

دراسة فعالية ليزر Er:YAG في إزالة ضماد ماءات الكالسيوم من الأقنية الجذرية

*د. باسم سليم

(الإيداع: 7 تشرين الأول 2019، القبول: 10 كانون الثاني 2020)

الملخص:

الهدف من هذا البحث: دراسة فعالية ليزر Er:YAG بقوتين مختلفتين في إزالة ضماد ماءات الكالسيوم من الأقنية الجذرية بالمقارنة مع الإرواء فوق الصوتي السلبي ، تألفت العينة من 30 سن وحيد الجذر، حضرت الأقنية الجذرية باستخدام نظام ProTaper حتى الأداة F2، بعد ذلك قُسمت الأسنان طولياً وصنعت ميازيب تاجية وذرؤية بأبعاد محددة، ثم تم إعادة جزء السن وربطت بالأسلاك التقويمية، ثم حُشيت ماءات الكالسيوم، وتم حفظها بالحاضنة لمدة أسبوع بعدها تمت الإزالة بعد تقسيم العينة عشوائياً على ثلاث مجموعات بحيث ($n=10$) ، المجموعة الأولى: استخدم فيها ليزر Er:YAG بشدة: 0.5 W لمدة: 50 ثانية. المجموعة الثانية: استخدم فيها ليزر Er:YAG بشدة : 1 W لمدة: 30 ثانية. المجموعة الثالثة: أزيلت فيها ماءات الكالسيوم باستخدام الإرواء فوق الصوتي سلبياً لمدة 60 ثانية، مع الإرواء بـ 5.25% هيبوكلوريد الصوديوم بمعدل 5 مل لكل قناة. فحصت الأسنان بعد الإزالة تحت المكورة الضوئية وسجلت النتائج حسب المعيار van der Sluij وزملاءه عام 2007. تم استخدام كل من الاختبارات: Kruskal-Wallis، وليکوکسون للتحاليل الاحصائية.

ووجدت نتائج هذا البحث فعالية الليزر في إزالة ضماد ماءات الكالسيوم على المستويين التاجي والذرؤي إلا أنه لم يوجد فرق هام إحصائياً بين الطرق الثلاث في الإزالة.

الكلمات المفتاحية: ماءات الكالسيوم، ليزر Er:YAG ، الإرواء فوق الصوتي السلبي، هيبوكلوريد الصوديوم.

*أستاذ مساعد - قسم مداواة الأسنان - كلية طب الأسنان - جامعة تشرين - اللاذقية - سوريا.

Efficacy of Er: YAG laser in Removing of Calcium Hydroxide Dressing from Root Canals

Dr. Basem Salim

(Received: 7 October 2019, Accepted: 10 January 2020)

Abstract:

Aim of study was to evaluate the efficiencies of Er: YAG laser in two powers in removing Calcium Hydroxide dressing comparing with passive ultrasonic irrigation. 30 single-root were prepared to size F2 with ProTaper rotary system and split longitudinally. Two standardized grooves were prepared into the apical and coronal part of the root canal dentine. The roots were subsequently reassembled with wires and filled with calcium hydroxide. Then they were stored in 100% relative humidity for 1 week. Specimens were randomly divided into 3 experimental groups ($n=10$) according to removal technique. In-group 1:Er: YAG :laser using 0.5 w for 50 sec. Group 2:Er:YAG: using 1 w for 30 sec. Group 3:ultrasonic system used passively for 60 seconds with 5 ml of 5.25% NaOCl. The quantity of remaining of Calcium Hydroxide were observed under a stereomicroscope with 30 magnification as described by van der Sluis *et al.* (2007). Statistical evaluation was performed using Kruskal–Willsand Wilcoxon tests. Results showed that Er: YAG laser was effective in calcium hydroxide removal in the apical and coronal grooves but there was no significant difference between Groups.

Key Words: Calcium hydroxide removal, Er: YAG laser, passive ultrasonic irrigation, sodium hypochlorite.

*Associated Professor – Department of Operative Dentistry – Faculty of Dentistry – Tishreen University – Lattakia – Syria.

1-المقدمة:

