

# El flúor en la prevención de caries en la dentición temporal. Barnices fluorados

The fluorine in the prevention of decay in the temporary teething. Fluorated varnishes

Segundo Perales Zamora<sup>1\*</sup>; Celso Guillen Borda<sup>2\*</sup>; Rosario Loayza De La Cruz<sup>3</sup>; Sergio Alvarado Menacho<sup>4\*</sup>; Gilmer Torres Ramos<sup>5</sup>; Antonio Guillén Astete<sup>6</sup> y Cynthia Anticona Huaynate<sup>7\*</sup>

## Resumen

Desde mediados del siglo XX, los trabajos de Cox, Dean y Armstrong permitieron concluir que el Fluor aumenta la resistencia a la Caries Dental generando fluorosis en altas concentraciones (mayores de 1 ppm).<sup>1</sup> Hoy, iniciando el siglo XXI y a pesar de todas las líneas de investigación sobre métodos preventivos de la Caries, ninguna propuesta ha superado al flúor como medida en costo, inocua y eficiencia.<sup>2</sup> A continuación presentamos una revisión bibliográfica del Flúor como método preventivo de Caries Temprana, enfocándonos en el Barniz de Flúor y mostrando a la comunidad odontopediátrica el protocolo de aplicación.

## Abstract

Since 1950, the investigations of Cox, Dean and Armstrong lead to conclude that fluoride increased the resistance to dental caries but produced fluorosis in high concentrations (over 1 ppm).<sup>1</sup> Nowadays, in spite of the varied lines of research based in caries prevention methods, none of them has overcome Fluoride as a cheap, inoffensive and efficient method for this purpose.<sup>2</sup> A review about Fluoride as an Early Childhood Dental Caries preventive method is presented, focused in fluoride varnishes. We also show the scheme of Fluoride application.

<sup>1,2</sup> Departamento Académico de Estomatología Pediátrica

<sup>3,5</sup> Departamento de Odontostomatología Pediátrica, Instituto Especializado de Salud del Niño, Lima, Perú

<sup>4</sup> Departamento Académico de Estomatología Rehabilitadora

<sup>6</sup> Consulta privada, av. Petit Thours N° 2871, Lima, Perú

<sup>7</sup> Bachiller en Odontología

\* Facultad de Odontología, Universidad Nacional Mayor de San Marcos, Lima, Perú.  
E-mail: cynthiaanticona@hotmail.com

**Palabras clave:** Caries de infancia temprana, flúor, barniz fluorado.

**Key words:** Early childhood caries, fluoride, fluoride varnishes

## Mecanismos de Acción

El efecto preventivo de los fluoruros parece ser la suma de los resultados de diversos mecanismos:

1º Inhibición de la desmineralización y catálisis de la remineralización del esmalte desmineralizado.-

En los años 60, se creía que un efecto preventivo de caries dental se lograba por el incremento en la cantidad de flúor en la superficie del esmalte, lo que reducía su solubilidad, principalmente a través de la formación de fluorapatita.<sup>2</sup>

Sin embargo este concepto ha cambiado, atribuyéndole el efecto preventivo a la presencia continua del ión flúor en el medio peridentario y no a la incorporación de flúor en el esmalte.<sup>3,4</sup> Varios estudios demostraron que niveles altos de flúor en el esmalte no garantizan protección contra la caries

dental. Arends, 1990.<sup>5</sup>

Diversas investigaciones concluyen que niveles adecuados de flúor en el fluido de la placa favorecen el equilibrio entre los ácidos orgánicos, fosfatos, calcio y otros que pudieran retardar o inhibir la producción ácida y/o promover la remineralización (Fejerskov, 1981, White et al 1994, Rolla, Ekstrand, 1996).<sup>6,7</sup>

Por otro lado es importante resaltar el papel del fluoruro de calcio, molécula que precipita intrabucalmente y se mantiene por unas 25 semanas luego de una topicación (Ogaard, 1994)<sup>7</sup>. Otros han descrito una pérdida total de CaF<sub>2</sub>, después de 24 horas de una aplicación de fluoruro.<sup>8,9</sup>

