

العنوان:	دراسة تغيير الجينات Bcl2 - Bax - PS3 في البشرة الفموية الطبيعية سريريا ومجهريا عند المدخنين المزمين للترجيلة بواسطة الخزعة
المؤلف الرئيسي:	الرئيس، مصطفى
مؤلفين آخرين:	الشواف، أحمد زاهي، عقيل، نزار(مشرف)
التاريخ الميلادي:	2008
موقع:	حمص
الصفحات:	1 - 130
رقم MD:	590109
نوع المحتوى:	رسائل جامعية
اللغة:	Arabic
الدرجة العلمية:	رسالة ماجستير
الجامعة:	جامعة البعث
الكلية:	كلية طب الأسنان
الدولة:	سوريا
قواعد المعلومات:	Dissertations
مواضيع:	طب الاسنان، جراحة الاسنان
رابط:	http://search.mandumah.com/Record/590109



جامعة البعث
كلية طب الأسنان
قسم التشريح المرضي الفموي

دراسة تعبير الجينات P53 – Bax – Bcl2 في البشرة الفموية الطبيعية سريرياً و
مجهرياً عند المدخنين المزمنين للترجيئة بواسطة الخزعة .

Studying the expression of p53-bcl2-bax gens in clinically and
microscopically normal oral epithelial of chronic smokers of
narghilla by biopsy

إعداد طالب الماجستير
مصطفى الرئيس

المشرف الأساسي
الأستاذ الدكتور أحمد زاهي الشواف

المشرف المشارك
الأستاذ الدكتور نزار عقيل

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

" قالوا سبحانك لا علم لنا إلا ما علمتنا إنك أنت العليم
الحكيم "

الإهداء

أولا أهدي هذا العمل المتواضع إلى خير البرية وهادي البشرية رسولنا و نبينا
وقائدنا سويداء قلوبنا أبو القاسم محمد بن عبد الله رسول الله تعالى عليه الصلاة
والسلام

وإلى الذين سهروا على راحتي , ولم يخلو بأبي جهد ودعم أهلي الكرام أمي وأبي
وإخوتي الأعزاء مطيع وفراس وعمر

وأوجه اهداءً خاصاً لرفيقة دربي وقرّة عيني زوجتي الغالية و والديها الكريمين
وأخيرا وليس أخرا إلى إبنتي وملاكي الصغير مريم

كلمة شكر

أتوجه بالشكر الخالص إلى كل شخص ساهم بإنجاح هذا العمل المتواضع . وأكثر ما أخاف أن أنسى شخصا ساعدني ولم أوفه حقه فأرجو منكم الصفح والغفران

وأخص بالشكر أستاذي ومعلمي الأستاذ الدكتور أحمد زاهي الشواف الذي كان بالنسبة لي الأستاذ والأب والمعلم و الذي لم يبخل بأي جهد مهما كان صغيرا في إتمام البحث والذي زرع في نفسي حب العلم والبحث فالشكر الكبير والعميق لك يا دكتور زاهي

كما أشكر الأستاذ الدكتور محمد نزار عقيل الأستاذ المشارك لما وفره من دعم وجهد , كما أشكر عمادة كلية طب الأسنان ممثلة بالأستاذ الدكتور إلياس بطرس للدعم الكبير للبحث العلمي

وأیضا إلى إدارة الشؤون العلمية الأستاذة الدكتورة رباب الصباغ وإدارة الشؤون الإدارية الأستاذ الدكتور حسين الخطيب

وأتوجه بالشكر الخاص الأستاذ الدكتور أحمد مناديلي الذي تكبد عناء السفر لتحكيم الرسالة

كما نشكر قسم جراحة الوجه والفكين ممثلا الأستاذ الدكتور محمد سبع العرب وكما نشكر طلاب الدراسات العليا(قسم الجراحة) الذين ساهموا بإنجاز العمل الجراحي لنصف حالات البحث في حين قام الدكتور المميز قصي الحموي بإنجاز النصف الآخر فالشكر للجميع

ولا أنسى أن أتوجه بالشكر إلى كل من الدكتور عمر كوجان والدكتور نبيل قوشجي للدعم الكبير منهما , وشكر خاص إلى جميع طلاب الدراسات العليا قسم التشريح المرضي الذين كانوا خير زملاء وخاصة الأخ الدكتور عبد الناصر كرداس , ونشكر الأخ والصديق ناصر العبد للمساعدة الكبيرة في إتمام الإجراءات المخبرية , وشكر خاص للدكتور منير أتاسي من جامعة داندي –أسكتلند للنصائح والتوجيهات القيمة .

ولأنسى طلاب السنة الرابعة للمساهمة في تأمين المتطوعين الدكتور نور النعسان
والدكتورة هبة بكور والدكتورة راما العمر
فالشكر والعرفان للجميع

المحتويات

٩.....	١ .المقدمة
١٣.....	١.١ النرجيلة
١٦.....	١.٢ مكونات دخان النرجيلة
٢٠.....	٢ .مراجعة الأدبيات
٢٠.....	٢.١ السرطان
٢٢.....	٢.٢ الجين p53
٢٦.....	٢.٣ الجينات المنظمة للموت المبرمج
٣٠.....	٢.٤ التسرطن
٣٤.....	٢.٥ سرطان الفم
٣٩.....	٢.٦ مراجعة تعبير ال p53 في مراحل تطور السرطان
٤٢.....	٢.٧ توافق فرط تعبير ال p53 مع طفرة الجين TP53
٤٤.....	٢.٨ مراجعة تعبير ال bcl2 في مراحل تطور السرطان
٤٦.....	٢.٩ مراجعة تعبير ال bax في مراحل تطور السرطان
٥٠.....	٣ . هدف البحث
٥٢.....	٤ . المواد والطرق
٥٢.....	٤.١ تصميم التجربة
٥٢.....	٤.٢ المتطوعين
٥٦.....	٤.٣ تلوين H&E
٥٧.....	٤.٤ التلوين النسيجي المناعي
٦٠.....	٤.٥ ضبط التلوين المناعي