يعتمد إنقاص الجراثيم من الأقنية الجذرية على استخدام الأدوات الميكانيكية بالمشاركة مع الإرواء الغزير إضافةً إلى تطبيق الضمادات المضادة للجراثيم (Lambrianidis *et al.* 2006). وتعُد ماءات الكالسيوم الضماد الأكثر شيوعاً (Walsh LJ *et al,* 2007)، ويعزى نجاحها السريري إلى قلويتها العالية وتقبلها الحيوي (Stanley HR, Pameijer CH. 1985) ، ومتلك القدرة على تحفيز تشكُّل النسج المتكلسة (Foreman PC *et al.* 1990))، كما أنَّ شوارد الكالسيوم قادرة على الانشار من خلال العاج إلى السطوح الخارجية للسن (Tronstad L *et al,* 1981). إلا أنَّه يجب أن يزال ضماد ماءات الكالسيوم الذي يطبق بالقناة الجذرية منها قبل حشو القناة، لأنَّه يمكن لبقايا ماءات الكالسيوم أيضًا أن تتفاعل كيميائياً مع المادة الحاشية مقللةً انسيابيتها وزمن عملها (Hosoya Net *al*/2004)، فهي تتفاعل مع أكسيد الزنك والأوجينول مشكلةً أوجينات الكالسيوم (Margelio *et al.* 1997)، كما أنها تعيق اندخال المادة الحاشية (sealer) داخل الأقنية الجذرية (Erdemir A *et al.* 2004) ، وتؤثِّر على قوة ارتباط العاج (Calt S and Serper,. 1999) المادة الحاشية ذات الأساس الراتنجي مع العاج (Barbizam *et al.* 2008)، الأمر الذي يزيد التربُّز الذري في الأسنان المعالجة لبياً (Kim SK, Kim YOInt 2002).

أجريت عدة دراسات لتقدير فعالية إزالة ماءات الكالسيوم من الأقنية الجذرية باستخدام سوائل إرواء وتقنيات مختلفة، ومنها: الأدوات اليدوية وأكثرها ذكرًا المبرد الذري الرئيسي (MAF) (Salgado *et al.* 2009) ، أدوات النيكل تيتانيوم الآلية (DabhiMet *et al*, 2016) (EndoActivator)، تشحيط الإرواء صوتياً (Kenee *et al.* 2006)، الإرواء فوق الصوتي (Yücelet *et al.*, 2013) :Endo Vac)، (المبرد المعَدَّل ذاتياً Caparet *et al.*, 2014)، الإرواء بالضغط السلبي (Deleu *et al.*, 2015)، Canal Brush (Emel U *et al*/2015) SAF (Ljubisa *et al*, 2015).الليزر (Takeda, F *et al*,1999) وقد اختبرت فعالية الليزر في عدة نواحٍ منها: تقييم التدفق الدموي في اللب العاجي (Sousa *et al.*.2009)،إنقاص عدد الجراثيم Rocha *et al.*.2009)،إزالة طبقة الطاخة (Mello *et al.*,2004)،التعطية الليبية (Ferriello, V *et al*,2010)،ارتباط المواد الحاشية الليبية(Hasheminia *et al.*,2010)،قدرة الختم لمواد التعطية الليبية(Haragushiku *et al.*,2010)،وتتطييف جدران الأقنية الجذرية(Kimura *et al.*,2000).ولقد وجدت كل من هذه الدراسات بأنَّ ليزر Nd:YAG كان الأكثر فعالية في تعقيم الأقنية الجذرية، بينما ينصح بشدة باستخدام ليزر Er:YAG على النسج الصلبة (Kimura *et al.*,2000). ويستخدم ليزر Nd:YAG بشكل خاص لإزالة طبقة الطاخة من جدران الأقنية العاجية (Sasaki *et al.*,2002)، وعلى الرغم من ذلك حتى الآن لم تثبت فعاليته في إزالة ماءات الكالسيوم من الأقنية الجذرية.

2-الهدف من البحث:

يهدف هذا البحث إلى تقييم فعالية ليزر Nd:YAG بشدتتين مختلفتين في إزالة ضماد ماءات الكالسيوم من الأقنية الجذرية مقارنةً باستخدام الإرواء فوق الصوتي السلبي.

3-مواد وطرق البحث:

تألفت العينة من 30 سن وحيدة القناة والجذر و بانحناء أقل من 5 % غير محشوة ، تمَّ جمعها وتقطيحيها بمجاري CK6 حيث أزيلت النسج الرخوة العلاقة بها ونظفت من ثم تمَّ إجراء التصوير الشعاعي للأسنان باستخدام أفلام شعاعية ذرورية (Kodak,USA)، وبالاتجاهين (الدهليري اللسانى، الأنسي الوحشى)، لمعرفة فيما إذا كانت هناك عيوب شريحية مثل:(الأقنية الجذرية الإضافية، الامتصاصات الداخلية، التكلس وغيرها من الشذوذات التشريحية)، و المحشوة القناة وغير مكتملة الذرة والمتصدعة حيث تمَّ استبعاد الأسنان التي لا تخدم شروط الدراسة. ثم حفظت في سيروم ملحي (Hu %0.9

