

UNIVERSIDAD NACIONAL AUTONOMA DE MEXICO

FACULTAD DE ODONTOLOGIA

CARACTERISTICAS GENERALES DE LOS ADHESIVOS DENTINARIOS DE 4a Y 5a GENERACION

TESINA

OUE PARA OBTENER EL TITULO DE:

CIRUJANO DENTISTA
PRESENTAN:

BARRENA WALLS FLOR ELENA
SASAGURI AIZA HIROMI



DIRECTOR: C. D. M/O. FEMANDO TAKIGUCHI ALVAREZ

MEXICO, D. F. &

3000





UNAM – Dirección General de Bibliotecas Tesis Digitales Restricciones de uso

DERECHOS RESERVADOS © PROHIBIDA SU REPRODUCCIÓN TOTAL O PARCIAL

Todo el material contenido en esta tesis esta protegido por la Ley Federal del Derecho de Autor (LFDA) de los Estados Unidos Mexicanos (México).

El uso de imágenes, fragmentos de videos, y demás material que sea objeto de protección de los derechos de autor, será exclusivamente para fines educativos e informativos y deberá citar la fuente donde la obtuvo mencionando el autor o autores. Cualquier uso distinto como el lucro, reproducción, edición o modificación, será perseguido y sancionado por el respectivo titular de los Derechos de Autor.

DEDICATORIAS

A DIOS

Por haberme dado la existencia y en ella la oportunidad de ver realizado este sueño, no como un fin y motivo de vida, sino como complemento para mi felicidad.

A MIS PADRES

Gracias por una vida llena de amor y hacer de mi una persona de bien, porque con sus eternos esfuerzos me inculcaron la sed de progreso. Gracias por el apoyo que me brindaron para culminar mis estudios, por darme consejos, ganas de vivir y sobre todo, por su amor.

A LA UNIVERSIDAD NACIONAL AUTÓNOMA DE MÉXICO

Nuestro más eterno agradecimiento por brindamos la oportunidad de preparación y de lograr una de nuestras metas, a lo que sabremos corresponder colocando en alto el nombre de la institución a través de nuestra actuación profesional.

A MIS HERMANOS

Por ser ejemplos para elegir el camino a seguir y por su ayuda espiritual que han hecho en gran parte posíble la realización de este trabajo.

A MIS PROFESORES

A todos y cada uno de ellos, nuestro respeto por compartir sus conocimientos y experiencias, porque con su sabiduría y paciencia nos han guiado para forjar nuestra vida profesional que hoy se inicia.

En especial, al Dr. Femando Takiguchi Álvarez por su interés, atención, apoyo y disposición para concluir esta etapa académica.

A MIS AMIGOS

Por ayudarme a comprobar que en el mundo existen cosas bellas que nos ayudan a vivir sonriendo.

Flor Barrena Walls Hiromi Sasaguri Aiza

ÍNDICE

	PÁG.
INTRODUCCIÓN	
1. ANTECEDENTES HISTÓRICOS	7
2. CONCEPTOS GENERALES	9
2.1 Definiciones	9
2.2 Mecanismos de adhesión	10
2.3 Histología de la estructura del diente	11
2.3.1 Esmalte	11
2.3.2 Dentina	12
2.3.3 Pulpa	14
2.4 Permeabilidad dentinaria	15
2.5 Sensibilidad dentinaria	15
3. TÉCNICA DE GRABADO ÁCIDO	17
3.1 Grabado del esmalte	17
3.2 Grabado de la dentina	19
3.3 Grabado ácido total	21
4. BARRILLO DENTINARIO (SMEAR LAYER)	22
4.1 Sistemas adhesivos que mantienen	
la capa de barrillo dentinario	23
4.2 Sistemas adhesivos que modifican	
la cana de barrillo dentinario	23

