكك الى احداث تفاعلات تأين للجزيئات العيانية ويحدث ذلك بسبب تحرر الكترون من جزيئة الماء بتأثير الاشعاع وتتحول جزيئة الماء الى⁺ : ايونا جزيئيا موجبا حسب المعادلة

$$H_2O \rightarrow H_2O^+ + e^-$$

٢- الطور الفيزيائي الكيميائي Physico – chemical phase

حيث يتفكك الايون الجزيئي الموجب للماء (والذي ينتج عن الخطوة او الطور الاول) إلى ايونات الهيدروجين الموجبة وجذور الهيدروكسيل الحرة Hydroxyl free radice " $H_2O^+ \rightarrow H^+ + OH$

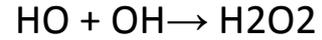
اما الالكترتون الناتج في معادلة التفكك (التحلل) الأشعاعي للماء في الطور الأول فإنه يقوم بالتأثير في جزيئة ماء ثانية ويسبب في تفككها وتكوين جذور الهيدروجين الحرة (H) وايونات الشحنة الهيدروكسيل السالبة



يتضح مما سبق ان النواتج الرئيسية تشتمل على ايونات الهيدروجين موجبة الشحنة وايونات الهيدروكسيل السالبة وجذور الهيدروجين والهيدروكسيل الحرة ، وعند دراسة فعالية الايونات والجذور الناتجة .

وجد بأن ايونات الهيدروجين والهيدروكسيل موجودة بصورة طبيعية في جميع الخلايا ولا تؤدي الى تلف الخلايا الحية او إحداث أي نوع من التغيرات

التركيبية والوظيفية في الخلايا في حين ان الجذور الحرة (جذور الهيدروجين والهيدروكسيل الحرة) تؤدي الى تلف الخلايا الحية جزئياً أو كلياً ويعود سبب ذلك الى احتواء الجذور الحرة على الكترولونات غير مزدوجة وبذاً تكون فعالة جدا وقادرة على احداث اواع مختلفة ومتباينة من التغيرات الحياتية المختلفة سواء ما تعلق منها بالتركيب او ن الوظيفة للخلية الحية مثال ذلك يؤدي اتحاد جذرين حرين من جذور الهيدروكسيل الحرة الى تكون مركب بيروكسيد الهيدروجين الذي يعتبر احد المواد المؤكسدة القوية .



يستغرق الوقت اللازم لإكمال هذا الطور حوالي ٦-١٠ ثانية

٣- الطور الكيميائي Chemical phase

ويستغرق هذا الطور بضع ثواني حيث تتفاعل اثناءها الجذور الجزئية الناتجة من الطور الثاني مع الجزيئات العيانية وبعض الجزيئات العضوية المهمة الموجودة في الخلية مما يؤدي الى زيادة محتوى طاقتها وعدم استقرارها في التراكيب الخلوية مما يؤدي بدوره الى ارباك التفاعل الدقيق في العمليات الكيميائية الحياتية التي تحدث داخل الخلايا الحية . مثال ذلك تفاعلات الجذور الحرة مع جزيئات البروتين والحامض النووي دي اوكسي رايبوزي والتي تؤدي الى تحطيم الهيكل الهندسي للجزيئات المذكورة نتيجة تحطيم الاواصر الهيدروجينية المحافظة على ترتيب الهيكل الهندسي للجزيئات العيانية المختلفة وتعقب ذلك تغيرات عديدة في الصفات البيولوجية والوظيفة لتلك الجزيئات مما يؤثر بالنتيجة على العمليات الحياتية الجارية في الخلية الحية ، وقد أثبتت البحوث الحديثة ان تكون بعض الجذور الحرة يحدث اثناء عملية اكسدة الغذاء مثل تكون جذر فوق الاوكسيد الحر Superoxide free radical O2

والذي يؤدي الى حدوث تسرطن تلقائي spontaneous (carcinogenesis) كما اشارت تلك البحوث ان الحامض الاسكوربيك (فيتامين C) Ascorbic acid دورا هاما ومستمر في منع تأثيرات جذور فوق الاوكسيد واطفاء فعاليتها بشكل كبير (٧)

٤- الطور الاحيائي Biological phase .

تؤدي التغيرات التي تتعرض لها الجزيئات العيانية في الخلايا الحية الى حدوث تغيرات وظيفية فمثال ذلك ان انزيم معين يعقد فعاليته بشكل تام ونهائي عند حصول تغير طفيف في تكوينه الجزيئي والهندسي اما التغيرات الاحيائية التي تحدث في هذا الطور للمادة الوراثية (الحامض النووي دي اوكسي رايبوزي) فيمكن ايجازها بأنواع عديدة من الطفرات الوراثية التي تعقبها سلسلة من التغيرات حيث يمكن تلخيصها بالنقاط التالية (٣)

- تؤدي الطفرات الوراثية (خصوصاً الكبيرة منها) الى موت الخلية
- تؤدي الطفرات الوراثية الى حصول شذوذ في عمليات الانقسام الخلوي
- تؤدي الطفرات الوراثية الى حدوث تغيرات دائمية وموروثة في الصفات الوراثية

وقد منح عدد من الباحثين اهمية كبيرة لدور الاشعاع في تحفيز وتنشيط بعض الفيروسات المسببة للأورام بسبب اندماج مادتها الوراثية مع المادة الوراثية لخلية الكائن المضيف (الخلية الحاوية على الفايروس).