El F<sub>2</sub>Ca cumple la función de reservorio de fluoruro pH dependiente, es estable en la saliva a un pH neutro y es el más importante surtidor de iones

fluoruro durante los cambios cariogénicos, cuando el descenso del pH baja más de 5.0 (Rocin- Groget y Lincir, 2001; ten cate, 1999)<sup>7</sup>

De esta manera, el flúor se comportaría como un catalizador que permite una remineralización más rápida de las lesiones incipientes, requiriendo en promedio 100 ppm (m g/L) de ión flúor

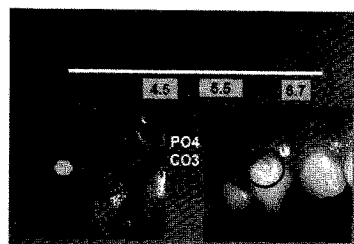


Fig.1: Proceso de desmineralización causado por un descenso del pH salival a niveles críticos.

En condiciones normales el pH de saliva es 6.7, cuando se consume carbohidratos fermentables y estos son metabolizados por las bacterias cariogénicas, provocan un descenso del pH a niveles críticos de 5.5 (fig. 1) para la HAP, existiendo algunos alimentos que producen un descenso aun mayor (4.5) crítico para FHAP traduciéndose estos procesos bioquímicos en pérdida de minerales (manchas blancas) y si esto continúa se observarán zonas cavitadas porque en todo momento lo único que se produce es perdida.

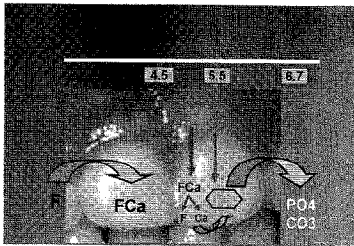


Fig. 2: Proceso de remineralización

Cuando el ácido presente en la interfase es neutralizado por sistemas tampón (calcio, fosfatos) se produce una acumulación de F y Ca disponibles para volver a reaccionar y hacer posible la remineralización (fig. 2), formándose nuevas moléculas de HPA y FHAP (fig. 4). Además el esmalte desmineralizado tendría mayor capacidad de captar el flúor que el esmalte sano.

2º Transformación de la HAP en FAP, que es más resistente a la descalcificación.-

Esta reacción química presenta una reversibilidad en función de la concentración de flúor en el entorno del esmalte dental, de modo que la FAP no sería una situación definitiva y estable.<sup>1</sup>

Para poder realizar este mecanismo se requiere 100 ppm de ión flúor.

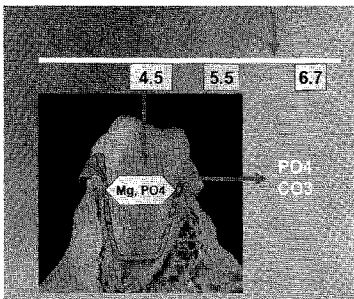


Fig. 3: Proceso de desmineralización en una pieza dentaria en proceso de erupción

Cuando la piezas inician su erupción, la estructura del esmalte aun no completo su mineralización ya que la HAP tiene

en su composición alto contenido de magnesio y fosfatos los que son mas solubles de manera tal que un descenso leve, sin llegar a 5.5 ya provoca desmineralización por lo tanto son mas susceptibles del ataque ácido (fig. 3).

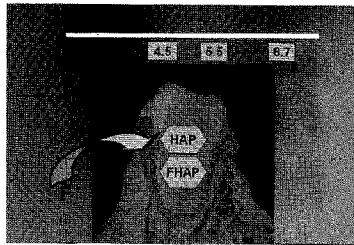


Fig. 4: Transformación de las moléculas de Hidroxiapatita en Fluorapatita

Cuando las piezas en erupción reciben periódicamente aporte de flúor estas van a transformar HAP en FHAP (flúor hidroxiapatita) siendo esta última mas resistente a los ataques ácidos debiendo descender a un pH 4.5.

3º Inhibición de las reacciones de glucólisis de las bacterias de la placa dental.- (sobre todo, *Streptococcus mutans*), con lo que disminuye la formación de ácidos (butírico y acético), indispensables para la descomposición de la HAP en iones calcio, fosfato y agua<sup>10</sup>.