٧١.....	٤.٦ تقييم النتائج
٧٢.....	٤.٧ التحليل الإحصائي
٧٤.....	٥ . النتائج
٧٤.....	٥.١ تلوين H&E
٧٩.....	٥.٢ البروتين P53
٨٥.....	٥.٣ البروتين bax
٨٩.....	٥.٤ البروتين bcl2
٩٩.....	٦ . المناقشة
١١٢.....	٧ . الإستنتاج
١١٤	٨ .التوصيات
١١٥.....	٩ . ملخص الأطروحة (باللغة العربية)
١١٦.....	١٠ . ملخص الأطروحة (باللغة الإنجليزية)
١١٧.....	١١ . قائمة المراجع

المقدمة

Introduction

١- المقدمة Introduction :

أظهر تقرير منظمة الصحة العالمية (WHO, 2008) حول انتشار التبغ و آثاره أن التبغ يقتل حوالي ٥ مليون نسمة سنوياً و يتوقع ارتفاع الرقم إلى ٨-٩ ملايين سنوياً خلال السنوات الخمس المقبلة. حيث يقتل التبغ خمسة من أصل عشرة أشخاص يتعاطون التبغ انظر الشكل (١) .

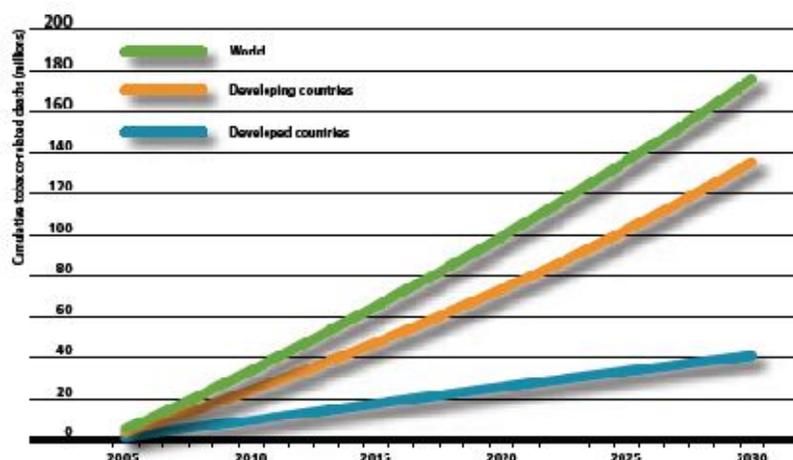
ذلك أن التبغ يعتبر عامل خطورة لستة من أصل ثمانية أمراض الأكثر إحداثاً للموت في العالم انظر الشكل رقم (٢) و على رأسها احتشاء القلب - الأمراض الوعائية القلبية - إبتانات الجهاز التنفسي - التهاب القصبات - سرطان الحنجرة و الفم و البلعوم و السرطنين (WHO, 2008) .



الشكل (١)

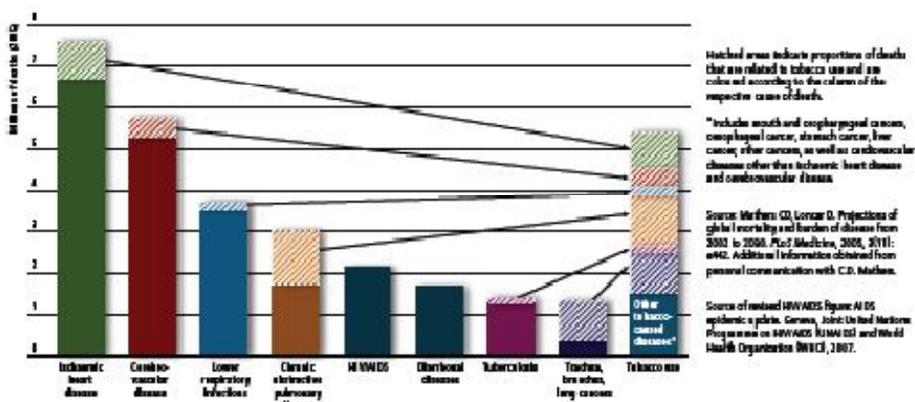
TOBACCO WILL KILL OVER 175 MILLION PEOPLE WORLDWIDE BETWEEN NOW AND THE YEAR 2030

Cumulative tobacco-related deaths, 2005–2030



Source: Mathers CD, Loncar D. Projections of global mortality and burden of disease from 2002 to 2030. *PLoS Medicine*, 2002, 3(11):e442.