تأثير الإشعاع الشمسي Effects of Solar Radiation

يتعرض عدد كبير من الاشخاص ذوي البشرة الشقراء العاملين في القارة الاسترالية والقادمون من انحاء مختلفة من القارة الاوربية للاصابة بسرطان الجلد وترجع اسباب الاصابة السابقة الى التأثيرات التي تحدثها اشعة الشمس الشديدة الساقطة على ارجاء القارة بينما يقل تأثير الأشعة الشمسية على العاملين ذوي البشرة السمراء الداكنة ويكاد ان يمتلك الزوج مناعة تامة^(٢). ينحصر تأثير الاشعة الشمسية بأحد اجزاءها الذي تتألف لهذا المرض اذ تندر اصابتهم بسرطان الجلد الى حد كبير جدا^(٢) ينحصر تأثير الاشعة الشمسية بأحد اجزاءها الذي تتألف منه ويعرف ذلك الجزء بالأشعة فوق البنفسجية Ultraviolet rays يتألف ضوء الشمس من اجزاء عديدة من الاشعة والتي تختلف في اطوالها الموجية من نوع لآخر وبالإمكان تصنيف انواع الاشعة المنبعثة من الشمس الى الانواع الثلاثة التالية: الاشعة المرئية Visible rays وتتراوح أطوالها

الموجية بين ٣٩٠ - ٧٨٠ نانو متر (جزء من بليون من متر) وللأشعة المرئية تأثيرات مرضية طفيفة على انسجة جسم الانسان

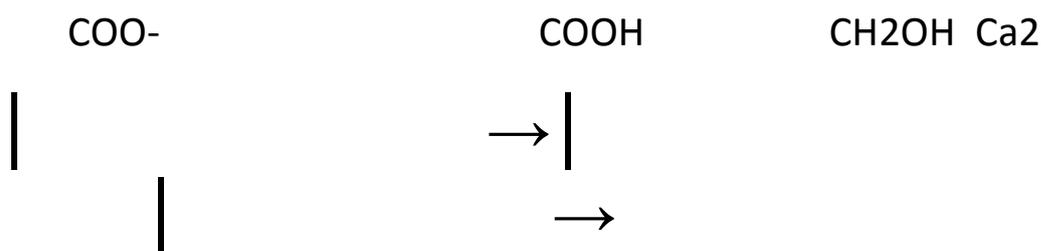
الاشعة تحت الحمراء. Infrared rays. وتتراوح اطوالها الموجية بين ٧٨٠ و ٥٠٠٠٠٠ نانومتر وتحرر هذه الاشعة طاقة حرارية تؤثر في اجزاء الجلد والتي تؤدي بدورها الى جفاف الجلد Oedema وأحداث بعض البثور الجلدية الناتجة بسبب حروق الجلد .

الاشعة فوق البنفسجية Ultraviolet rays تتصف هذه الاشعة عن النوعين السابقين باطوالها الموجية القصيرة حيث تتراوح اطوالها الموجية بين ٢٩٠ و ٣٣٠ نانومتر أن الطاقة الناتجة من هذه الاشعة لها قابلية على أحداث انواع عديدة من التفاعلات الكيميائية التي تستخدم الضوء (التفاعلات الكيميائية الضوئية (photochemical reaction والتي تحدث في خلايا جلد الانسان ، يكون بعض انواع التفاعلات الكيميائية الضوئية مفيدا مثل تكون فيتامين د D في الجلد والتفاعلات التي يري الى أحداث بعض الاضرار خصوصا تلك تؤدي الى تصبيغ الجلد بينما تؤدي تلك التفاعلات الضوئية في احيان اخ التفاعلات التي تؤدي الى تلف المادة الوراثية حيث تؤدي الطاقة الناتجة من الاشعة فوق البنفسجية الى أحداث تفاعلات كيميائية ضوئية يتغير اثنائها تركيب القواعد النتروجينية النووية الداخلة في تركيب الاحماض النووية والذي يؤدي بدوره الى تشوه الهيكل الهندسي لجزيئات الحامض النووي ينتج عنه انواع عديدة ومختلفة من الطفرات الوراثية . تعود فعالية الاشعة فوق البنفسجية في أحداث التفاعلات الكيميائية الضوئية في الجلد الى قابلية النفاذية الضعيفة لتلك الاشعة في انسجة الجلد والذي يؤدي بدوره الى عجزها على أحداث تفاعلات التأين إلا انها تمتلك قابلية على نقل الالكترونات في ذرات الجزيئات العيانية من المستويات الواطئة للطاقة الى المستويات العليا حيث ان التحفيز الضوئي للانتقال الالكتروني يعتبر الاساس في التفاعلات الضوئية للجزيئات العضوية بشكل عام ، توضح المعادلتين في الشكل (٤) بعض نواتج التفاعلات الكيميائية الضوئية للقواعد النتروجينية العضوية الداخلة في تركيب الاحماض النووية