4.3 Sistemas adhesivos que remueven	
la capa de barrillo dentinario	24
5. AGENTES DE ADHESIÓN DENTINARIA	26
5.1 Proceso de hibridación dentinaria	27
5.2 Requisitos que debe cumplir	
un adhesivo dentinario	28
5.3 Ventajas del uso de adhesivos	29
5.4 Química de los adhesivos dentinarios	30
6. EVOLUCIÓN DE LOS SISTEMAS ADHESIVOS	
6.1 Primera generación	31
6.2 Segunda generación	31
6.3 Tercera generación	32
7. ADHESIVOS DENTINARIOS DE 4º GENERACIÓN	34
7.1 Procedimientos generales para el uso	
de sistemas adhesivos de 4ª generación	35
7.2 Adhesivos dentinarios de 4ª generación	
de uso comercial	38
8. ADHESIVOS DENTINARIOS DE 5ª GENERACIÓN	40
8.1 Procedimientos generales para el uso	
de sistemas adhesivos de 5* generación	41
8.2 Adhesivos dentinarios de 5ª generación	
de uso comercial	44
CONCLUSIONES	48
BIRLINGRAFÍA	50

INTRODUCCIÓN

Es bien conocido, en la actualidad que el esmalte con grabado ácido proporciona un mecanismo magnifico para la adhesión mecánica, tanto, que hoy en día es un procedimiento establecido para la colocación de restauraciones con resina. El problema radica en la interfase dentina y cemento. Producir agentes que se adhieran a la dentina sigue siendo un reto. Su aplicación es reciente.

La aparición de estas resinas adhesivas, ha sido motivo de numerosas discrepancias en cuanto a la efectividad de aplicación, no obstante, existen infinidad de datos que corroboran que la ocupación sistemática de los adhesivos mejora convincentemente la restauración.

Por todas las ventajas clínicas que se han encontrado al utilizar adhesivos dentinarios, nuevos productos comerciales continúan invadiendo el mercado y de acuerdo a su evolución se han clasificado en las llamadas generaciones.

La aparición de nuevos y tantos productos en el mercado, crea en el clínico cierta confusión sobre sus propiedades y usos.

En el siguiente trabajo nos proponemos describir las características y cualidades de los adhesivos dentinarios de la 4ª y 5ª generación, que son las generaciones actuales. Con el objeto de brindar una opción más de los materiales innovadores existentes en el avance acelerado de la tecnología enfrentada hoy en día. Por consiguiente, el conocer y realizar las distintas

técnicas adhesivas en los campos donde están indicadas permiten al dentista dar mayor calidad y opciones de servicios.

La condición del campo de los adhesivos, es muy fluctuante. Se introducen de rutina, nuevas fórmulas y productos, con la finalidad de conseguir un potencial mayor de adhesión. Al preparar este trabajo se tuvo la seguridad que la explicación se enfocaría a la química de los agentes adhesivos de la actualidad.

CAPÍTULO 1

ANTECEDENTES HISTÓRICOS

El doctor Oscar Hagger en 1951, fue el primero en demostrar la adhesión a la estructura dentaria utilizando ácido glicerofosfórico de dimetacrilato, (el cual podía ser catalíticamente polimerizado por la acción del ácido sulfínico en un periodo de 5 a 30 min.). Estos trabajos dejaron como resultado el desarrollo de la primera resina restaurativa*.

Kramer y McLean fueron probablemente los primeros en mostrar las alteraciones en la superficie dentinaria utilizando esta química. La adhesión a la dentina no era efectiva, pero ellos decidieron mostrar la adhesión al esmalte utilizando una técnica similar.

La técnica básica de adhesión micromecánica fue descrita por primera vez en 1955, por Michael Buonocore, observó que las fuerzas adhesivas entre el esmalte humano y la resina acrilica podrían incrementarse mediante la exposición del diente a una solución ácida moderada antes de colocar la resina a la superficie adamantina. Por medio del ácido fosfórico se creaban microretenciones capaces de proporcionar una eficiente retención mecánica a la resina, obtenida con el uso de una resina de baja viscosidad sobre el esmalte acondicionado. Se forman edentaciones de resina en el interior del esmalte que representan la principal forma de retención^{2,3}.

La aceptación general de la técnica de grabado ácido para resinas en la profesión se dio hasta 20 años después. En los 60's, los fabricantes empiezan a proporcionar grabadores en sus productos. A mitad de los 70's

la técnica comienza a enseñarse en las escuelas dentales y es aceptada por la profesión en general como una técnica de rutina y como un requerimiento para la colocación de éstas³.

En la actualidad, la técnica del grabado ácido es un procedimiento establecido para la colocación de restauraciones con resina. Así, ya no existe el peligro de microfiltración o pérdida de retención en la interfase esmalte-resina³.