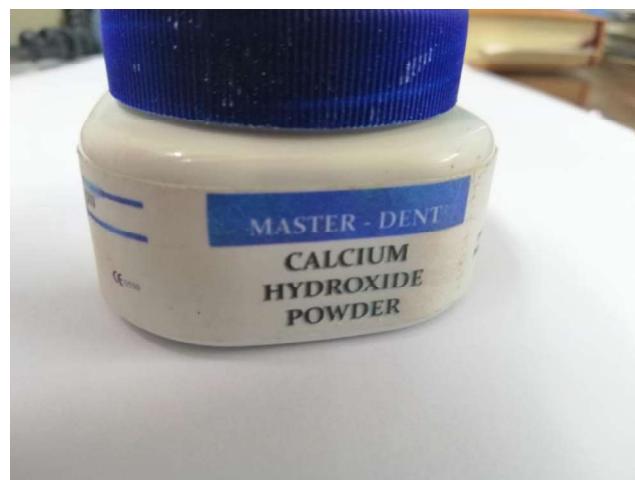
(et al., 2010) حتى فترة إجراء الدراسة، تم توحيد طول الجذور إلى 15 مم وذلك لتفادي التتوّع التشريري وتتوحيد القياسات في هذه الدراسة، وتمت إزالة النسيج اللبّي وفقاً للأصول المتبعة باستخدام الإبر الشائكة، ثم حُدد طول العمل، وبعدها تم تحضير الثلث العنقي من أسنان العينة باستخدام سنابل #4 Gates Glidden #3 المصنوعة من الفولاذ الالصدى، بعد ذلك حُضرت الأنفية حتى الأداة F2 من نظام ProTaper، مع الإرواء بـ 5 مل من هيبو كلوريد الصوديوم بتركيز 5.25%، وبعد الانتهاء من تحضير الأنفية، تم الإرواء النهائي بهيبيوكلوريد الصوديوم تركيز 5.25% بمعدل 5 مل و 5 مل من EDTA بتركيز 17%， بعدها تم الإرواء بـ 5 مل من السالين. بعد الانتهاء من تحضير الأنفية الجذرية فُسست الجذور طوليًّا إلى نصفين بالاتجاه الدهلزي اللساني بواسطة قرص فاصل وبالسرعة البطيئة مع التبريد ثم تم فصل القسمين عن بعضهما بواسطة السباتول، ثم حُفظت الأسنان بالسالين لحين صنع الميازيب. بعد فصل جزأى السن تم تحضير ميزابين طوليين بالعاج الجذري في كل قناة كما اقترح من قبل Lee وزملاءه عام 2004 بأبعاد: 3 مم طولاً، 0.5 عرضاً، 0.5 مم بالعمق، بحيث يكون موقع الميازيب على بعد 2 - 5 مم من الثقبة الذروية في النصف الأول من الجذر (Apical section) و-10-14 مم من الثقبة الذروية في النصف الآخر (coronal section)، حيث تم تحديد الطول والعرض قبل عمل الميازيب.

ثم تم إزالة أي بقايا محتملة ناتجة عن تحضير الميازيب بعناية من المقاطع باستخدام فرشاة الأسنان، بعد ذلك تم إعادة تطبيق جزأى السن وتشبيتها بواسطة أسلاك تقويمية الشكل (1)، وتم وضع شمع أحمر عند المنطقة الذروية.



الشكل رقم (1): ربط الأسنان بالأسلك.

وبعد التأكّد من انطباق جزأى السن تم مزج ماءات الكالسيوم مع الماء المقطر بحسب تعليمات الشركة المصنعة (MASTER DENT LOT 4792 made in USA) (الشكل 2). ثم حُجفت الأنفية الجذرية باستخدام الأقماع الورقية. ثم تم تطبيق الضماد داخل الأنفية الجذرية باستخدام البوريات قياس 25 وتم دكه باستخدام المكفة لضمان دخولها داخل الميازيب، بعد ذلك تم سد فوهة الدخول بإسمنت زجاجي شاردي (Medicem,made in Germany). حُفظت الأسنان في الحاضنة بدرجة حرارة 37° ورطوبة 100% لمدة أسبوع.



الشكل رقم (2) : بودرة ضماد ماءات الكالسيوم

بعد أسبوع تمت إزالة الإسمنت الزجاجي الشاردي من فوهات الدخول ثم تمت إزالة الضماد بإحدى الطرق التالية:

3-1-الطريقة الأولى:

تم إزالة ماءات الكالسيوم باستخدام ليزر YAG (Fotona, Fedelis AT) بشدة: W لمدة: 50 ثانية، J 50 ، 10 ، (المعهد العالي لبحوث الليزر وتطبيقاته في جامعة دمشق). حيث تم إدخال رأس الليزر الكوارتز (Part No.:83890) (الشكل 3) المخصص للأقنية الجذرية على طول القناة ولمسافة أقل بـ 2مم من الذروة، ثم تم تعديل الليزر مع تيار مائي غزير للتبريد ومن ثم تم تحريك الرأس على طول القناة الجذرية وبكافة الاتجاهات لمدة 50 ثانية. بعدها تم إيقاف الليزر . (الشكل 4)



الشكل رقم (3): رأس الليزر المستخدم



الشكل رقم (4): ليزر الدا Er:YAG المستخدم

2-3-الطريقة الثانية:

استخدم فيها ليزر الدا Er: YAG ليزر بشدة: 1 لمندة: 30 ثانية، 50 mJ ، 50 mJ 10 HZ حيث تم تطبيق الإجراءات السابقة نفسها ولكن بإعدادات جديدة.