الكدمات وتأثير عوامل الاثارة المزمنة Trauma and Chronic

Irritation

اختلف الباحثون في تصنيف التأثيرات التي تحدثها الكدمات في انسجة الجسم المختلفة فقد صنفها بعضهم ضمن المسرطنات الحقيقية بينما صنفها آخرون ضمن العوامل المحفزة للتسرطن ويعود سبب التصنيف الاول الى ان هناك اجزاء من انسجة واعضاء الجسم تكون عرضة للاصابة بورم معين عند حدوث كدمة واحدة في بعض الاحيان مثل انسجة العظام والثدي والخصيتين بينما يفسر اصحاب التصنيف الثاني سبب ذلك الى ان التأثيرات المزمنة والمستمرة للكدمات تؤدي بدورها الى حصول حالة تلف وفقدان مستمر للخلايا او تؤدي في الاقل الى حصول نقص في عمر الخلايا مما يساعد على حصول زيادة في معدل التكاثر الخلوي واستمراريته لغرض تعويض الخلايا التالفة باستمرار ويحفز استمرار الانقسام الخلوي الى حدوث الاورام السرطانية (٨). قام عدد من الباحثين باطعام ذكور الفئران المادة البوليميرية المسماة بمتعدد ثنائي اثيلين كلايكول والمستعملة كمادة ملدنه (تزيد في مطاوعة العجينة) في صناعة الخبز وقد لوحظ ان خلط المادة المذكورة مع مكونات طعام الفئران وبنسبة ٤% ولأشهر معدودة يؤدي الى تكون حصى البول واحداث اورام المثانة في حين لا تحدث التأثيرات والاضرار السابقة عند اطعام اناث الفئران بنفس المادة البوليميرية (٩). نشأ حصى البول في التجارب السابقة نتيجة لتحول مركب ثنائي اثيلين كلايكول (الداخل في تركيب المادة البوليميرية المستعملة) في داخل اجسام ذكور الفئران الى حامض الاوكساليك الذي يترسب بدوره في البول على هيئة اوكسالات الكالسيوم حسب التفاعل التالي



COO-

اثيلين كلايكول

COOH

حامض الاوكساليين

CH2OH

اوكسالات الكالسيوم

تحضير اوكسالات الكالسيوم

وعند مقارنة الصفات التشريحية لتحليل البول في ذكور الفئران مع نظيره في الاناث لوحظ ان الاحليل الذكري Male urethra يعرقل عملية طرح النوى المختلفة التي تتجمع حولها دقائق اوكسالات الكالسيوم بسبب طول الاحليل البولي ووجود التواءات عديدة بينما يكون باستطاعة اناث الفئران طرح تلك النوى المسببة لحصى البول والمتكونة من مادة اوكسالات الكالسيوم بسبب قصر الاحليل من جهة وخلوه من الالتواءات من جهة ثانية وبذا فسر الباحثون اسباب اصابة ذكور الفئران بأورام المثانة الى اختلاف الصفات التشريحية للاحليل عما هو في حالة الاناث . تؤدي الحصى المتكونة الى حدوث بعض التغيرات التركيبية الدقيقة في النسيج الطلائي المبطن للخصية وتسبب هذه التغيرات في تلف الخلايا وموتها ان فقدان المستمر للخلايا يؤدي الى تحفيز مستمر لعملية الانقسام لغرض تعويض الخلايا التالفة حيث ان عملية التحفيز هذه بحد ذاتها تعتبر من اهم العوامل المساعدة في تكوين الاء ورام السرطانية خصوصا عند توفر بعض الظروف والعوامل المساعدة لأحداث دور الشروع في التسرطن مثل التدخين وتناول الادوية المختلفة (٩). هناك امثلة عديدة على حالات الاثارة المزمنة ولسنين بالمثل السابق نذكر منها تأثير أوضاع تركيب الاسنان والفكوك الصناعية ببعض الاساليب المغلوطة التي تؤدي الى حدوث اثاره يظهر تأثيرها بعد مرور زمن معين ، كما تتسبب الاثارة المزمنة بتأثير ضغط ساق غليون التدخين على الشفة السفلى من الفم هذا بالإضافة الى حالات الاثارة اليومية المستمرة للمريء نتيجة تناول الكحول والمسكرات والغذاء الحار (٣).ومن الجدير بالذكر هنا الى ان المسرطنات الكيميائية المختلفة تسبب في حدوث التغيرات الاولية في الخلايا حيث تقوم بتحويل الخلايا الاعتيادية الى خلايا مستهلة initiated cells للتسرطن نتيجة تأثير الهيدروكربونات متعددة الحلقات الموجودة في دخان التبوغ المختلفة وبعض الاغذية سيئة الطبخ والتحضير (الأغذية المسخنة الى درجات حرارة عالية)