El problema radica en la interfase dentina y cemento o en ambos, el producir agentes que adhieran a la dentina es y sigue siendo un reto. Aunque la investigación a progresado por más de 20 años, las apariciones prácticas de las adhesivos dentinarios emergieron hasta apenas la reciente década³.

CAPÍTULO 2

CONCEPTOS GENERALES

En la odontología el mecanismo de adhesión se presenta en diversas situaciones. Es importante conocer los diferentes conceptos que intervienen en el fenómeno de adhesión.

2.1 DEFINICIONES

ADHESIÓN. Es la atracción física de las moléculas hacia otras diferentes quedando unidas una a la otra³.

ADHERENCIA. Es la fuerza que produce la unión de dos sustancias cuando se ponen en íntimo contacto³.

ADHESIVO. Es la sustancia capaz de mantener materiales juntos por un sistema de unión³.

ADHERENTE. Es el material al cual se le aplica al adhesivo3.

2.1.1 UNIONES INTERATÓMICAS. Las uniones interatómicas se clasifican como uniones primarias y uniones secundarias. Las primarias son de naturaleza química, mientras que las secundarias se caracterizan por fuerzas físicas; las uniones atómicas primarias son de varios tipos³.

UNIONES IÓNICAS. Este tipo de uniones son del tipo químico simple: resultan de la atracción mutua de cargas positivas y negativas, por ejemplo el cloruro de sodio³.

UNIONES COVALENTES. Las uniones de este tipo son compuestos químicos que comparten electrones bivalentes, por ejemplo el electrón univalente de cada átomo de hidrógeno se comparte con el de otro átomo con el que se combina, y las capas se estabilizan³.

FUERZAS DE VAN DER WAALS. Son uniones débiles o secundarias, de naturaleza más física que química; es donde existe una atracción entre átomos o moléculas que son atracciones dipolares, es decir, los electrones están distribuidos de manera uniforme alrededor del núcleo y producen un campo electrostático alrededor del átomo. Sin embargo, el campo fluctúa y se convierte momentáneamente en positivo o negativo, que atraerá a los dipolos similares. Estas fuerzas interatómicas son muy débiles; sin embargo, existen³.

FUERZA DE ADHESIÓN: Es la resistencia de la unión existente entre la resina y la dentina³.

2.2 MECANÍSMOS DE ADHESIÓN.

ADHESIÓN MECÁNICA. Es aquella que se produce cuando una de las partes penetra en las irregularidades que presenta la superficie de la otra. Esta basada en los efectos del grabado ácido del esmalte que va de unos 20µm de profundidad con forma de microtúbulos y su fuerza de adhesión es de 15 a 20 Mpa⁴.

ADHESIÓN QUÍMICA. Es la unión ideal de tipo primario que ocurre cuando tas partes se mantienen en contacto por medio de las fuerzas obtenidas por la formación de uniones entre las superficies que se adaptan entre si, en forma de enlaces químicos o covalentes^{3,4}.

ADHESIÓN FÍSICA. Es el resultado de las adhesiones moleculares de las fuerzas de Van der Waals, originadas por las interacciones de la formación de los momentos bipolares en el seno de un átomo o una molécula, se basa en el fenómeno de impregnación del sustrato por el material valorado para un ángulo de contacto formado por la superficie del líquido y la interfase del líquido-sólido^{3,4}.

2.3 HISTOLOGÍA DE LAS ESTRUCTURAS DEL DIENTE.

2.3.1 ESMALTE.

Está constituido por un 96% de sustancia inorgánica y 4% de sustancia orgánica. Dentro de la sustancia orgánica se encuentra glucoproteínas, hidratos de carbono, agua, en un 2.3%, glucosaminoglucanos sulfatados.

Su composición inorgánica es: calcio, fósforo, magnesio, sodio, potasio, silice, zinc, fierro, cobre y flúor. En un 98% esta fase inorgánica esta formada por hidroxiapatita que se agrupan en cristales en estructuras prismáticas y son los que le proporcionan la dureza al diente.

El esmalte es aprismático en la unión amelodentinaria y en la superficie del diente en un espesor de 20 a 80µ.

La susceptibilidad de estos cristales a ser disueltos por ácidos provee la fase química para la instauración de la caries dental y permite la adhesión de materiales dentales. Como el esmalte es duro necesita una capa subyacente de dentina más elástica para mantener su integridad.