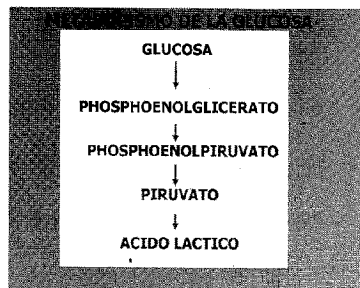


Fig. 5: Metabolismo de la glucosa y formación del ácido láctico

La glucosa al ser metabolizada por bacterias cariogénicas pasa un proceso bioquímico denominada la Vía de Emden Meyer Hoff Parnas, teniendo como producto final la producción de ácido láctico provocando un descenso del pH a 5.5 (fig. 5).

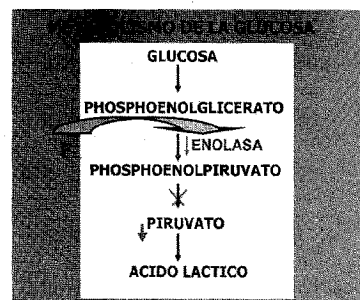


Fig. 6: El flúor interrumpe el proceso de formación del ácido láctico

Pero cuando hay un aporte de Flúor en promedio de 200 ppm esta inhibe la formación de ENOLASA encima importante en el circuito de la vía interrumpiendo el proceso normal y disminuyendo la producción final de ácido láctico (fig. 6).

4º Reducción de la producción de polisacáridos extracelulares en la placa dental.-

La incorporación de fluor al esmalte reduce la fuerza electrostática que interviene en la adhesión de las bacterias y por tanto inhibe la formación de la placa bacteriana (fig. 8).



Fig. 7: Acúmulo de placa bacteriana en la superficie del esmalte

La carga electrostática de la superficie del esmalte es positiva y el de las bacterias negativas, por diferencia de cargas se atraen provocando gran acúmulo de placa bacteriana (fig. 7).

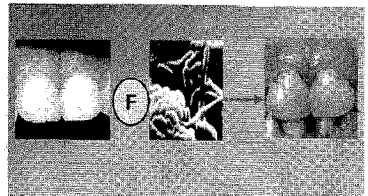


Fig. 8: El flúor actúa inhibiendo la formación de placa bacteriana.

La incorporación de Flúor en la superficie del esmalte determinará un predominio de cargas negativas en la superficie del esmalte estas al unirse a la carga negativa de las bacterias se producirá una repulsión traduciéndose con disminución en la formación de placa bacteriana necesitando para este propósito una concentración promedio de 30 ppm.

5º Antibacteriano.-

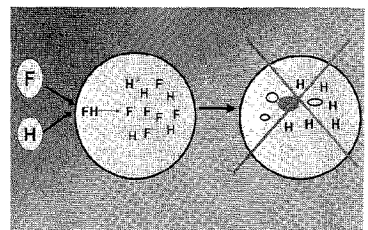


Fig.9: El flúor produce desorganización y muerte bacteriana

Normalmente existe una concentración elevada de hidrógeno en la saliva al entrar en contacto con una gran concentración de Flúor forma ácido fluorhídrico y de esta forma es como hace su ingreso al interior de la bacteria ya en su interior se vuelven a separar y es la concentración del hidrogenión que vuelve al medio interno un medio ácido provocando desorganización y muerte bacteriana para el logro de este mecanismo se requiere una concentración de 4000 a 6000 ppm de ión flúor (fig. 9).

## Efectos sistémico y tópico del flúor

### Efecto sistémico

#### a) Pre-eruptivo

Tras su absorción intestinal y su paso a la sangre, el F se incorpora a la estructura mineralizada de los dientes en desarrollo y probablemente incrementa levemente la resistencia a la desmineralización frente a la acción de ácidos orgánicos 11, ya que solamente un 8-10% de los cristales del esmalte están compuestos por FAP incluso en niños residentes en zonas con agua fluorada 12.

Al principio de la investigación sobre el F, éste se creía que era el efecto más importante. Por ello, se recomendaba dar F a la embarazada así como antes de los 6 meses de vida (antes de la erupción del primer diente) y se aconsejaba retirar los suplementos tras la erupción de la segunda dentición, pues no tendría sentido su administración tras el desarrollo dental.