اولا : عينة البحث

أ- حالات الإصابة بالسرطانات

مراجعو المؤسسات الصحية الرسمية في المحافظة ممن شخصت اصابتهم بالسرطانات والمسجلة حالاتهم في السجلات الرسمية مع اعتماد حالات المسح

لأغلب عيادات الاطباء والمختبرات التخصصية وسجلات الوفيات لحالات مشخصة واخرى غير مسجلة مع اخذ عناوين سكن المصابين

ب- حالات ولادة الاجنة المصابة بالتشوهات الخلقية : سجلات شعبية الاحصاء في دائرة صحة ديالى وسجلات صالات الولادة الحكومية والاهلية في المحافظة وكذلك مقابلة عينة عشوائية من القابلات المأذونات العاملات في هذا المجال لتسجيل الحالات الاقرب الى الاعداد الحقيقية غير المسجلة في السجلات الرسمية مع اخذ عناوين السكن لامهات هذه الاجنة

ثانيا : أدوات البحث

تم تصميم جداول احصائية لحصر الحالات الجاري البحث عنها والاستعانة بخارطة مكتسبة لمعرفة التوزيعات الجغرافية عليها حسب نسب الاصابات المسجلة (الأقضية والنواحي التابعة للمحافظة)

ثالثا : إجراءات الدراسة

سجلت كل الحالات الموثقة عن المصابين بالسرطانات او حالات الوفيات من جرائها مع الجنس والعمر اضافة الى تسجيل اعداد وانواع العيوب بالاجنة او الاطفال حديثي الولادة كما اجريت مقابلات شخصية مع الاطباء الاختصاصيين (الاشعة والجراحين واطباء الجمل العصبية) للتباحث معهم حول تفسير بعض النتائج التي تم الحصول عليها ومحاولة تقريبها الى الواقع الحقيقي

رابعا : الوسائل الاحصائية

تم استخراج النسب المئوية لسنوات البحث مع توظيف العامل الاحصائي الاخطر (Relative Risk) للدراسات السابقة (١٠ , ١١ , ١٢ , ١٣) للمقارنة مع النتائج المستحصلة .

"النتائج والمناقشة"

(جدول رقم 5) يمثل النسبة المئوية للإصابة بالسرطان حسب مناطق السكن

رقم القطار	المناطق بشمها القطار	السكنية	المناطق المحاريث	النسبة % للإصابة
1	بعقوبة الاطراف		معسكر سعد	26
2	قضاء بني سعد		السوق مركز المحافظة	22
3	قضاء المقدادية		ناحية سعد ، معسكر ،الكلية العسكرية	15
4	قضاء الخالص		دلي عباس ابو صيدا	9
5	قضاء بلدروز		العظيم والمنصورية	8
6	قضاء خانقين		كنعان ومندلي	7
7	قضاء كفري		جلولاء والسعدية	6
8			قره تبه	7
المجموع الكلي				100

يبين الجدول رقم [4] نسب الإصابة بالسرطان في المحافظة وحسب المنطقة السكنية [بعقوبة الاطراف -بعقوبة المركز -قضاء بني سعد، ثم الاقضية الباقية] حيث كانت النسب وكما في الجدول هي الاعلى في بقية الاطراف معسكر سعد [26%] ثم يليها بعقوبة المركز [22%] ثم قضاء بني سعد [15%] ان اقل قيمة كانت في قضاء خانقين [6%]

جدول رقم (5) يمثل جنس المصابين بالسرطانات حسب سنوات الدراسة

السنة	الذكور	الاناث	الذكور الاناث	المجموع
1999	47	29	0:0,3	86
2000	89	87	0:0,92	176
2001	129	110	0:0,85	239
2002	128	134	0:0,11	262

٢٧٥	١,٥٥:١	١٦٧	١,٠٨	٢٠,٥٢
٢٨٦	١,٩:١	١٤٩	١,٢٧	٢٠,٥٤
٢٩٢	١,٢٢:١	١٦٦	١,٢٦	٢٠,٥٥
٢٩٧	١,٤٥:١	١٥٥	١,٢١	٢٠,٥٦
٢٥٥	١,٥٢:١	١٦٧	١,٥٥	٢٠,٥٧
٢٢٤	١,٥٦:١	١٥٥	١,٥٧	٢٠,٥٨
٢٤٦٥	١,١٢:١	١٢٥٥	١,١٥٥	المجموع