TOBACCO USE IS A RISK FACTOR FOR SIX OF THE EIGHT LEADING CAUSES OF DEATH IN THE WORLD



الشكل رقم (٢)

و يعود ذلك لما يحتويه التبغ من مواد مسرطنة بالإضافة إلى مواد أخرى كثيرة تختلف باختلاف أشكال تعاطي التبغ ، حيث أظهرت الوكالة الدولية لأبحاث السرطان المواد المسرطنة الموجودة في التبغ بشكل عام و أظهرتها على شكل أربعة جداول التالية الشكل (٣)

<p>Group 2A: Probably Carcinogenic to Humans</p> <table border="1"> <tr><td>Acrylonitrile</td></tr> <tr><td>Benzo[a]anthracene</td></tr> <tr><td>Benzo[a]pyrene</td></tr> <tr><td>1,3-Butadiene</td></tr> <tr><td>Dibenz(a,h)anthracene</td></tr> <tr><td>Formaldehyde</td></tr> <tr><td>N-Nitrosodiethylamine</td></tr> <tr><td>N-Nitrosodimethylamine</td></tr> </table>	Acrylonitrile	Benzo[a]anthracene	Benzo[a]pyrene	1,3-Butadiene	Dibenz(a,h)anthracene	Formaldehyde	N-Nitrosodiethylamine	N-Nitrosodimethylamine	<p>Carcinogens in Tobacco Smoke (According to International Agency for Research on Cancer, unless otherwise noted)</p> <p>Group 1: Carcinogenic to Humans</p> <table border="1"> <tr><td>Tobacco Smoke</td></tr> <tr><td>Tobacco Products, Smokeless</td></tr> <tr><td>4-Aminobiphenyl</td></tr> <tr><td>Benzene</td></tr> <tr><td>Cadmium</td></tr> <tr><td>Chromium</td></tr> <tr><td>2-Naphthylamine</td></tr> <tr><td>Nickel</td></tr> <tr><td>Polonium-210 (Radon)</td></tr> <tr><td>Vinyl Chloride</td></tr> </table>	Tobacco Smoke	Tobacco Products, Smokeless	4-Aminobiphenyl	Benzene	Cadmium	Chromium	2-Naphthylamine	Nickel	Polonium-210 (Radon)	Vinyl Chloride										
Acrylonitrile																													
Benzo[a]anthracene																													
Benzo[a]pyrene																													
1,3-Butadiene																													
Dibenz(a,h)anthracene																													
Formaldehyde																													
N-Nitrosodiethylamine																													
N-Nitrosodimethylamine																													
Tobacco Smoke																													
Tobacco Products, Smokeless																													
4-Aminobiphenyl																													
Benzene																													
Cadmium																													
Chromium																													
2-Naphthylamine																													
Nickel																													
Polonium-210 (Radon)																													
Vinyl Chloride																													
<p>Group 3: Unclassifiable as to Carcinogenicity to Humans (Limited Evidence)</p> <table border="1"> <tr><td>Chrysene</td></tr> <tr><td>Crotonaldehyde</td></tr> <tr><td>N-Nitrosoanabasine (NAB)</td></tr> <tr><td>N-Nitrosoanatabine (NAT)</td></tr> </table>	Chrysene	Crotonaldehyde	N-Nitrosoanabasine (NAB)	N-Nitrosoanatabine (NAT)	<p>Group 2B: Possibly Carcinogenic to Humans</p> <table border="1"> <tr><td>Acetaldehyde</td></tr> <tr><td>Benzo[b]fluoranthene</td></tr> <tr><td>Benzo[j]fluoranthene</td></tr> <tr><td>Benzo[k]fluoranthene</td></tr> <tr><td>Dibenz[a,h]acridine</td></tr> <tr><td>Dibenz[a,h]acridine</td></tr> <tr><td>7H-Dibenz[c,g]carbazole</td></tr> <tr><td>Dibenzo(a,i)pyrene</td></tr> <tr><td>Dibenzo(a,i)pyrene</td></tr> <tr><td>1,1-Dimethylhydrazine</td></tr> <tr><td>Hydrazine</td></tr> <tr><td>Indeno[1,2,3-cd]pyrene</td></tr> <tr><td>Lead</td></tr> <tr><td>5-Methylchrysene</td></tr> <tr><td>4-(Methylnitrosamino)-1-(3-pyridyl)-1-butanone (NNK)</td></tr> <tr><td>2-Nitropropane</td></tr> <tr><td>N-Nitrosodiethanolamine</td></tr> <tr><td>N-Nitrosomethylethylamine</td></tr> <tr><td>N-Nitrosomorpholine</td></tr> <tr><td>N-Nitrososomorpholine</td></tr> <tr><td>N-Nitrosopyrrolidine</td></tr> <tr><td>Quinoline^o</td></tr> <tr><td>ortho-Toluidine</td></tr> <tr><td>Urethane (Ethyl Carbamate)</td></tr> </table>	Acetaldehyde	Benzo[b]fluoranthene	Benzo[j]fluoranthene	Benzo[k]fluoranthene	Dibenz[a,h]acridine	Dibenz[a,h]acridine	7H-Dibenz[c,g]carbazole	Dibenzo(a,i)pyrene	Dibenzo(a,i)pyrene	1,1-Dimethylhydrazine	Hydrazine	Indeno[1,2,3-cd]pyrene	Lead	5-Methylchrysene	4-(Methylnitrosamino)-1-(3-pyridyl)-1-butanone (NNK)	2-Nitropropane	N-Nitrosodiethanolamine	N-Nitrosomethylethylamine	N-Nitrosomorpholine	N-Nitrososomorpholine	N-Nitrosopyrrolidine	Quinoline ^o	ortho-Toluidine	Urethane (Ethyl Carbamate)
Chrysene																													
Crotonaldehyde																													
N-Nitrosoanabasine (NAB)																													
N-Nitrosoanatabine (NAT)																													
Acetaldehyde																													
Benzo[b]fluoranthene																													
Benzo[j]fluoranthene																													
Benzo[k]fluoranthene																													
Dibenz[a,h]acridine																													
Dibenz[a,h]acridine																													
7H-Dibenz[c,g]carbazole																													
Dibenzo(a,i)pyrene																													
Dibenzo(a,i)pyrene																													
1,1-Dimethylhydrazine																													
Hydrazine																													
Indeno[1,2,3-cd]pyrene																													
Lead																													
5-Methylchrysene																													
4-(Methylnitrosamino)-1-(3-pyridyl)-1-butanone (NNK)																													
2-Nitropropane																													
N-Nitrosodiethanolamine																													
N-Nitrosomethylethylamine																													
N-Nitrosomorpholine																													
N-Nitrososomorpholine																													
N-Nitrosopyrrolidine																													
Quinoline ^o																													
ortho-Toluidine																													
Urethane (Ethyl Carbamate)																													