#### b) Post-eruptivo

Tras la erupción dental, tampoco el F sistémico estaría implicado en la formación de la estructura orgánica dental.

### Efecto tópico (post-eruptivo)

Este es el que se cree más adecuado para prevenir la CD. La saliva es el principal transportador del F tópico. La concentración de F en el ductus salivar tras la secreción de las glándulas salivares es bajo (0,016 ppm en zonas con agua fluorada y 0,0006 ppm en áreas con agua no fluorada)<sup>13</sup>. Esta concentración probablemente tenga una débil actividad cariostática. Sin embargo, la pasta dentífrica o los geles y barnices logran una concentración en la boca 100 a 1.000 veces superior.

Es importante reconocer que puede haber un efecto sistémico preeruptivo,

pero de valor relativo, al momento de compararlo con el efecto posteruptivo, mucho más importante en la inhibición de la caries<sup>1</sup>.

Para los infantes, la fluoración del agua, y los barnices fluorados parecen ser los regímenes más adecuados.

Walter et al (1997) indican que en presencia de dientes debe iniciarse la fluoroterapia casera diaria con fluoruro de sodio al 0,02% además de la aplicación de barniz con flúor<sup>13</sup>.

## Barnices de Flúor

Los barnices a diferencia de las otras presentaciones de flúor, se caracterizan por su vehículo, un polímero clasificado como un sistema de matriz difusional de liberación sostenida, esto significa que la liberación disminuye exponencialmente con el tiempo, no habiéndose encontrado hasta el momento un sistema de liberación controlada, lo cual sería lo óptimo

Desde su introducción en la década del 60, los barnices fluorados se han convertido en la forma más comúnmente usada de aplicar flúor tópico en Europa y su uso parece estar aumentando en el mundo.

Sin embargo, ninguna de sus presentaciones ha sido aceptado por el American Dental Association Council on Dental Therapeutics.

### Tipos de barniz de flúor

En nuestro país se comercializan dos productos de barniz de flúor.

El primero, introducido por HF Schmidt fue el FNa en una base natural de colofonio comercializado con el nombre de Duraphat (Colgate Oral Pharmaceuticals), que contiene 5% (peso) de FNa o 2,26% (peso) de ion fluor (fig. 10). Cuando endurece en presencia de saliva, se convierte en una capa marrón- amarilla.<sup>3</sup>



Fig. 10: Duraphat, tubo de 10ml

El otro barniz es el llamado Fluor Protector (Vivadent, Schaan, Liechtenstein) creado por Arends y Schuthof en 1975 (fig. 11).

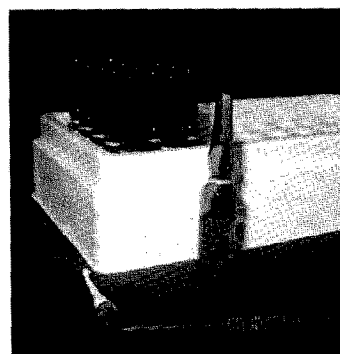


Fig. 11: Fluor Protector, ampollas 1ml - 0.4 ml

Es una laca basada en poliuretano que contiene 0.1% (peso) de ion fluoruro, como 1% (peso) de difluorsilano.<sup>3</sup>

A diferencia del anterior, este barniz es agrio pero de un color transparente después de su endurecimiento al contacto con el aire, lo que constituye una gran ventaja estética con respecto al Duraphat.<sup>7,14</sup>

Un dato importante de señalar es que la FDA aprueba estas 2 marcas pero solo como barniz cavitario y para la sensibilidad dentinaria mas no como agente quimioterapéutico contra la caries dental<sup>3</sup>. La FDA requiere más estudios clínicos para su aprobación final.<sup>7</sup>

### Ensayos clínicos

#### Efecto preventivo

Su efecto preventivo en dentición permanente, ha sido confirmado en numerosos ensayos clínicos. Un estudio de meta análisis de ocho estudios sobre barnices de fluoruro de sodio (F-2.26%) reportó un 38% de reducción de caries dental llegando a 47,06 % luego de un año de aplicación ( Helfenstein y Steiner, 1994)<sup>13</sup>

Para el caso de la dentición primaria, varios estudios han reportado porcentajes de prevención de 30-44%. ( Murray et al, 1997, Holm, 1979, Weinstein et al, 1994)<sup>13</sup>

Otros estudios han encontrado que el barniz de flúor puede retrasar la progresión de caries incipiente de esmalte en dentición decidua.