يلاحظ من جدول رقم (٥) عدد الاصابات مصنفة حسب الجنس حيث كانت النسب في عام ١٩٩٩ والسنوات (٢٠٠٠ و ٢٠٠١ و ٢٠٠٢) هي الاكثر للذكور مقارنة للاناث (١:١,٠٢) (١:١,٠٣) (١:١,٠١) الا ان النسبة اختلفت بالتوازن التالية (٢٠٠٣-٢٠٠٨) حيث كانت نسبة الاصابة بالاناث هي الاكثر

(١:١,٥٥) (١:١,٠٩) (١:١,٣٢) (١:١,٤٥) (١:١,٠٣) (١:١,٠٦) وهذا السبب يعود الى ان الرجال في الفترة (١٩٩٩-٢٠٠٢) الاكثر انشغالا او تعرضا للإشعاع بسبب الجهد العسكري على عكس النساء وبعد العدوان وتنمية القصف للمدن وتعرض المعسكرات للتدمير واصبحت المخافات موجودة قرب المناطق السكنية ادى ذلك الى زيادة الاعداد المصابة من الاناث.

جدول رقم (٦) يمثل النسب المئوية للسرطانات المسجلة للسنوات 2008 -

1999

نوع السرطان	% الاصابة	1999:RR
الثدي	٢٠,٤٤	٣,٩٩
الجهاز الهضمي (الرئة، الامعاء، الكبد، البنكرياس، المستقيم، المرارة، القولون)	٢٠,٢٠	٢,٩١
الجهاز التنفسي (الحنجرة، الرئة)	١٧,٧٢	٣,٠٢
الجلد	٧,٥٦	٢,٩٥

٣,٣٧	٨,٦٢	ابيضاض الدم (اللوكيميا)
١,١٤	٧,١١	الجهاز البولي (المثانة الكلية)
٣,٠٧	٦,٧٥	الغدد اللمفاوية (اللمفاوي)
٢,٨١	٦,١٨	الجهاز التناسلي الانثوي (الرحم، المبيض)
٣,٨٣	٢,٨	الدماغ
٣,٢٢	١,١٨	الغدة الدرقية
٢,٠٠	٠,٦٩	البروستات الخصية
١,٨٨	٩٩,٩٩	عضلات الساق
		المجموع

جدول رقم [6] يمثل النسبة المئوية المجلة للسنوات 1900-2008 ومسجلة حسب النسب المؤثرة ازائها حيث كانت سرطان الثدي ومن ثم سرطان الجهاز الهضمي ومن ثم الجهاز التنفسي ومن مجموع الحالات وبصورة تنازلية حسب الاصابات حيث ان مجموع الحالات كانت [2460] حالة

جدول رقم [7] يمثل الحدود الدنيا ومعدلات اعمار المصابين

السنة	العمر الادنى	العمر المتوسط	الاعلى	اعمار المصابين متوسط
٢٠٠٠	٥	٧٣		٤٧
٢٠٠١	١	٧٥		٤٦
٢٠٠٢	٢	٧٠		٤٥
٢٠٠٣	٢	٦٨		٤٤
٢٠٠٤	٣	٦٥		٤٣

٢٠٠٥	٣	٦٦	٥١
٢٠٠٦	٥	٦٥	٤٩
٢٠٠٧	٤	٦٤	٤٦
٢٠٠٨	٥	٦٢	٤٥
المعدل العام	٣,٣٣	٦٧,٥	٤٦,٢٢

يلاحظ من الجدول رقم (٧) الانخفاض التدريجي للمعدل العام المتوسط اعمار المصابين حيث كان ما بين عمر (٤٣-٥١) سنة وبمعدل (٤٦,٢٢) سنة بينما هناك تدني في متوسط العمر الادنى للمصابين ما بين عمر (١-٥) سنة وبمعدل (٣,٣٣) وكذلك الحالة بالنسبة لمتوسط العمر الاعلى للمصابين حسب ما بين (٦٢-٧٥) وبمعدل (٦٧,٥) سنة وهذا اقل من الاعمار المسجلة عالمياً (٣)

جدول رقم [8] يبين اعداد وانواع التشوهات الخلقية

نوع التشوه	٢٠٠٤	٢٠٠٥	٢٠٠٦	٢٠٠٧	٢٠٠٨	المجموع
العيوب الخلقية في جهاز الدوران	٢	٤	٥	٧	١٢	٣٠
المنغولية	٣	٦	٨	١١	١٧	٤٥
العيوب الخلقية الكروموسومية	٦	٨	١١	١٥	٢١	٦١
وجود شق خلقي بالشفة	٢	٤	٢	٢	٣	١٣
وجود شق خلقي بالحنك	١	٢	١	-	٢	٦
وجود شق خلقي بالشفة والحنك	-	-	٢	٣	٥	١٠