3-3-الطريقة الثالثة:

تم استخدام الرأس فوق الصوتي الذي يستخدم بشكل سلبي وذلك بإدخاله إلى داخل القناة الجذرية لمدة 60 ثانية بتوتر $+ -$. كما ضبطت طاقة الجهاز على الرقم 4 مع الإرواء بـ 5 مل من هيبوكلوريد الصوديوم بتركيز 5.25% . وبعد الإنتهاء من الإزالة جفت الأسنان بالأقماع الورقية، وأزيلت الأسلامك وفحص كل جزء من الجذر تحت المكربة الضوئية، وقيمت العينة بحسب المعيار التالي وفقاً لـ van der Sluij وزملاءه عام (2007):

0: الميازيب فارغة لا تحوي على بقايا ماءات كالسيوم. الشكل (5)

1: أقل من نصف الميازيب تحوي ماءات الكالسيوم. الشكل (6)

2: أكثر من نصف الميازيب تحوي ماءات الكالسيوم. الشكل (7)

3: الميازيب ممثلة بالكامل بماءات الكالسيوم. الشكل (8)



الشكل رقم: (6) الدرجة 0
أقل من نصف القناة ممتئ بالبقايا
لا يوجد بقايا ماءات الكالسيوم في الميزاب



الشكل رقم (8): الدرجة 3
الميزاب ممتئ بالبقايا.
الشكل رقم: (7) الدرجة 2
أكثر من نصف الميزاب يحوي بقايا

4- النتائج:
تم جمع البيانات وتحليلها اعتماداً على برنامج SPSS الإحصائي إصدار 23، حيث تم اعتماد مستوى معنوية عند $P \leq 0.05$ وبالنسبة لجميع الاختبارات.

4-1-المقارنة بين المجموعات الثلاث من حيث كمية البقايا على المستوى التاجي:

بما أن البيانات ترتيبية (تتبع مشرع ترتيب لتحديد كمية بقايا ضماد ماءات الكالسيوم) فقد تم تطبيق الاختبارات الإحصائية اللا معنوية، وللمقارنة بين المجموعات الثلاث من حيث كمية البقايا على المستوى التاجي فقد تم تطبيق اختبار Kruskal-wills (جدول 1).

الجدول رقم (1): المقارنة بين المجموعات الثلاث من حيث كمية البقايا على المستوى التاجي

P-value	قيمة اختبار Kruskal-wills	قيمة	متوسط الرتب	العدد	
0.065	5.46		11.9	10	المجموعة الأولى
			14.8	10	المجموعة الثانية
			19.8	10	المجموعة الثالثة

يتبيّن من الجدول السابق أن قيمة $p < 0.05$ ، وعليه لا توجد فروق معنوية ذات دلالة إحصائية بين الطرق المدروسة على المستوى التاجي، علمًا أن كمية بقايا ماءات الكالسيوم كانت أقل عند استخدام ليزر لا YAG بقوة: $w = 0.5$ ولمدة 50 ثانية كما هو موضح بالمخطط التالي، الشكل (9).



الشكل رقم (9): الفرق بين الطرق المدروسة على المستوى التاجي

4-2-المقارنة بين المجموعات الثلاث من كمية البقايا على المستوى الذري:

وكنالك للمقارنة بين المجموعات الثلاث من حيث كمية البقايا على المستوى الذري فقد تم تطبيق اختبار Kruskal-wills (جدول 2).

الجدول رقم (2): المقارنة بين المجموعات الثلاث من كمية البقايا على المستوى الذروي

P-value	قيمة اختبار Kruskal-wills	متوسط الرتب	العدد	
0.10	4.51	14.1	10	المجموعة الأولى
		12.7	10	المجموعة الثانية
		19.7	10	المجموعة الثالثة

يتبيّن من الجدول السابق أنَّ قيمة $p > 0.05$ ، وعليه لا توجد فروق معنوية ذات دلالة إحصائية بين الطرق المدروسة على المستوى الذروي، علمًاً أنَّ كمية بقايا ماءات الكالسيوم كانت أقل عند استخدام الليزر مقارنة باستخدام الإرواء فوق الصوتي السُّلبي كما هو موضّح بالشكل (10)،



الشكل رقم (10): الفرق بين الطرق المدروسة على المستوى الذروي

4-3-المقارنة بين المستويين الذروي والتاجي لدى كل مجموعة على حدا:

للمقارنة بين كمية البقايا بين المستويين الذروي والتاجي لدى كل مجموعة على حدا فقد تم تطبيق اختبار Wilcoxon لعينات مرتبطة. (الجدول 3)

الجدول رقم (3): المقارنة بين المستويين الذروي والتاجي لدى كل مجموعة على حدا

P-value	قيمة اختبار Wilcoxon	قيمة الرتب المتساوية c	عدد الرتب السالبة b	عدد الرتب الموجبة a	
0.31	-1	6	3	1	المجموعة الأولى
0.56	-0.57	7	1	2	المجموعة الثانية
0.7	-0.37	3	4	3	المجموعة الثالثة

تبين من الجدول السابق أنَّ قيمة $p > 0.05$ ، وعليه لا توجد فروق معنوية ذات دلالة إحصائية بين المستويين الذروي والتاجي لكل طريقة إزالة.