Sin embargo los ensayos clínicos que respaldan su efecto resultan insuficientes para confirmar su efecto preventivo en dentición primaria.<sup>14</sup>

Por otro lado, se ha encontrado una reducción en la desmineralización del esmalte debajo de bandas ortodónticas y brackets (Oogard, 1984, Kindelán, 1996)<sup>7,14</sup>

**Flúor barniz vs. otras formas de aplicación del flúor**

En algunos estudios comparativos, los barnices han demostrado alguna superioridad.

Agente	(ppm F)	% Reducción caries
NaF 2%	9,200	29
APF (1.2%)	12,300	22
8% SnF2	19,500	32
Barniz (5 % NaF)	22,600	38

Tabla 1. Efectividad de los agentes de flúor<sup>15</sup>

Koch(1979) demostró que los niños que recibieron tratamiento con Duraphat cada 6 meses tuvieron significativamente menos lesiones cariosas que el grupo que recibió enjuagatorios de 0,2% FNa semanalmente. Los mismos resultados se obtuvieron de comparar el barniz de fluor protector con enjuagatorios diarios de 0,2% de FNa (Axelsson 1987).<sup>15</sup>

Tewari et al<sup>16</sup> compararon Duraphat con una solución de NaF al 2% , el gel de fluorfosfato acidulado al 1,23% y con un grupo control. Reportaron que después de 2.5 años de estudio el barniz tuvo un porcentaje mayor de reducción de caries (74%) respecto al NaF 2% (28%) y al FFA (37%).

En otro estudio (Rodríguez y col , 1988)<sup>17</sup> se concluye que los barnices, lacas y geles evaluados incrementan la resistencia del esmalte a la disolución ácida, siendo los barnices y lacas los más efectivos, concordando con lo postulado de que estos productos permiten una mayor impregnación de los iones de flúor en la estructura del esmalte.

Asimismo, Guitelman, I y col (1999)<sup>13</sup> observaron que tanto el barniz de flúor 5% como la laca FNa 6% produjeron remineralización de manchas blancas cavitadas y no cavitadas pero la laca lo hizo en menor tiempo.

Por otro lado diversos estudios sugieren que existe un efecto preventivo similar entre las aplicaciones de flúor gel y flúor barniz

Al compararlo con el flúor fosfato acidulado Seppa et al (1995)<sup>18</sup> no encontró diferencias significativas respecto de nuevas lesiones aparecidas luego de 3 años de aplicación del producto.

En un estudio de Cardozo y col<sup>19</sup> se reporta que el flúor fosfato acidulado muestra mayor efectividad que el fluoruro de sodio y el barniz fluorado en cuanto a incrementar la resistencia del esmalte dental humano al ataque ácido

Con respecto a la prevención de caries oclusales, los barnices han sido comparados con los sellantes de fosas y fisuras encontrándose un mayor efecto preventivo con los sellante ( Holm, 1984, Bravo 1997) <sup>7,14</sup>

**Concentraciones y frecuencia de aplicación**

Se han reportado varios estudios acerca de la concentración y frecuencia de aplicación ideales.

En un estudio en ratas Seppa et al<sup>18</sup> comprobó que el barniz de flúor al 2.26% reducía la progresión de caries de fosas y fisuras más que otras concentraciones.

Respecto a la frecuencia de aplicación existen diversas tendencias:

La Asociación Europea de Dentistas Pediátricos<sup>20</sup> recomienda el siguiente esquema:

- Lesiones cariosas iniciales activas... barnices en combinación con higiene adecuada.

- Dientes con focos de actividad cariiosa débil o mediana. 1 a 2 aplicaciones al año.

- Niños con riesgo y actividad cariiosa importante... 4 a 6 aplicaciones al año.