٦	٣	٢	١	-	-	الصلب الاثرم
٦٩	١٨	١٦	١٤	١١	١٠	استسقاء الرأس الخلقي
٣٠	٩	٧	٦	٥	٣	صغر الرأس
٥٦	١٧	١٤	١١	٨	٦	عيوب اخرى في الدماغ والحبل الشوكي
١١	٤	-	٢	٣	٢	القبلة المائية
٢	-	-	١	-	١	جفنية غير نازلة
١٦	٥	٤	٣	-	٤	عيوب اخرى في الاعضاء التناسلية
١٤	٣	٢	٢	٤	٣	العيوب الخلقية في الجلد
١٠	٣	١	١	٢	٣	تضيق فتحة الشرج
١١	٢	١	٢	٣	٣	عيوب خلقية في العين
٢	-	-	١	-	١	عيوب خلقية في الاذن وجيوبها
٤٤	١٤	١١	٨	٧	٤	العيوب الخلقية الاطراف العليا
٤٣	١٧	١٠	٧	٥	٤	العيوب الخلقية في الاطراف السفلى
٤٠	١٤	٨	٦	٧	٥	عيوب اخرى لم تذكر اعلى
٥١٩	١٦٩	١١٤	٩٤	٧٩	٦٣	المجموع

الاستنتاجات

لقد لوحظ زيادة نسبة الاصابة بالسرطانات بأنواعها. انخفاض المعدل العمري لأعمار المصابين بحالات السرطانات الى دون الاعمار المعروفة عالميا ظهرت انواع غير مألوفة من السرطانات لدى الاطفال وخاصة في الكبد والخصية والدماغ والرحم والعمود الفقري الخ . وجود زيادة في المعاملات الاحصائية الخطرة Relative Risk لكل انواع السرطانات وخاصة الثدي

لدى الامهات واللكوميا لدى الاطفال . زيادة نسبة الاصابة المطردة لدى الامهات وما يعني تفكيك الاسرة الواحدة عند عجز الام او وفاتها نتيجة الاصابة بالسرطان .

التوصيات

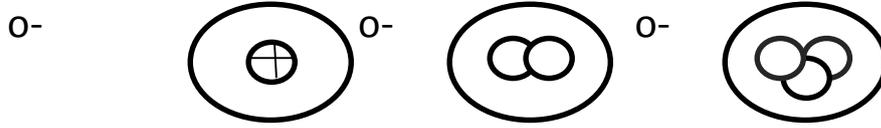
اجراء بحوث سنوية مستمرة لكل الجوانب الصحية والبيئية والحياتية للمحافظة لمتابعة هذه الجوانب الحيوية . توثيق هذه الدراسات ومقارنتها مع السنوات السابقة والدراسات اللاحقة لمعرفة مدى التدهور الحاصل في الحالات البيئية والصحية والحياتية التي يعاني منها اهالي المحافظة . نشر الوعي الصحي بين المواطنين وخاصة الامهات وحثهن على مراجعة العيادات التخصصية لأجراء الفحوصات ومراجعة المستشفيات في حالات الولادات وغيرها . الاتصال بالمنظمات الدولية المتخصصة في هذا المجال منظمة الصحة العالمية واليونيسف والتنسيق معها لمعالجة الحالات التي يمكن معالجتها لهذه الاصابات . حث المنظمات الدولية المتخصصة لاختيار الوسائل الناجحة لإزالة اثار الضربات والاسلحة ذات النشاط الاشعاعي الثقيل الاثار السلبية لهذه المواد على الانسان والحيوان والبيئة

الخلاصة

تتألف ذرات العناصر الكيميائية المنتشرة في الطبيعة من نواة مركزية nucleus حاوية على نوعين من الدقائق يدعى احدهما بالبروتونات protons الحاملة لشحنة كهربائية موجبة بينما يدعى النوع الثاني بالنيوترونات neutrons المتعادلة الشحنة وتحاط نواة الذرة بغلاف او اكثر تدور فيه دقائق سالبة الشحنة حول النواة وتعرف هذه الدقائق بالإلكترونات (electrons). تتميز ذرات العناصر المختلفة باختلافها بالعدد الذري والذي يمثل عدد البروتونات في النواة بالإضافة الى اختلافها بالعدد الكتلي الذي يشمل مجموع عدد البروتونات والنيوترونات التي تحتويها النواة. تدعى ذرات العنصر الواحد التي لها نفس العدد الذري إلا أنها تختلف بالعدد الكتلي Mass number بالنظائر. Isotopes تكون نظائر العناصر الكيميائية المختلفة مستقرة في الحالة التي تكون فيها نسبة عدد البروتونات في النواة الى عدد النيوترونات مقاربة الى الواحد، اما النظائر غير المستقرة unstable isotopes فهي تلك النظائر التي يفوق او يزيد فيها عدد البروتونات على عدد النيوترونات او بالعكس، تميل النظائر غير المستقرة الى اطلاق الطاقة المشعة لتصل الى حالة الاستقرار وتدعى هذه الظاهرة الفيزيائية بالاضمحلال الاشعاعي Radioactive