5-المناقشة:

يعتبر التعقيم الأمثل للقناة الجذرية ومنع عودة الإنたن عاملًا أساسياً لنجاح المعالجة اللبية. لكن التعقيم الكامل للقناة الجذرية صعب جداً بسبب التشريح المعقد للنظام القبوي (Versiani et al., 2013)، بالإضافة إلى أنه وبالرغم من استخدام الأدوات الميكانيكية لتحضير الأقنية الجذرية تبقى منطقة واسعة من جدران القناة لا تمسها الأدوات، لذلك كان من الضروري لتعقيم القناة الجذرية استعمال المواد الكيميائية من ضمادات داخل قنوية وسوائل إرواء. تستخدم ماءات الكالسيوم بشكل واسع خصماد بين الجلسات بسبب فاعليتها المضادة للجراثيم (Tasdemir et al., 2011). لكن يجب إزالتها بالكامل قبل حشو الأقنية (Calt S, Serper, 1999) لأن بقاياها لها آثار سلبية على جودة حشوة القناة.

لذا تتطلب الإزالة الفعالة لماءات الكالسيوم نظام فعال لإيصال سوائل الإرواء إلى الطول العامل WL من القناة الجذرية الذروية وخاصة التشعبات البيضوية (Shin SJ et al., 2010) (Nielsen BA et al., 2007).

لقد تم استخدام ليزر diode YAG في هذه الدراسة و لقد أثبت أن له مزايا عديدة أكثر من الطرق التقليدية. لقد اقترح بداية استخدام ليزر diode YAG كتقنية فعالة في التعقيم وإزالة البقايا و طبقة اللطاخة والمواد الحاشية طالما أنه قادر على التخلص من مشكلة العمق غير الكافي لاختراق مواد المطهرة شائعة الاستخدام (Matsumoto, 2011). حيث تم استخدام الإرواء المنشط بالليزر باستخدام ليزر diode YAG وهي تقنية إرواء يتم فيها تنشيط سائل الإرواء، وقد وجد أنها تقنية واحدة في تنظيف وتعقيم النظام القبوي الجذري (GU et al., 2009). يبعث الليزر فوتونات تولد موجات صدمية ضوئية داخل الأقنية الجذرية حيث يتم وضع سوائل الإرواء باستمرار في الحجرة اللبية أثناء عملية التنشيط الليزري وهذا سيشكل موجات صادمة في السائل في كل الاتجاهات وبالتالي سيؤثر بفعالية في إزالة بقايا النسج المتموتة والحياة (DiVito et al., 2012).

فُيمت كمية بقايا ضماد ماءات الكالسيوم في هذه الدراسة حسب طريقة van der Sluis وزملاءه عام 2007 (van der Sluis et al. 2007)، والفائدة من هذه الطريقة هي توحيد الموقع والقياس للميازيب مما يسمح بتقييم معياري، مع إمكانية تطبيق الباحث مع نفسه.

وتحت هذه الدراسة الحالية أن كلا الطريقيتين لم تزيل بقايا ضماد ماءات الكالسيوم بشكل نهائي، وتوافقت هذه النتيجة مع كل من الدراسات التالية: (Capar et al., 2014. Chou, K et al., 2014. Kaptan, F et al., 2012. Yücel, A.Ç et al., 2013. Markovic L et al., 2015. DabhiM et al., 2016.)

وتحت هذه الدراسة أن ليزر diode YAG حسن من الإزالة على كلا المستويين التاجي والذروي لكن لم يكن الفرق هام احصائياً بين القوتين من جهة والإرواء فوق الصوتي السلبي لمدة 60 ثا من جهة أخرى وتوافقت بذلك هذه النتيجة مع GOKTURK و زملاءه عام 2017 (GOKTURK et al., 2017).