الشكل (٣)

كما بين تقرير منظمة الصحة العالمية (WHO, 2005a) المواد السامة و المسرطنة العديدة الموجودة في التبغ (النيتروز أمين - القطران - النيكوتين - أول أكسيد الكربون - البولي سيكلوك أروماتيك هيدروكربون - المعادن الثقيلة مثل الزرنيخ - الرصاص - الزئبق).

للأسف فإن معظم الأمراض الناجمة عن التبغ لا تظهر مباشرة إنما بعد عدة سنوات من التعرض أو تعاطي التبغ .

و يلاحظ عالمياً تصاعد تعاطي التبغ بكافة أشكاله عند كافة الشرائح العمومية و عند كلا الجنسين خاصة الأطفال و اليافعين هذا يعتبر مؤشراً خطيراً جداً (Eriksen, 2002) .

يوجد أشكال متعددة للتعاطي تختلف باختلاف التوزيع الجغرافي و الاجتماعي للبشر انظر الشكل (٤).

حيث تقسم إلى قسمين:

التبغ غير المدخن:

يتم تعاطي التبغ بدون حرقه ، حيث يتم مضغ التبغ أو مص النبتة داخل الفم (غالباً ما يوضع تحت اللسان أو في الميزاب الدهليزي) هذه العادة منتشرة في شمال أوربة و تسمى (Snuff) و في اليمن و شرق أفريقيا (الكات) و جنوب شرق آسيا (betel quid) (Eriksen, 2002).

التبغ المدخن:

يتم التعاطي عن طريق حرقه و استنشاق الغاز الناجم و هو الأكثر شيوعاً عالمياً و له أشكال عديدة (Eriksen, 2002):

السجائر (و هو الأكثر شيوعاً و رواجاً في كل المناطق العالمية)

السيجار و هو قليل الانتشار نسبياً

الغليون و هو قليل الانتشار نسبياً

الترجييلة: و هو نوع من التعاطي الرائج بشدة في العديد من البلاد العربية و الآسيوية و شعبيتها في ازدياد شديد و يكتسح بلدان جديدة مثل بلاد شرق المتوسط و ايران و الهند و باكستان (أمريكا - أوروبا الغربية - استراليا) .

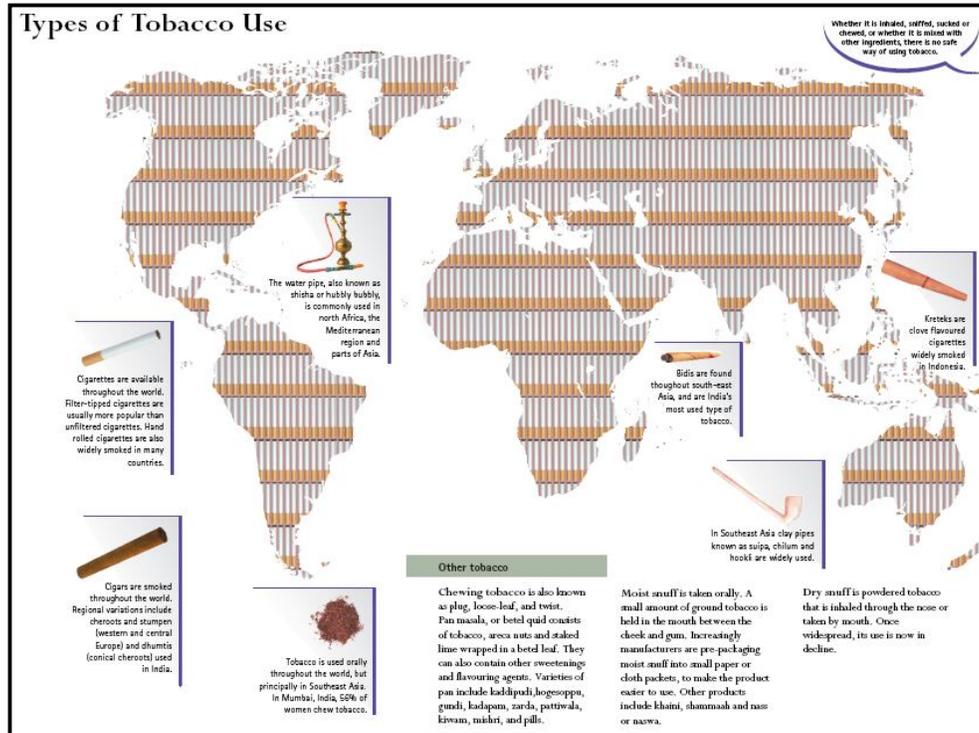
إن لكل نوع من هذه الأنواع من التعاطي أسلوبه الخاص ، و عواقب و آية أمراض تختلف عن الأخرى. و سنركز في بحثنا عن النرجيلة فقط حيث أن تدخين السجائر قد تمت دراسته بإمعان بالغ في حين الدراسات حول النرجيلة قليلة جداً رغم رواجها الكبير في كثير من البلدان و أخص الشعوب العربية الذين لهم الدور الأكبر في تصدير هذه العادة إلى ما وراء البحار.