Decay

يتم اضمحلال ذرات النظائر المشعة بتحويل النيوترون الى البروتون مع تحرير الكترون او قد يحصل الاضمحلال نتيجة تحول احد بروتونات النواة الى نيوترون مع انطلاق دقيقه موجبة الشحنة وابطس الامثلة على النظائر يتمثل في ذرات عنصر الهيدروجين والموجود في الطبيعة على هيئة ثلاث نظائر تشتمل على الهيدروجين الاعتيادي ونضير الديتريوم Deutrium ونظير التريوم Tritium حيث ان ذرة الهيدروجين الاعتيادي وذرة نضيره الديتريوم تكونا مستقرة بينما تكون ذرة نة ونشطة اشعاعيا بسبب قابليتها على الاضمحلال متحولة الى ذرة عنصر اخر يدعى بعنصر نضيره التريوم ذا طاقة عاليه الهليوم ويتم ذلك بتحول احد النيوترونات في ذرة التريوم الى بروتون وتحرير الكترون لاحظ الشكل (1)



ذرة هيدروجين ذرة ديتروم ذرة ترتيوم

هيدروجين

(H1) (H2) (H3)

يوضح الشكل (١) نظائر عنصر الهيدروجين الثلاث (١)

يمكن تمثيل الرمز لنظير العنصر بكتابة العدد الكتلي في الجزء العلوي المقابل للرمز الكيميائي للعنصر فمثال ذلك ان رمز نضير عنصر اليود الطبيعي ١٢٧١ | بينما يرمز النظير اليود المستعملة كمنظائر مشعة في الطب ١٣١١ او ١٢٥١ ، اما العدد الذري للعنصر فيكتب في الجزء الاسفل من رمز العنصر

يقبل معدل سرعة الاضمحلال للنظائر المشعة مع أس الزمن . ويدعى الوقت أو الزمن اللازم لفقدان نصف طاقة النشاط الاشعاعي لنضير معين بنصف العمر Half – life وتختلف نظائر العناصر المختلفة في معدلات سرعة الاضمحلال Rate of Decay تبعاً لاختلافها في محتوى الطاقة التي يحتويها النضير المشع يوضح الجدول (١) بعض المعلومات الفيزيائية الخاصة بالنظائر الشائع استعمالها في الطب والصناعة والزراعة او تلك الموجودة طبيعياً

جدول (١) : يبين قيم انصاف العمر والطاقة الحركية لبعض النظائر الشائع استعمالها في مجالات الطب والصناعة والاغراض العلمية (2)

اسم النظير	رمزه الكيميائي	زمن نصف العمر	الطاقة الحركية بوحدة Kev
كربون -١٤	14c	(٥,٨) x (١٠ ^٣) سنة	١٥٥
كوبالت -٥٧	57co	٢٧٠ يوم	٢٧٠

٢٥٠	٨ يوم	131 I	يود-١٣١
٤٦٠	٤٥ يوم	59 Fe	حديد-٥٩
١٧١٠	١٤,٥ يوم	32 P	فسفور-٣٢
٥٤٠	٢٨ يوم	90 Sr	سترونتيوم-٩٠
٣٠٠	٦ ساعة	99Te	تكنيتيوم-٩٩
١٨,٥	١٢,٣ سنة	3 H	ترتيوم-٣
٤١٩	(١٠٩) × (٤,٥) سنة	238 U	يورانيوم-٢٣٨

يتوفر في الطبيعة عدد لا بأس به من العناصر النشطة إشعاعيا إلا أن أكثرها يتم انتاجه صناعيا بعمليات الانشطار الذري التلقائي Spontaneous أو بقذف نوى الذرات الثابتة والمستقرة بدقائق ذرية باستعمال معجل accelerator طاقة عالية ، تستخدم النظائر المشعة بشكل واسع في مجال الطب لأغراض تشخيص وعلاج عدد كبير من الامراض كما يجري استخدامها في مجالات الزراعة والصناعة لأغراض تحسين الانتاج هذا بالإضافة الى استعماله المهم في بعض الاغراض العلمية في البحوث الصرفة والتطبيقية . يدعى الانبعاث الاشعاعي احيانا بالإشعاع الايوني Ionic radiation ويعود سبب ذلك الى قابلية اكثر انواعه على تكوين الايونات في الانسجة الجسمية ويتم ذلك بإزالة بعض الالكترونات من الاغلفة الخارجية للذرات التي يصطدم بها في اثناء اختراقه للنسيج^(٢) . ي مكن تصنيف انواع الاشعاع الايوني الذي تتعرض لها الكائنات الحية بشكل عام والانسان بشكل خاص الى الانواع الثلاثة التالية (١) (٢) الاشعاع الايوني المتكون من دقائق حاملة للشحنة الكهربائية الموجبة وتدعى هذه الدقائق موجبة الشحنة بأشعة ألفا - rays الاشعاع الذي يتألف من دقائق سالبة الشحنة ويدعى بأشعة بيتا rays