لكنها تعارضت مع Kourti وزملاءه عام 2016 الذين وجدوا أن ليزر diode YAG حسن من الإزالة بفرق هام احصائياً، ويمكن أن يعود ذلك لأنهم استخدمو في الإرواء 10 مل من هيبوكلوريد الصوديوم و10 مل من EDTA بينما استخدم في هذه الدراسة 5 مل من هيبوكلوريد الصوديوم و5مل من EDTA أيضاً تم استخدام الليزر لمدة 60 ثا وفي هذه الدراسة 50 ثا. (Arslan et al., 2016) وتعارضت مع Arslan وزملاءه عام 2015 حيث لاحظوا تفوق الليزر على الإرواء فوق الصوتي السلبي في إزالة الضماد ويمكن أن يكون السبب لأنه تم استخدام الإرواء فوق الصوتي لمدة 20 ثا في دراستهم بينما استخدم في هذه الدراسة لمدة 60 ثا في هذه الدراسة. (De Groot et al., 2015). كما يبيّن De Groot وزملاؤه عام 2009 أن LAI باستخدام ليزر diode YAG تفوق على الـ PUI/UAI (De Groot et al., 2009.).

كذلك أظهرت هذه الدراسة أنه لا توجد فروق معنوية ذات دلالة احصائية بين كلا المستويين الذروي والتاجي في طريقة الإزالة (Michelon et al., 2014, Maalouf et al., 2013, 2014).

لكنها تعارضت مع Göktürk وزملاءه عام 2017 الذين وجدوا بقايا أكثر في المنطقة الذروية مقارنةً بالتابجية حيث يمكن أن يكون ذلك بسبب التدفق والحجم الكبير لسوائل الإرواء في المنطقة التاجية منها في الذروة وقد استخدموها في دراستهم 10 مل من هيبوكلايد الصوديوم. (etal.,2017GOKTURK).

أيضاً تعارضت مع Uzunoglu وزملاءه عام 2015 الذي قارن فعالية 5 طرق في إزالة الضماد وهي: (استخدام المبرد الذري الرئيسي 40Hedström مع الإرواء بالمحقنة التقليدية، Canal Brush مع الإرواء بالمحقنة التقليدية، Canal Brush، (SAF) + Vatea; RinsEndo مع الإرواء بالمحقنة التقليدية متبوعة باستخدام (SAF +Vatea:) حيث وجد تحسّن في فعالية الإزالة في الثالث التاجي بفرق واضح مقارنةً بالثالث الذري عند استخدام كل هذه الطرق ماعدا مجموعة الـ SAF التي لم تجد فرق هام إحصائياً في كمية البقايا ذروياً وتابجياً (Uzunoglu et al., 2015).

6- الاستنتاجات:

أظهرت نتائج هذه الدراسة أنَّ استخدام ليزر الـ YAG Er: حسن من إزالة ضماد ماءات الكالسيوم على كل من المستويين التاجي والذري، لكن لم يكن هذا الفرق هام إحصائياً مقارنة باستخدام الإرواء بالرؤوس فوق الصوتية لمدة 60 ثانية.

7- التوصيات:

يوصى باستخدام ليزر YAG Er: عند إزالة ضماد ماءات الكالسيوم من الأفقيّة الجذرية باستخدام شدات مناسبة آمنة وفعالة. يوصى باستخدام الرؤوس فوق الصوتية في إزالة ضماد ماءات الكالسيوم من القناة الجذرية ولكن بزمن طويل لا يقل عن 60 ثانية.

8- المقرّرات:

دراسة إزالة ضماد ماءات الكالسيوم من القناة الجذرية باستخدام قوى مختلفة للليزر وطرق دراسة مختلفة.
دراسة إزالة ضماد ماءات الكالسيوم على مستوى السطح الداخلي للقناة الجذرية.

9- المراجع:

1. Arslan H, Akcay M, Capar ID, Saygili G, Gok T, Ertas H. An in vitro comparison of irrigation using photon-initiated photoacoustic streaming, ultrasonic, sonic and needle techniques in removing calcium hydroxide. Int Endod J 2015; 48: 246–51.
2. Barbizam JV, Trope M, Teixeira EC, Tanumaru-Filho M, Teixeira FB (2008) Effect of calcium hydroxide intracanal dressing on the bond strength of a resin-based endodontic sealer. Brazilian Dental Journal 19, 224–7
3. Çalt, S., and Serper, A. (1999).Dentinal tubule penetration of root canal sealers after root canal dressing with calcium hydroxide. J. Endod. 25, 431–433.
4. Capar, I.D., Ozcan, E., Arslan, H., Ertas, H., and Aydinbelge, H.A. (2014).Effect of different final irrigation methods on the removal of calcium hydroxide from an artificial standardized groove in the apical third of root canals. J. Endod. 40, 451–454.