Existen algunas diferencias en el esmalte de la dentición primaria y la dentición permanente:

- En los dientes de la primera dentición las varillas de esmalte en el cervix se inclinan oclusalmente en vez de orientarse gingivalmente.
- La capa de esmalte es más delgada y tiene profundidad consistente 1mm de espesor (aproximadamente)^{5,6}.

2.3.2 DENTINA.

Está protegida por el esmalte, es un tejido vital por la gran cantidad de túbulos dentinarios que le dan comunicación a la pulpa. La dentina sostiene a la pulpa y la protege para evitar las agresiones químicas, físicas y biológicas. La dentina es más uniforme en los dientes de la primera dentición y en la segunda dentición es más irregular.

Está compuesta de un 65% de sustancia orgánica dentro del cual un 10% es agua y fibras colágenas tipo I glucosaminoglucanos sulfatados, y un 20% de glucoproteínas.

Compuesto por un 45% de sustancia inorgánica: calcio, fósforo, magnesio, sodio, potasio, zinc, sílice, cobre y una pequeña cantidad de flúor^{5, 6}.

Composición	Esmalte (%)		Dentina (%)	
į į	Peso	Volumen	Peso	Volumen
Material inorgánico	98	92	70	45
Material orgánico	1	2	20	33
Agua	1	6	10	22

ESTRUCTURAS DE LA DENTINA.

- DENTINA FISIOLÓGICA. De la unión amelodentinaria se distinguen tres tipos:
 - Dentina de recubrimiento. Prácticamente desprovista de túbulos dentinarios.
 - Dentina primaria. Formada desde el origen del desarrollo dentinario hasta la oclusión dentaria, es rica en túbulos y constituye la masa dentinaria más importante en volumen.
 - Dentina secundaria. Se produce durante todo el ciclo vital, los túbulos son menos abundantes. Al corte transversal se distinguen dos estructuras dentinarias diferentes:

La dentina peritubular. Delimita la luz de los túbulos, denudada de fibras colágenas, densa y muy inestable en el comienzo del ataque ácido.

La dentina intertubular. Presenta gran cantidad de fibras colágenas que sufren una mineralización.

- DENTINA ESCLERÓTICA. Con el envejecimiento del diente puede aparecer una sobremineralización que oblitera los túbulos. La heterogeneidad de la estructura dentinaria explica la diferencia de respuesta ante una agresión ácida.
- 3. DENTINA PATOLÓGICA. Esta constituida por una capa superficial desorganizada reilena de microorganismos; una capa profunda desmineralizada donde permanecen los restos de dentina peritubular y donde aparece en profundidad una mineralización intertubular; una capa esclerótica hipormineralizada, denominada transparente que es inconstante; por último una capa terciaria que ilustra el potencial reparador de la pulpa frente a las agresiones crónicas, esta capa es irregular y polimorfa⁶.

2.3.3 PULPA

El órgano pulpar es un tejido conectivo laxo, pero se le toma como un tejido especializado, ya que no contiene fibras elásticas como los demás tejidos conectivos. La pulpa es rica en mucoproteínas, está altamente vascularizado. Tiene funciones formativas, nutritivas, sensoriales y defensivas. Las células de la pulpa, los odontoblastos, forman la dentina, la que a su vez rodea y protege a la pulpa. Nutre la dentina, ya que es la única parte del diente con suministro sanguíneo que lleva elementos nutritivos a la pulpa y retira los productos de deshecho. Su función sensorial deriva de los troncos nerviosos que inervan a la pulpa y los túbulos dentinarios

adyacentes con terminaciones tanto sensoriales como simpáticas. Tiene funciones defensivas, ya que es capaz de encerrarse por medio de una parcel de dentina de reparación aisiándose del medio externo; también contiene células de defensa como macrófagos y células mesenquimatosas indiferenciadas.

2.4 PERMEABILIDAD DENTINARIA

La permeabilidad dentinaria se da a través de los túbulos dentinarios debido a que existe difusión de fluido a través de la dentina. Y es proporcional al diámetro y al número de túbulos y aumentan a medida que los mismos convergen hacia la pulpa. A medida que aumentamos la profundidad de la preparación aumentamos la permeabilidad de la dentina remanente.