المصادر العربية

- ١- ١١- حردان ، احمد وجماعته ٢٠٠٠ ، امراض والظواهر الصحية الناجمة عن التعرض لليورانيوم المنضب في العراق .١٠ و غرام المعارك للبحوث والدراسات ، العراق
- ٢- التقارير الشهرية لدائرة صحة محافظة ديالى ، شعبة احصاء للفترة من .
- ٣- التلوث الإشعاعي للبيئة ووسائل الوقاية منه " - أ.د. كمال الدين عبدالعزيز محمود - سلسلة محاضرات - المجمع الثقافي العلمي - القاهرة ١٩٦٦

- ٤- تلوث البيئة والإشعاع والأمان - د. محمد أحمد جمعه مكتبة الخريجي -
الرياض عام ١٩٨٥
- ٥- المواد المشعة ومعدلات التلوث الخارجي للعاملين بها حسن عثمان محمد -
مجلة رسالة العلم - المجلد ٣٧ صفحة ٣ جمعية خريجي كليات العلوم - القاهرة
عام ١٩٧٠
- ٦- المسح الإشعاعي البيئي حول المفاعلات ومنشآت الطاقة النووية- حسن عثمان
محمد - مجلة رسالة العلم - المجلد ٣٦ صفحة-٢٤٤ جمعية خريجي كليات
العلوم - القاهرة عام ١٩٦٩
- ٧- تلوث البيئة بالمواد المشعة- أحمد طاهر عبدالفتاح - مجلة رسالة العلم -
المجلد ٣٩ صفحة٧ جمعية خريجي كليات العلوم - القاهرة عام ١٩٧٢

Reference

1. Moeller , T. (ed) (1982) , Inorganic Chemistry , a modern introduction , John Wiley & Sons publishers , 17 – 19
2. Louis , C. J. (ed) (1978) , Tumours Basic principles and Clinical aspects , Churchill Livingstone , 66 – 77 .
3. Symington T . Carter R. L. (wd) (1978) Scientific Foundations of Oncology . William Heinmann Medical Book LTD , 428 – 436
4. Lett, T. T. Ursula E. K. Cox A. B. (ed) (1983) Advances in Radiation Biology , Academic Press, 44 .
5. Parker R. P. et al (ed) (1978) , Basic Science of Nuclear Medicine . Churchill Livingstone Publishing house 107 – 116.
6. Totter , J. R. (ed) (1980) , Spontaneous cancer at its possible relationship to oxygen metabolism , Proc Nat , Acad , Sci , USA , 77 , 1763 – 1767 .
7. Hodges , R. E. (1982) Vitamin C and Cancer , a Review Article Nutrition Rev , 40, 10, 289 – 292 .
8. Goodenough , U, (ed) (1984) , Genetics , Saunders's college Publishing House , 202 . 335 "
9. Beck F. Lloyd J. B. (1978) , The Cell in Medical Science , Vol , 4 , Academic press , 393-394
10. Al-Saleem T. 1977 , Cancer in Iraq , Med . J. Vol. 4, No 4. 13.
11. Iraqi Cancer Registry center , 1989 , Results of Iraqi cancer registry .

1-International Atomic Energy Agency , "Radiation and Society : Comprehending Radiation Risk." . Proceedings , IAEA -CN -54 , (1996).

2- International Atomic Energy Agency , "Environmental Impact of Radioactive Releases." , Proceeding , IAEA -SM 339 , (1995) .

3- Institute of civil Engineers , glasgow , "Nuclear Contamination of Water Resources ." , proceedings , Thomas Terlold , London , (1989) .

4- International Atomic Energy Agency . "Measurements of Radio N uclides in food and Environment." Technical Reports Series No . 295 , IAEA , Vienna (1989) .

5- Liven: , ER, Quarmby , C., "Sources of Variation in Environmental Radiochemical Analysis . " Enviroment International 15 (1988) 71 .

6 Eisenbud , M . , "Environmental Radioactivty , 3 rde dn , Acadimic press New york (1987) .

7-Intenational Commission on Radiological protection , "Radionuclide Release into the Environment, Pergamon press , Oxfoed and New york , (197s) .

- 8- YngShlang . W.. "Measurement of Ionizing Radiation from Colour Television Receivers by Thermoluminescent Dosimeters." , Health physics Journal , Vol. 28 , R78, (1975) .
- 9- Jaworowski , Z. et al. , "Artificial Sources of Natural Radionuclide: in Environment . " , Natural Radiation Environment , CONF -720805 , DOE Symp. Ser . ,Washington , Dc. (1972).
- 10- Wollenberg , H.A., Smith , A.R., " The Natural Radiation Environment". (Edited by J.A.S. Adams and W.M. Lowder.) Rice university , semi-centennial pub., (1963) .
- 11- Eisenbud , M. , Environmental Radioactivity , Macgraw-Hill ,
New york (1963) .