١.١ النرجيلة:

وهي وسيلة تقليدية لتعاطي التبغ عن طريق حرقه بواسطة قطعة من الجمر ، ويمر الغاز الناتج عن طريق حوالة تحوي ماء (أحياناً يكون منكهاً) موصولة بخرطوم جلدي أو بلاستيكي الى الانسان المتعاطي ، وهي عادة منتشرة في البلاد العربية (شرق وجنوب المتوسط) و تركيا وبعض البلاد الآسيوية (الباكستان و الهند وايران) (Sajid et al.,) (2008, Eriksen, 2002, WHO, 2005b).

و هناك تنازع حول هوية مخترع هذه العادة بين الأتراك و الباكستانيين و المصريين ، و ظلت هذه العادة لعقود عدة ذات انتشار محدود و شعبية قليلة مقترنة بالرجال و كبار السن و مرتادي المقاهي و ذلك حتى الثمانينات من القرن العشرين حيث حصل تحول كبير في التعاطي فزادت شعبيتها و انتشارها في كافة الطبقات و عند مختلف الأعمار و عند كلا الجنسين.

يعتقد أن استخدام التبغ المنكه (المعسل بكل أشكاله) و سهولة استخدامه (على عكس التبغ العجمي) و الدعاية و الإعلام من أهم



الشكل (٤)

العوامل التي ساهمت في الانتشار الكبير لهذه الظاهر .
دراسات عديدة تشير إلى ارتفاع معدلات تعاطي النرجيلة في الكثير من
البلاد العربية مثل سوريا (Ward et al., 2006a) ولبنان
(Salameh et al., 2008, El-Roueiheb et al., 2008) و
مصر (Radwan et al., 2003, Gadall et al., 2003) و الخليج
العربي (Mandil et al., 2007) والكويت (Memon et al.).
هذا التحول و الازدياد لم يشمل البلاد العربية و الآسيوية فقط بل توسع
ليكتسح البلاد الأوروبية مثل فرنسا حيث تحوي باريس فقط حوالي
١٥٠ مقهى للنرجيلة فقط (Chaouachi, 2007) و سويسرا (Monn et
al., 2007) و سافرت النرجيلة إلى ما وراء البحار لتستقر في
أمريكا (Ward et al., 2007) و تنتشر بين طلاب الجامعات الأمريكية
(Smith-Simone et al., 2008, Ward et al., 2006b,
El-Nachef and Hammond, 2008)
و أمريكا الجنوبية (البرازيل) (WHO, 2005b), و لم تسلم
أستراليا من هذا الوباء أيضاً (Carroll et al., 2008).
و يلاحظ انتشار النرجيلة عند النساء و عند الفئات العمرية الصغيرة
نسبياً من طلاب الثانوية و الجامعات (Mandil et al., 2007, El-
Nachef and Hammond, 2008) و في سوريا بشكل
خاص (Maziak et al., 2004) , و أن النرجيلة غالباً ما يتم تعاطيها
في هذه الفئات على شكل تعاطٍ جماعي (Asfar et al., 2005).

و تم رصد معتقدات و آراء الناس حول تعاطي النرجيلة في سوريا من
مركز مكافحة التبغ في حلب (Asfar et al., 2005, Hammal et
al., 2008) حيث أكد الرصد أن متعاطي النرجيلة لا يشعر بأي خجل أو
إهانة اجتماعية أو رفض اجتماعي على عكس متعاطي السجائر الذي
غالباً ما يكون مرفوضاً و مستهجنًا اجتماعياً و يشعر بالخجل من تعاطي
السجائر و خاصة أمام الكبار و المجتمع و الأهل و ذلك على عكس

تعاطي النرجيلة حيث يمكن أن يجلس مع العائلة بأكملها (الأب - الأم - و الأولاد) و يتعاطون النرجيلة كأنهم يشربون العصير.

يعزى الانتشار الواسع للنرجيلة لعدة أسباب:

-الجهل بأضرار النرجيلة على الصحة العامة و المعتقدات الخاطئة مثل الاعتقاد أن الماء الموجود في الحوجلة ينقي غاز النرجيلة من المواد الضارة و المسرطنة(Shihadeh, 2003).

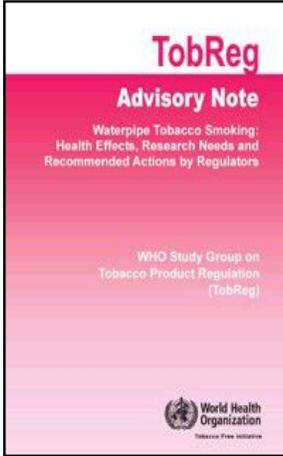
-ظهور التبغ المعسل و سهولة استخدامه على عكس التبغ العجمي القديم صعب الاستخدام.

-الربح المادي للمقاهي و المطاعم السياحية لما للنرجيلة من تأثير جاذب و خاصة للأجانب.

-الإعلام و نقص دوره في بيان حقيقة أضرار النرجيلة.

-النظرة الاجتماعية و الثقافية الخاطئة عن تعاطي النرجيلة حيث ينظر أنها حالة تراثية تاريخية تعكس الثقافة العربية و لا ينظر لها على أنها شيء مشين مثل تعاطي السجائر و يتم تعاطيها في المقاهي و المطاعم العامة حتى أنها تدرج ضمن لائحة المطعم

إن توسع دائرة الانتشار لهذه الظاهرة و قلة الأبحاث العلمية حولها لفت أنظار المنظمة العالمية حيث أصدرت مذكرة خاصة (WHO, 2005b) انظر الشكل (٥) سميت باسم تعاطي النرجيلة: آثارها الصحية - الحاجة للأبحاث تبين فيه ندرة و قلة الأبحاث الطبية و العلمية التي تحدد آثار النرجيلة على الصحة العامة و السرطان و كيفية مكافحتها و تحت الباحثين على إجراء أبحاث في هذه المضمار.