Para una dentina normal y joven podemos establecer una serie de premisas básicas en lo que hace referencia a la permeabilidad dentinaria; así, ésta aumenta cuando disminuye la capa o espesor de dentina, es menor en los molares temporales por su menor densidad tubular y por el menor diámetro de los túbulos.

2.5 SENSIBILIDAD DENTINARIA

Estudios recientes refuerzan la teoría hidrodinámica de Branström, que sugiere el movimiento de fluido en los túbulos dentinarios como el evento principal para el surgimiento del dolor. Estímulos dolorosos como el frío, el calor, chorros de aire, tienen en común la capacidad de dislocar el fluido de

los túbulos dentinarios que llegan a los receptores sensoriales localizados en la pulpa, deformando la terminación nerviosa.

El calor expande el fluido dentro de los túbulos, estimulando su flujo en dirección a la pulpa.

El frío causa una contracción del fluido, produciendo un flujo hacia fuera. El rápido movimiento de fluido por la membrana celular del receptor sensorial aumenta el flujo de iones de sodio y potasio en canales activados por la presión hidrodinámica, iniciando la reacción dolorosa. El azúcar por ser higroscópico y los chorros de aire en la dentina expuesta, van a causar un movimiento hacía fuera de los túbulos dentinarios por fuerzas capilares⁴.

La sensibilidad postoperatoria se ha asociado con la práctica de los tratamientos restauradores que conflevan modificaciones de la estructura dental remanente. Dicha sensibilidad se denomina hiperemia pulpar y el dolor resultante se desencadena por estímulos térmicos, táctiles o de otro tipo. La obturación o "sellado" de los túbulos dentinarios, provoca el descenso drástico de la permeabilidad dentinaria, el cese de este proceso y el alivio del dolor postoperatorio.

La utilización de un agente adhesivo de unión a dentina, ha sido ofrecido como tratamiento viable para la prevención de la sensibilidad postoperatoria en diversos procedimientos restauradores, aunque podrían contribuir a una mayor sensibilidad si la dentina no queda completamente sellada^{4,6}.

CAPITULO 3

TÉCNICA DE GRABADO ÁCIDO

3.1 GRABADO DEL ESMALTE.

En la técnica de grabado ácido se trata el esmalte con un ácido que elimina unos 10μm da la superficie y disuelve selectivamente las terminaciones de los prismas en el esmalte restante. Esto produce una superficie porosa de unos 25 a 75μm de profundidad que actúa como un sistema de canales, dentro del cual puede fluir una resina sin relleno. El grabado ácido del esmalte incrementa el área de superficie más de dos mil veces, con lo que se obtiene una mayor traba mecánica entre la dentina y la superficie dentaria.

Se utilizan gran número de ácidos para producir el requisito de microporosidad, pero el que se utiliza de manera universal es el ácido fosfórico en una concentración de 30 a 50%, siendo el 37% el más frecuente. Concentraciones mayores del 50% producen formación de un fosfato monocálcico monohidratado que inhibe la disolución. Se disponen de soluciones acuosas, pero en general el grabador se presenta en forma de gel a fin de controlar el área de colocación³.

El tiempo de aplicación, en un principio era de 60 seg, pero numerosos estudios demostraron que 15 seg, son suficientes para una unión fuerte. Esto varía en relación con la historia particular del diente⁷.

La técnica de grabado ácido ayuda a compensar la contracción que ocurre durante la polimerización de los composites. Reduce la retracción del material de los márgenes que podría conducir a la filtración y a la caries. Cuando en la cavidad existen márgenes de esmalte grabados, la contracción del composite durante la polimerización es dirigida hacia ellos, resultando un despegamiento del material de las paredes axiales. (Davidson y De Gee; J. Dent Res, vol. 63 (1984), 146-148).

El grabado ácido actúa más efectivamente sobre las terminaciones de los prismas del esmalte.

El grabado del esmalte recién tallado proporciona mayor retención que cuando se graba el esmalte no preparado. Parece que el esmalte no preparado tiene a menudo fluoruro en su superficie, y es, por tanto, más resistente a los ácidos.

Se ha demostrado que los dientes temporales y el 70% de los dientes permanentes tienen en su superficie una capa de esmalte aprismática. El esmalte aprismático, carece de prismas de esmalte uniformes, por lo tanto, proporciona menor retención cuando se le somete al grabado ácido.