A pesar de esta recomendación, la Guía de la Scottish Intercollegiate Guidelines Network 21 recomienda su empleo cada 4 a 6 meses como máximo basándose en trabajos en los que se indica que la utilización más frecuente no aumenta la efectividad<sup>24</sup>.

Por otro lado Peterson et al (1991)<sup>14</sup> usó Duraphat en un programa intenso con tres aplicaciones consecutivas dentro en un periodo de 10 días, una vez por año durante 3 años. Este modo de aplicación era significativamente mejor que dos aplicaciones por año.

En América latina, la Asociación Argentina de Odontología para Niños<sup>3</sup> recomienda un protocolo de aplicación basado en el riesgo de caries individual:

*Alto riesgo de caries*

1. Tres aplicaciones de barniz de flúor en la primera semana, combinado con barniz de clorhexidina.

2. Una aplicación cada 2 meses hasta 1 año.
3. Reevaluación del riesgo de caries.

*Mediano riesgo de caries*

1. Aplicación de barniz de flúor cada 4 meses.

*Bajo riesgo de caries*

1. Aplicación de barniz de flúor cada 6 meses.

Considerando el riesgo de caries . Modeer et al., (1984)<sup>7</sup> comprobó que las aplicaciones frecuentes (cada 3 meses) eran eficaces en niños con alto riesgo de caries.

En los estudios de Seppa y Tolonen<sup>19</sup> en niños con baja actividad de caries se concluye que no existen diferencias significativas al comparar la aplicación de Duraphat 3 o 4 veces al año respecto a la aplicación semianual

El protocolo recomendado basado en el riesgo y actividad de caries es:

- Los pacientes con actividad de caries reciben una fase de quimioterapia basada en la aplicación de barnices de clorhexidina y de flúor (2600 ppm) con el objetivo principal de disminuir la cantidad de microorganismos en la cavidad bucal (clorhexidina), además de lograr remineralización, mineralización e inhibición de la formación de placa bacteriana (flúor).

La terapia es complementada con topiaciones diarias de flúor, con una solución de FNa al 0.05 % (226 ppm). La topiación debe realizarse por las noches después de la higiene oral y antes de acostarse; con la ayuda de un hisopo se aplica la solución dependiendo del número de piezas en boca, si presenta 4 piezas se requiere 4 gotas, si presenta más de cuatro piezas se requiere 8 gotas.

- Los pacientes sin actividad pero con Riesgo alto de caries reciben el mismo protocolo de tratamiento que el grupo anteriormente mencionado.

- Los pacientes sin actividad y con riesgo bajo de caries reciben FNa (gel) a altas concentraciones en la primera cita (2%), para continuar con aplicaciones semanales (2 aplicaciones) de FNa al 0.02 %.

Todos los pacientes continúan con la fase de mantenimiento donde se les realiza la topiación con FNa al 2% (gel) con hisopo. Estas citas variarán en su

frecuencia dependiendo de la actividad y riesgo de caries de cada paciente.

### Seguridad y toxicidad

Las investigaciones indican que el riesgo de producir reacciones tóxicas con los barnices, es mínima. Asimismo el riesgo de producir fluorosis es mínimo ya que las exposiciones no son frecuentes, lo que si ocurre con otros suplementos de flúor.<sup>23</sup>

Del análisis de Ekstrand et al (1980) se concluyó que después de la aplicación del barniz, la más alta concentración de fluor en plasma, se alcanzó a las 2 horas, siendo este de 60-120 ng/ml. Es conocido que niveles de fluor menores de 550ng/ml en niños no producen toxicidad renal (Kharasch, 1996)<sup>24</sup>

Ningún efecto colateral frecuente se ha informado con respecto al tratamiento con los productos Duraphat y Fluor Protector. Sin embargo, no deben aplicarse los barnices fluorados en los tejidos gingivales sangrantes, debido al riesgo de alergia de contacto a la base de resina colofonia del Duraphat y al poliuretano del Fluor Protector.