الشكل (٥)

١.٢ تحليل المواد المكونة لدخان النرجيلة:

تعتبر دراسات الدكتور آلان شحادة (Sepetdjian et al., 2008, Shihadeh, 2003, Shihadeh et al., 2005, Shihadeh and Azar, 2006, Shihadeh et al., 2004, Shihadeh and Saleh, 2005) من الدراسات الرائدة في مجال تحليل مكونات دخان النرجيلة.

حيث أظهر الباحث أن دخان النرجيلة يحوي المواد التالية الشكل (٦):

- **النيكوتين**: يؤثر على الجهاز التنفسي وله دور في تعلق المدخن بالنرجيلة

- **القطران**: يعتبر مادة مسرطنة قوية

- **مركبات PAH** يعتبر مادة مسرطنة قوية

- **أول أكسيد الكربون CO** له دور سلبي على الجهاز التنفسي

- **معادن ثقيلة** مثل الرصاص - الزئبق - الكاديوم تصنف من المواد المسرطنة القوية

Heavy metals identified in argileh smoke condensate of a standard 100-puff smoking session (ng)		Substances found in argileh smoke for 171-puff smoking session. Arithmetic mean reported for 5 replicate machine smoking sessions (10 smoking session for PAH determinations). Previous results using 100, three-second puffs as well as cigarette smoke data are shown for comparison			
	Argileh	Cigarette	Current study ^a	Shihadeh, 2003 ^b	Single cigarette
Arsenic	165	40-120	4.7	3.0	
Beryllium	65	300	802	242	1-27 ^c (11.2) ^d
Nickel	990	ND-600	2.96	2.25	0.1-2 ^c (0.77) ^d
Cobalt	70	0.13-0.2			1-22 ^c (12.6) ^d
Chromium	1340	4-70	143		
Lead	6870	34-85			
Values found in a recent review (Hoffmann and Hoffmann, 2000) of previous cigarette smoke studies shown for comparison.					
		PAH Phenanthrene, µg 0.748 0.2-0.4 ^e Fluoranthene, µg 0.221 0.009-0.099 ^e Chrysene, µg 0.112 0.004-0.041 ^e			
		^a Ten grams of tobacco mixture used in argileh head, 171 2.6-second puffs of 0.53 l volume each, spaced 30 s apart. ^b Ten grams of tobacco mixture used in argileh head, 100 three-second puffs of 0.3 l volume each, spaced 30 s apart. ^c Reported ranges for commercial cigarettes, Jenkins et al., 2000. ^d Arithmetic mean for 1294 domestic cigarette brands tested by FTC for 1998 (FTC, 2000). ^e LGC, 2002.			
(Shihadeh, 2003)		(Shihadeh and Saleh, 2005)			

الشكل (٦)

و قارن بين نسب هذه المواد بين النرجيلة و السيجارة
تملك معظم هذه المواد خصائص مسرطنة و سامة للنسج

(WHO, 2005b, Kumar et al., 2007, WHO, 2005a) كـمـابـين الباحث نفسه أن جلسة واحدة من تعاطي النرجيلة (لمدة ربع ساعة) تحوي نيكوتين و قطران بما يقارب ٢٠ سيجارة (باقيت) (Shihadeh, 2003) و أثبتت (Sepetdjian et al., 2008) وجود ١٦ نوع من المركبات PAH Polycyclic Aromatic Hydrocarbons حيث يتعرض المدخن لكميات كبيرة من هذه المسرطنات و حدد كميات كل نوع منها ضمن دخان النرجيلة و قارن بينها و بين السجائر حيث ظهر أن مدخن النرجيلة يتعرض لكميات كبيرة من هذه المركبات انظر الشكل (٧) و تعتبر هذه المركبات من المسرطنات غير المباشرة التي تحتاج أن يتم استقلابها في الجسم حتى تحدث الأثر المسرطن و قد ثبتت القدرة المسرطنة لهذه المركبات (Kumar et al., 2007)

Table 2. The limit of detection (LOD) in ng of PAH for each PAH present in the reference standard mixture

PAH Compound	LOD (ng)
Naphtalene	267
Acenaphthalene	30
Acenaphtene	57
Fluorene	66
Phenanthrene	39
Pyrene	36
Fluoranthene	39
Chrysene	21
Benzo[k]fluoranthene	57
Benzo[a]pyrene	15
Dibenz[a,h]anthracene	84
Benzo[ghi]perylene	36
Indeno[123-cd]pyrene	96

(Sepetdjian et al., 2008)

الشكل (٧)

و تنتج هذه المركبات عن احتراق الوقود الحجري (الفحم - النفط) و يعتقد أن احتراق الفحم في النرجيلة هو الذي يولد هذه المركبات (Scully et al., 2000). تستخدم مشتقات هذه المركبات مثل مركب dimethyl-1,2-benzanthracene في استحداث السرطان عند الحيوانات مثل الهامستر السوري في باطن الفم عن طريق تعريض الحيوان لهذه المركبات بشكل مزمن (Vairaktaris . E a and A.) (Lazaris b, 2008).