El esmalte que ha sido grabado y no queda cubierto por la restauración no debe someterse al contacto con sustancias que puedan teñirlo, tales como café, té y tabaco. Por la misma razón, en las dos semanas siguientes al grabado ácido deberán hacerse aplicaciones tópicas de fluoruro^{7,8}.

3.2 GRABADO DE LA DENTINA

Los productos grabadores pueden aplicarse a la dentina sin causar irritación a la pulpa, ya que este ácido no irrita, pero si mejora el proceso de adhesión. Para que el grabado ácido no produzca efectos perjudiciales sobre la dentina, se debe utilizar ácido fosfórico en solución diluída (10 -15%), que su aplicación sea por un período corto de 15 a 20 segundos, ya que la prolongación del proceso no mejora la adhesión.

El grado de grabado ácido será menos acentuado en los individuos jóvenes, especialmente en la zona cervical, debido a la presencia de una fase orgánica que inhibe su disolución. En la primera dentición la permeabilidad de la dentina es menor por la concentración de túbulos pequeños y por su diámetro.

Acción sobre la dentina fisiológica. La dentina peritubular es muy inestable y es la primera en desaparecer (si se trata de una solución de ácido fosfórico y sin exceder el tiempo recomendado). Por lo tanto hay un aumento en la permeabilidad debido al ensanchamiento de los túbulos dentinarios, un aumento en la sensibilidad y difusión hacia la pulpa.

El grabado en la preparación para la unión sin el apropiado sellado puede causar dolor. Clínicamente, cualquier tratamiento exitoso del dolor dentinario, puede proveer sellado (hibridación dentinaria) de la interfase de la dentina y la obturación de los túbulos dentinarios.

En un segundo período se producen los cambios en la dentina intertubular, con la desaparición de los componentes matriciales situados entre las fibras de colágeno; se distinguen dos situaciones:

- Los ácidos minerales implican la desaparición casi total de los componentes no colagénicos.
- Los ácidos orgánicos y los quelantes preservan una parte de estos componentes que sufren modificación.

No es recomendable utilizar ácidos minerales sobre la dentina, sin embargo, la eficacia de algunos adhesivos dentinarios puede aumentarse con el acondicionamiento dentinario ácido (quelantes o ácidos orgánicos), este es el caso de los adhesivos a base de glutaraldehido tipo gluma, en los que la unión ocurre en los centros colagénicos.

Los ésteres fosfóricos tipo Scotch Bond I 3M, actúa a nivel de la fase mineral. La utilización de un ácido está contraindicada y se debe intentar la mineralización superficial con el empleo de una solución mineralizante para mejorar la unión.

Acción sobre la dentina esclerótica. Esta dentina parece poco sensible a la acción de una solución desmineralizante, las mineralizaciones exógenas que ocurren desempeñan un papel protector, pero impiden una acción eficaz.

La superficie dentinaria es el asiento de depósitos que perjudican la adhesión, pues se interpone entre el sustrato y el adhesivo. Estos depósitos son de dos tipos:

 Capas de mineralización exógena de tipo tártaro, con un espesor de 10-20μm que se encuentran en las erosiones cervicales. ➡ Restos dentinarios sobre las paredes de las cavidades recientemente talladas (smear layer)^{4,7}.

3.3 GRABADO ÁCIDO TOTAL

La técnica de grabado total, graba el esmalte y la dentina con el mismo ácido y el mismo tiempo de aplicación (15 segundos), ambos tejidos se lavan con agua, pero sólo el esmalte debe ser secado con el aire de la jeringa triple en un ángulo de incidencia que solo afecte el esmalte.

El ácido fosfórico líquido y el ácido fosfórico en gel tienen la misma capacidad de difusión, es decir, los dos son capaces de llegar al fondo de una fosa con la diferencia que la presentación en gel, es más fácil de controlar clínicamente.

Mayor tiempo de aplicación de ácido no significa mejor grabado. Grabar por 30 segundos no mejora la capacidad de retención de una obturación de resina cuya cavidad ha sido grabada por 15 segundos.

Grabar por 30 segundos provoca en esmalte precipitaciones de iones cálcicos y en dentina desnaturalización del colágeno. Estas dos situaciones empeoran la calidad de la adhesión obtenida⁹.