5. Contardo, L., De Luca, M., Bevilacqua, L., Breschi, L., and Di Lenarda, R. (2007). Influence of calcium hydroxide debris on the quality of endodontic apical seal. *Minerva Stomatol.* 56, 509–517.
6. Dabhi M, Kishan K.V, Vaishali V. Parekh, VishnuRathore(2016). Comparative Evaluation Of 3 Different Irrigation System: 30Gauge Blunt Ended Side Vented Needle, Endoactivator &Endovac In Removal OfCa(OH)2 From Root Canal System- Sem. *IOSR Journal of Dental and Medical Sciences.*; 84–89
7. De Groot, S.D., Verhaagen, B., Versluis, M., Wu, M.-K., Wesselink, P.R., and Van Der Sluis, L.W.M. (2009). Laser-activated irrigation within root canals: cleaning efficacy and flow visualization. *Int. Endod. J.* 42, 1077–1083.
8. Deleu, E., Meire, M.A., and De Moor, R.J. (2015). Efficacy of laser-based irrigant activation methods in removing debris from simulated root canal irregularities. *Lasers Med. Sci.* 30, 831–835
9. DiVito E, Peters OA, Olivi G. Effectiveness of the erbium: YAG laser and new design radial and stripped tips in removing the smear layer after root canal instrumentation. *Lasers Med Sci* 2012; 27: 273–280.
10. Emel Uzunoglu, Melahat Gordusus, Emre Nagas. Efficacy of different devices in removing calcium hydroxide from the root canal. *Cumhuriyet Dent J* 2015; 18(4):318–326.
11. Erdemir A, Ari H, Gungunes H, Belli S (2004).Effect of medications for root canaltreatment on bonding to root canaldentin. *J Endod;* 30: 113–116.
12. Ferriello, V., Faria, M.R., and Cavalcanti, B.N. (2010). The effects of low-level diode laser treatment and dental pulpcapping materials on the proliferation of L-929 fibroblasts. *J. Oral Sci.* 52, 33–38.
13. Foreman PC, Barnes F. (1990).A review of calcium Hydroxide. *Int Endod J* 23:283–297.
14. GU, L. S., KIM, J. R., LING, J., CHOI, K. K., PASHLEY, D. H. & TAY, F. R.. Review of contemporary irrigant agitation techniques and devices. *J Endod,* 35, 791–804. 2009.
15. Hosoya N, Kurayama H, Iino F,Arai T(2004). Effects of calcium hydroxideon physical andsealing propertiesof canal sealers. *Int Endod J;* 37: 178–184.
16. [Hakan GOKTURK](#), ¹ [Ismail OZKOCAK](#), ¹ [Feyzi BUYUKGEBIZ](#), ¹ and [Osman DEMIR](#) Effectiveness of various irrigation protocols for the removal of calcium hydroxide from artificial standardized grooves.[J Appl Oral Sci.](#) 2017 May–Jun; 25(3): 290–298

17. Haragushiku, G.A., Sousa-Neto, M.D., Silva-Sousa, Y.T., Alfredo, E., Silva, S.C., and Silva, R.G. (2010). Adhesion of endodontic sealers to human root dentine submitted to different surface treatments. Photomed. Laser Surg. 28, 405– 410.
18. Hasheminia, S.M., Feizi, G., Razavi, S.M., Feizianfard, M., Gutknecht, N., and Mir, M. A comparative study of three treatment methods of direct pulp capping in canine teeth of cats: a histologic evaluation. Lasers Med. Sci. 25, 9–15.
19. Kaptan, F., Karapinar-Kazandag, M., Kayahan, M.B., Bora, T., and Bayirli, G. (2012). Potential of an Er: YAG laser in the removal of calcium hydroxide from root canals. Photomed. Laser Surg. 30, 250–254.
20. Kenee DM, Allemand JD, Johnson JD, Hellstein J, Nichol BK (2006). A quantitative assessment of efficacy of various calcium hydroxide removal techniques. J Endod; 32:563–565.
21. Kim, S.K., and Kim, Y.O. (2002). Influence of calcium hydroxide intra canal medication on apical seal. Int. Endod. J. 35, 623–628.
22. Kimura, Y., Wilder-Smith, P., and Matsumoto, K. (2000). Lasers in endodontics: a review. Int. Endod. J. 33, 173–185.
23. Kourti E, Pantelidou O, kallis A. Removal efficiency of calcium hydroxide intracanal medicament with ER:YAG Laser A Scanning electron microscopic study. Int J Laser Dent 2016; 6(1):24–30.
24. Lambrianidis T, Margelos J, Beltes P (1999). Removal efficiency of calcium hydroxide dressing from the root canal. J Endod; 25:8588.
25. Ljubisa Markovic, Frank Booth, Stefan Zimmer. Use of the Canal Brush improves removal of calcium hydroxide paste from instrumented straight root canals .Journal of Dental Sciences (2015) 10, 233e239.
26. Maalouf L, Zogheib C, Naaman A (2013). Removal efficiency of calcium hydroxide dressing from the root canal without chemically active adjuvant. J Contemp Dent Pract; 14:188–92.
27. Markovic L, Booth F, Zimmer S (2015). Use of the Canal Brush improves removal of calcium hydroxide paste from instrumented straight root canals. Journal of Dental Sciences 10, 233e239.
28. Margelos J, Eliades G, Verdelis C, Palaghias G (1997). Interaction of calcium hydroxide with zinc oxide eugenol type sealers: a potential clinical problem. J Endod. 23: 43–8.
29. Matsumoto, H., Yoshimine, Y., and Akamine, A. (2011). Visualization of irrigant flow and cavitation induced by Er: YAG laser within a root canal model. J. Endod. 37, 839–843.