### Referencias

1. Miñana V. Flúor y prevención de la caries en la infancia. Rev. Pediatría de Atención Primaria. Jul/Sept 2002; 4 (15)
2. Balda R. Tratamiento de la enfermedad de caries dirigido al agente causal. Uso de fluoruros. Acta odontol. venez. dic 1999; 37(3)
3. Castillo L. Importancia clínica de los barnices fluorados. Bol Asoc Arg Odont Niñ vol 30 n°1 marzo/junio 2001
4. Mauro S, García R. Eficiencia de tres fluoruros concentrados para la estabilización de caries de esmalte. Bol. Asoc

- Arg Odont Niñ vol 33 n°2 jun/sept 2004
5. Arends J, Ruben JL, Christoffersen J. Remineralization of human dentine in vitro. Caries Res. 1990;24(6):432-5
6. Jan Ekstrand. Nuevos conceptos del uso de fluoruros en Odontología. Bol Asoc Arg Odont Niñ vol 27 n° 4 dic /mar 1998/1999
7. Beltran- Aguilar E, Goldstein J. Fluoride Varnishes A Review of their clinical use, Cariostatic Mechanism, Efficacy and Safety JADA, Vol. 131, May 2000
8. Brudevold F. et al. An enamel biopsy method for determination of fluoride in human teeth. Brudevold F et al Arch Oral Biol 1968;13: 877-885
9. Melberg Jr et al. The acquisition and loss of fluoride by topical fluoridated human tooth enamel. Arch Oral Biol 1966;11: 1213-1220
10. Van Loveren C. The antimicrobial action of fluoride and its role in caries inhibition. J Dent Res 1990; 69 (special issue): 676-81.
11. American Dietetic Association. The impact of fluoride on health. J Am Diet Assoc. 2000; 100: 1208-1213.
12. Almerich JM. Odontología preventiva y comunitaria. Ed. Masson. Barcelona. 2ª ed. 1999: 89-108.
13. Marinho V, Higgins J. Systematic Review of Controlled Trials on the Effectiveness of Fluoride Gels for the Prevention of Dental Caries in Children. J Dent Edu Volume 67, Number 4, 2003
14. Kevin J. Donly D. Fluoride varnishes. Journal of the California Dental Association, March 2003
15. Newbrun E. Topical Fluorides in Caries Prevention and Management: A North American Perspective. Journal of Dental Education. Volume 65, No. 10, October 2001.
16. Tewari A, Chawla HS, Utreja. Comparative evaluation of the role of NaF, APF & Duraphat topical fluoride applications in the prevention of dental caries—a 2 1/2 years study. AJ Indian Soc Pedod Prev Dent. 1991 Mar;8(1):28-35.
17. Rodríguez M y col. Estudio comparativo del incremento de la resistencia del esmalte a la disolución ácida mediante diversos tratamientos con fluoruros. Rev. Cubana Estomatol 25 (3): 22-27, septiembre- diciembre 1988
18. Seppa L. Fluoride varnishes in caries prevention. Med Princ Pract. 2004 Nov-Dec;13(6):307-11
19. De La Cruz C, Cardozo D, Camacho Guerrero E. Resistencia al ataque ácido en esmalte dental humano antes y después de la aplicación tópica de tres agentes fluorados. Revista ADM 2001 vol LVIII, n° 1 pp 31-35
20. Marks L, Martens L. Utilisation du fluor chez les enfants: recommandations de l'European Academy for Paediatric Dentistry. Rev Belg Med Dent 1998; 53: 318-324.
21. Scottish Intercollegiate Guidelines Network Preventing Dental Caries in Children at High Caries Risk Targeted prevention of dental caries in the permanent teeth of 6-16 year olds presenting for dental care. 2000; 47: 1- 33.
22. Guillén C, Loayza R, Torres G, Garibay P, Anticona C. Odontología para el bebé: El modelo de atención en Salud pública. Odontol San Marq 2004; 8(2)
23. Gómez G, Delgado M. Fluor y fluorosis dental. Pautas para el consumo de dentífricos y aguas de bebida en Canarias. 1ª edición: Santa Cruz de Tenerife, mayo 2002.
24. Fomon S, Ekstrand J, Ziegler E. Fluoride intake and prevalence of dental fluorosis: trends in fluoride intake with special attention to infants. J Public Health Dent. 2000; 60(3):131-9.