CAPITULO 4

BARRILLO DENTINARIO (SMEAR LAYER)

La capa de barrillo dentinario que se forma a la hora de hacer la preparación juega un importante papel en los procesos de adhesión a dentina, por lo que es importante describirlo.

La capa de smear layer, es formada sobre la superficie de esmalte y dentina como resultado de la acción de instrumentos cortantes. Está constituido por estructura dental cortada, saliva y bacterias. La morfología, composición y espesor del "smear layer", que varía entre 1-5 µm, varía dependiendo del tipo de instrumento usado en la preparación, método de irrigación empleado y localización de la dentina.

El mecanismo exacto de adhesión del smear layer a la dentina es insuficientemente comprendido, sin embargo, el grado de esta adhesión es conocida como variable. El smear altera las características morfológicas y fisicoquímicas de la superficie dentinal influenciando sobre los materiales restauradores

Los adhesivos dentinarios pueden ser clasificados de acuerdo con el tratamiento a que la capa de desecho dentinario es sometida.

4.1 SISTEMAS ADHESIVOS QUE MANTIENEN LA CAPA DE BARRILLO DENTINARIO.

Estos son sistemas adhesivos que pregonizan el acondicionamiento ácido solamente del esmalte. Sobre la dentina es aplicado un adhesivo que se une al calcio presente en la dentina y en la capa de barrillo. Son ejemplos de este tipo de sistemas el Scotchbond, Bondlite y Prisma Universal.

La crítica a estos sistemas está en el hecho que el smear layer no presenta fuerza de unión hacia la dentina suficiente para contraponerse a las fuerzas originadas por la contracción de polimerización de las resinas compuestas. Con el consecuente dislocarniento del smear, se abren grietas ("gaps") en los márgenes en dentina de la restauración, así como un aumento de la permeabilidad dentinaria en función de la remoción de la capa de barrillo dentinario.

4.2 SISTEMAS ADHESIVOS QUE MODIFICAN LA CAPA DE BARRILLO DENTINARIO.

Estos sistemas se valen de primers, compuestos generalmente por ácidos débiles, que modifican o solubilizan la capa de barrillo dentinario, promoviendo una asociación más íntima del adhesivo a la capa de barrillo dentinario y dentina expuesta. Al mismo tiempo promueven una mejor adhesión de la capa de barrillo a la dentina. La unión ocurre por la unión del adhesivo a sustancias inorgánicas y/o orgánicas presentes en el smear y dentina, y por la infiltración del adhesivo entre ambos, ocasionando un

trabamiento mecánico, XR Bond y Scotchbond, son ejemplos de este tipo de sistemas.

4.3 SISTEMAS ADHESIVOS QUE REMUEVEN LA CAPA DE BARRILLO DENTINARIO.

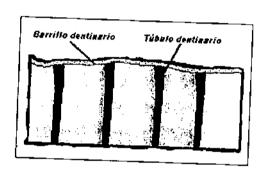
La adhesión de una resina a dentina genera una discusión sobre la biocompatibilidad de las resinas y de los ácidos a la pulpa. Los adhesivos que presentan acondicionadores o primers que remueven totalmente el smear layer, aumentan la permeabilidad dentinaria.

Actualmente las técnicas de "etch total" (esmalte y dentina son acondicionados por ácidos al mismo tiempo), o técnicas que usan primers (ácidos débiles que remueven o modifican el smear layer dentinario), que resultan en abertura total o parcial de los túbulos dentinarios, son las más difundidas y actuales. Abriéndose los túbulos se crean situaciones apropiadas para la retención mecánica del adhesivo. Sin embargo, se ve aumentada la permeabilidad dentinaria, exponiendo los túbulos húmedos. La llave para conseguir unión en un medio húmedo vino con la introducción de adhesivos hidrofilicos, que consiguen penetrar en éstos formando edentaciones que propician retención mecánica y sellado de los túbulos.

Existe unión química del adhesivo a las sustancias orgánicas, en especial al colágeno o a sustancias inorgánicas, como el calcio. Algunos de estos sistemas adhesivos presentan fuerza de unión a la dentina in vitro próxima a la obtenida al esmalte acondicionado.

Predominantemente, las cualidades que diferencian los adhesivos que remueven o modifican la capa de desecho dentinario o smear layer de los que la preservan son:

- ! El uso de primers/acondicionadores para tratar a la dentina y hacerla reactiva;
- ! El uso de resinas con capacidad de unión de forma hidrofilica e hidrofóbica⁸.