30. Michelon C, De Carlo M, Lang M, Pillar R, Anna Gabriela Silveira Bech, Carlos Alexandre Souza Bier(2014)..Effectiveness of passive ultrasonic irrigation on calcium hydroxide removal with different solutions. RFO, Passo Fundo, v. 19, n. 3, p. 277–282, set. /dez.
31. Mello, I., Robazza, C.R., and Antoniazzi, J.H. (2004). Influence of Er: YAG laser irradiation on apical sealing of four different sealers. Braz. Dent. J. 15, 190–193.
32. Nandini S, Velmurugan N, Kandaswamy D (2006) Removal efficiency of calcium hydroxide intracanal medicament with two calcium chelators: volumetric analysis using spiral CT, an in vitro study. Journal of Endodontics 32, 1097–101.
33. Nielsen BA, Craig Baumgartner J (2007). Comparison of the EndoVac system to needle irrigation of root canals. J Endod; 33:611–5.
34. Rocha, R.A., Silva, R.A., Assed, S., et al. (2009). Nitric oxide detection in cell culture exposed to LPS after Er: YAG laser irradiation. Int. Endod. J. 42, 992–996.
35. Salgado RJ, Moura-Netto C, Yamazaki AK, Cardoso LN, de Moura AA, Prokopowitsch I. (2009)Comparison of different irrigants on calcium hydroxide medication removal:
36. Sasaki, K.M., Aoki, A., Ichinose, S., and Ishikawa, I. (2002).Morphological analysis of cementum and root dentin after Er: YAG laser irradiation. Lasers Surg. Med. 31, 79–85.
37. Shin SJ, Kim HK, Jung IY, et al (2010). Comparison of the cleaning efficacy of a new apical negative pressure irrigating system with conventional irrigation needles in the root canals. Oral Surg Oral Med Oral Pathol Oral Radiol Endod; 109:479–84.
38. Stanley HR, Pameijer CH (1985) Pulp capping with a new visible-light-curing calcium hydroxide composition (PrismaVLCDycal).Operative Dentistry 10, 156–63.
39. Souse,L.R, Cavalcanti,B.N,.and Marques,,2009,Effect of laser phototherapy on the release of TNF-alpha and MMP-1 by endodontic sealer-stimulated macrophages. photomed.Laser Surrg.27, 37–42.
40. Takeda FH,Harashima T, Eto JN, kimuraY, MatsumotoK. Effect of Er: YAG laser treatment on the root canal walls of human teeth: an SEM study. Endod Dent Traumatol 1998; 14(6):270–273 .
41. Tasdemir T, Celik D, Er K, Yildirim T, Ceyhanli KT, Yesilyurt C. Efficacy of several techniques for the removal of calcium hydroxide medicament from root canals. Int Endod J 2011; 44:505–509.
42. Tronstad L, Andreasen JO, Hasselgren G, Kristenson L, Russ I(1981). PH changes in dentaltissues after root filling with calcium hydroxide. J Endod;17:17–2

43. Van der Sluis LWM, Wu MK, Wesselink PR (2007). The evaluation of removal of calcium hydroxide paste from an artificial standardized groove in the apical root canal using different irrigation methodologies. *Int Endod J*; 40(1):52–7.
44. Versiani MA, Leoni GB, Steier L, et al. Micro-computed tomography study of oval-shaped canals prepared with the self-adjusting file, Reciproc, WaveOne, and ProTaper universal systems. *J Endod* 2013; 39:1060–1066.
45. Vineeta N, Gupta S, Chandra A (2014). Retrievabilty of calcium hydroxide intra canal medicament with Chitosan from root canals: An in vitro CBCT volumetric analysis. *J Conserv Dent*. Sep; 17(5):454–7.
46. Walsh LJ, Athanassiadis B, Abbott PV, (2007) the use of calcium hydroxide, antibiotics and biocides as antimicrobial medicaments in endodontics. *Australian Dental Journal*.
47. Wiseman A, Timothy C, Paranjpe A , Flake M N, Cohenca N , Johnson J(2011). Efficacy of Sonic and Ultrasonic Activation for Removal of Calcium Hydroxide from Mesial Canals of Mandibular Molars: A Microtomographic Study. (*J Endod*; 37:235– 238).
48. Yücel, A.Ç., Gürel, M., Güler, E., and Karabucak, B. (2013).Comparison of final irrigation techniques in removal of calcium hydroxide. *Aust. Endod. J.* 39, 116–121.