كما أن دخان النرجيلة يؤدي إلى انبعاث حبيبات صلبة دقيقة تتراوح قطرهما من ٢.٥-١٠ ميكرون كلما نقص حجم هذه الحبيبات كلما زاد أثرها المرضي، أظهرت دراسات وجود هذه الحبيبات في دخان النرجيلة بحجوم أصغر بشكل جوهري من تلك الموجودة في السجائر (Maziak et al., 2008,) (Monn et al., 2007). هذه الحبيبات تحمل معها المواد المسرطنة و السامة و كلما نقص حجمها ازدادت قدرتها على التغلغل و إحداث الأذية المرضية على الجهاز التنفسي (Monn et al., 2007).

إن زمن التعرض لدخان النرجيلة أكثر من زمن التعرض لدخان السجائر و بالتالي يستنشق المريض كمية أكبر من المواد المؤذية و المسرطنة، حيث أن تدخين نرجيلة لمدة (١ ساعة = الحجم الناجم عن استنشاق ١٠٠ سيجارة) (WHO, 2005b).

و نستطيع القول أن دخان النرجيلة يمكن اعتباره أخطر من دخان السجائر و يحتوي على مواد سامة و مسرطنة لها القدرة على إحداث تغيرات سرطانية.

لذلك سنحاول في هذا البحث دراسة أثر التعرض المزمن لدخان النرجيلة على الغشاء المخاطي السليم سريرياً و مجهرياً أي عند المدخنين الأصحاء و ذلك من خلال دراسة تعبير الجينات المسؤولة عن تنظيم الموت الخلوي المبرمج Bcl2 - Bax و الجينات الكابحة

للاورام P53

مراجعة الأدبيات
Literature review

2 مراجعة الأدبيات Literature review:

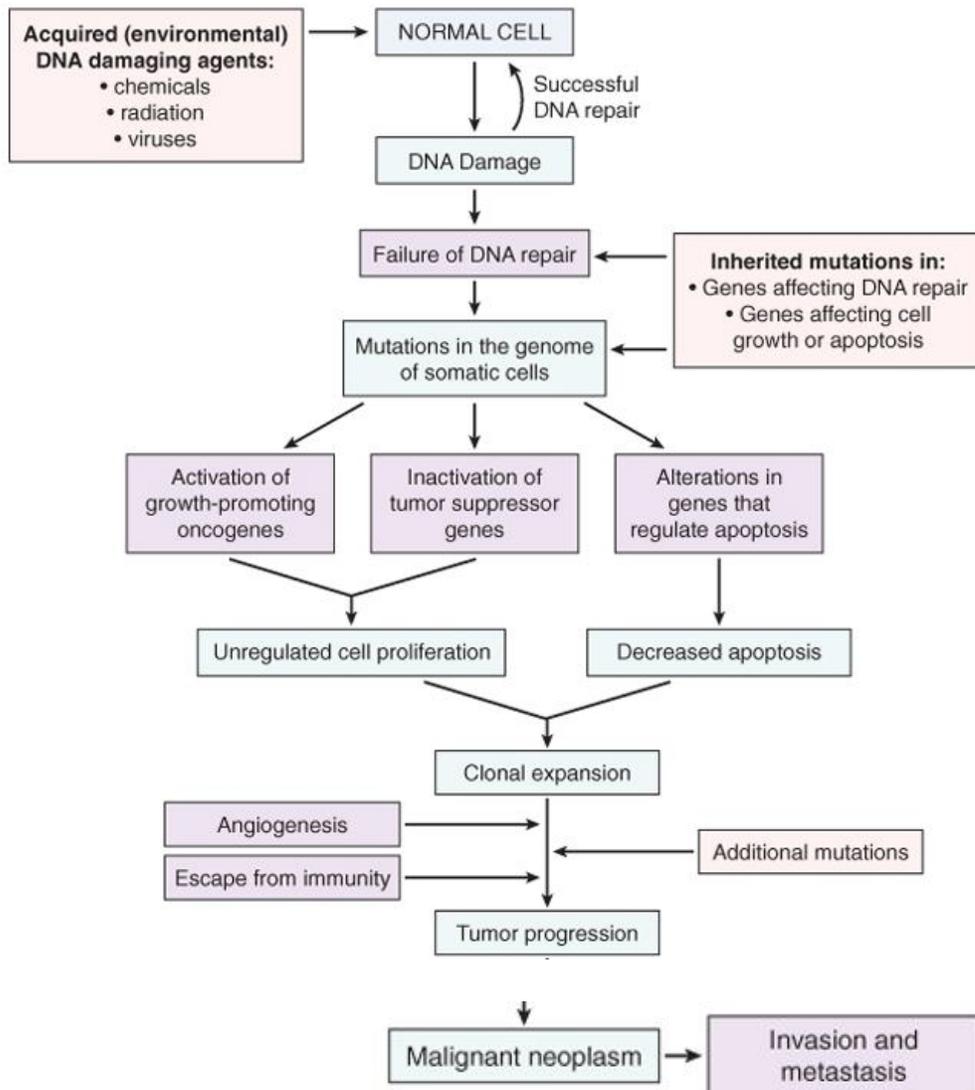
٢.١ السرطان Cancer :

و هو مرض مزمن يصيب المورثات، ناجم عن تراكم تغيرات متتالية تؤدي إلى تحول الخلية الطبيعية إلى خلية سرطانية حيث يتم تحفيز المورثات المولدة للنمو و تثبيط المورثات الكابحة للأورام بالإضافة إلى اضطراب المورثات المسؤولة عن الموت الخلوي المبرمج Apoptosis. أنظر الشكل (٨)

المورثات المولدة للنمو (التكاثر) Oncogens:

و هي المورثات المسؤولة عن تحفيز تكاثر غير منتظم للخلايا (تحفيز مستقل للخلايا السرطانية) , تحتاج الخلايا الطبيعية حتى تتكاثر إلى إشارة تحفيز تنتجها و تنظمها مورثات تدعى المورثات المولدة للتكاثر Proto-oncogen و تقسم إلى أربعة مجموعات ، إن حدوث طفرة في هذه المورثات يؤدي إلى اضطراب و زيادة إنتاج إشارات تحفيز التكاثر مما يؤدي إلى قدرة الخلايا الورمية على أن تكاثر بدون الحاجة إلى محفزات خارجية و تصبح قادرة على التحفيز الذاتي من أجل التكاثر ، إن حدوث الطفرة في المورثات المولدة للتكاثر يحولها إلى مورثات مرضية مولدة للنمو المرضي تدعى Oncogen

(Wong et al., 1996, Kumar et al., 2007) . أنظر الشكل (٨)



© Elsevier. Kumar et al: Robbins Basic Pathology 8e - www.studentconsult.com

الشكل (٨)

المورثات الكابحة للأورام Tumor suppressor genes:

تعمل هذه المورثات على كبح تكاثر الخلايا و تنظيم دورة الخلية و من أهم المورثات في هذه المجموعة المورثة Rb و P53 (Kumar et al., 2007) .

٢.٢ المورثة P53:

و هو مورثة كابحة للنمو الورمي ، يتوضع على الصبغي ١٧ مؤلف من 53 حمض أميني و يسمى بحارس الجينات.

يرمز الجين P53 بروتين p53 (نصف عمره قصير نسبياً) يعمل على كبح النمو الورمي أو التكاثر وفق ثلاثة آليات (Kumar et al., 2007) :

- عرقلة مؤقتة لدورة الخلية في المرحلة G1 بهدف إصلاح الـ DNA المتضرر.

- عرقلة دائمة لدورة الخلية حيث تدخل الخلية مرحلة الشيخوخة أو السكون حيث لا تستطيع الخلية التكاثر أو التضاعف.

- تحفيز الموت الخلوي المبرمج عن طريق تحفيز المسار الداخلي، و ذلك بهدف التخلص من الخلايا ذات الـ DNA المتأذي أذية غير قابلة للإصلاح ومنع تكاثرها. انظر الشكل رقم (٨)

يعتبر الجين P53 عامل استنساخ مهم للعديد من الجينات الأخرى التي تقسم إلى قسمين الجينات المعرقلة للدورة الخلية و الجينات المحفزة للموت المبرمج (Kumar et al., 2007).

عندما تتعرض الخلية إلى مواد مؤذية (المسرطنات الكيميائية , الفيزيائية) . يؤدي إلى أذية غير مميّنة في الـ DNA يستجيب لذلك الـ P53 فيعمل على كبح مؤقت لدورة الخلية في المرحلة G1 (أو يعمل على كبح دائم للخلية) . و ذلك بهدف فحص الـ DNA المتأذي و إتمام عملية الإصلاح ، في حال تم الإصلاح تعود الخلية إلى دورتها بشكل طبيعي. و أما في حال عدم القدرة على إصلاح الـ DNA يقوم الـ P53 بتفعيل المسار الداخلي للموت الخلوي المبرمج و ذلك بهدف التخلص من الخلية المتضررة (Kumar et al., 2007).

إن تعطل وظيفة الـ P53 تعني عدم القدرة على كبح تكاثر الخلية عدم القدرة على تحري و إصلاح أذية الـ DNA و عدم القدرة على التخلص من الخلايا المتضررة ضرر غير قابل للإصلاح فتتجو هذه الخلايا من الموت المبرمج و تتكاثر حاملة الأذية الجينية إلى الجيل التالي حيث تتراكم الطفرات و تشكل بداية لنشوء الأورام (Rich et al., 1999, Kumar et al., 2007).

تتعطل وظيفة الـ P53 بما يلي انظر الشكل (٩) :

- **عامل وراثي:** و هي قليلة الحدوث تملك الخلية المورثتين الطافرتين للجين مثل متلازمة L- Fraumeni (Kumar et al., 2007)

- **عامل فيزيولوجي:**

فبعد أن يقوم الـ P53 بعمله يعمل البروتين MDM2 على خفض مستويات الـ P53 ، حيث يرتبط معه و يفككه و هي التطبيق الفيزيولوجي لضبط مستوى البروتين P53 في الخلية (Kumar et al., 2007).

- **عامل فيروسي:**

تتهم فيروسات مثل HPV ، HBV بتعطيل المورثة P53 و ذلك عن طريق ارتباطها معه (Blons and Laurent-Puig, 2003) .

- **الطفرة:**

إن حدوث طفرة تستهدف المورثة P53 من أهم و أكثر الأسباب المؤدية لتعطل المورثة p53 (Blons and Laurent-Puig, 2003) .

إن العديد من المواد المسرطنة (الكيميائية و الفيزيائية) تستهدف المورثة P53 و خاصة مسرطنات التبغ و الكحول (Blons and Laurent-Puig, 2003, Kumar et al., 2007).

حيث لوحظ تكرار حدوث الطفرة المورثة P53 عند الأشخاص المصابين بسرطان فموي المتعاطين للتبغ أكثر من أولئك المصابين بسرطان فم و الغير متعاطين للتبغ (Ko et al., 2001).

كما تم تحديد فرط تعبير الـ p53 في ٥٠% من السرطان شائك الخلايا الفموي وخاصة عند متعاطي التبغ (Field JK et al., 1992)