CAPÍTULO 5

AGENTES DE ADHESIÓN DENTINARIA

La unión de las resinas a la dentina es un reto para la odontología. Durante las tres últimas décadas, se ha buscado un agente de unión a dentina efectivo. A pesar de los grandes progresos alcanzados, ha sido recientemente cuando se ha logrado el éxito clínico. Actualmente, la unión de resina a dentina está prácticamente al mismo nivel que la unión a esmalte³.

Podemos definir a los agentes adhesivos como una resina fluida con una química especifica que se liga tanto a la hidroxiapatita de la dentina y del esmalte como al colágeno dentinario, promoviendo una adhesión química verdadera, a través de ligaciones iónicas y covalentes, y una retención micro mecánica al colágeno dentinario.¹⁰.

Estas resinas ligeras pueden fluir al interior de los canales que ha formado el ácido en el esmalte y la dentina. La resina se polimeriza y forma los flecos de resina. El engranaje de estos flecos de resina en los canales creados en el esmalte proporciona una importante retención mecánica^{3,8}.

La dentina tiene obstáculos importantes para la adhesión dentinaria más que el esmalte. El esmalte es fundamentalmente mineral (98% de hidroxiapatita en volumen). La dentina, presenta un alto contenido orgánico, principalmente colágeno tipo I, y una estructura tubular, con presencia de procesos odontoblásticos, en comunicación con la pulpa y flujo de fluido dentinario 10, 11.

Por su alto contenido de agua, requiere materiales astringentes que sean agentes de unión entre dentina y material de restauración. Su naturaleza tubular produce un área variable a través de la cual el fluido dentinario surge a la superficie y afecta de manera adversa a la adhesión. Otra complicación es la presencia de la capa superficial de partículas residuales en la dentina tallada³.

En teoría, el adhesivo debe ser hidrofilico a fin de que desplace el agua y por tanto, la superficie húmeda que le permite penetrar en las porosidades de la dentina o reaccionar con los componentes orgánicos e inorgánicos. Como la mayor parte de las resinas restaurativas son hidrofóbicas, el agente debe contener materiales hidrofílicos y no de naturaleza que rechacen el agua. La parte compatible con el agua está diseñada con un grupo activo del que se espera unión del calcio de los cristales de hidroxiapatita o con la colágena. La parte hidrofóbica se adhiere a la restauración de resina³.

El afán de los investigadores y de las casas comerciales de buscar un sistema de adhesión que permita una unión firme a dentina y a la vez un buen sellado de la misma, ha creado que se susciten en el mercado multitud de sistemas adhesivos, hasta llegar al estado actual, en que la totalidad de los mismos se basan en el acondicionamiento ácido de la dentina y en la teoría de formación de una "capa híbrida"¹².

5.1 PROCESO DE HIBRIDACIÓN DENTINARIA

El proceso de hibridación dentinaria fue identificado por primera vez por el Profesor japonés Nobuo Nakabayashi, consiste en la interdifusión que se da entre la resina y la dentina. El proceso consiste en retirar selectivamente el componente inorgánico o hidroxiapatita de la dentina. Cuando se coloca el ácido sobre la superficie de ta dentina, separa selectivamente la hidroxiapatita de la matriz orgánica de colágeno hasta una profundidad de 5 a 10µ. Al mismo tiempo penetra en los túbulos dentinarios de 50 a 100µ y separa la hidroxiapatita de la dentina peritubular de 5 a 10µ más. Los espacios intercolágenos que quedan vacíos se relienan con una capa del adhesivo, sellando también los túbulos y la superficie de dentina cortada.

Este proceso de hibridación forma una barrera efectiva entre la cámara pulpar y el entorno exterior, reduciendo la contaminación por microorganismos. En segundo lugar, previene eficazmente el flujo de los fluidos odontoblásticos, provocando una reducción de la presión, lo que a su vez disminuye el dolor y la sensibilidad postoperatoria¹².

5.2 REQUISITOS QUE DEBE CUMPLIR UN ADHESIVO DENTINARIO

Un agente adhesivo ideal debe:

- 1 Ejercer sellado entre la dentina y el material de obturación
- 2 Fuerzas de unión de 20 Mpa o superiores
- 3 Impedir la filtración entre diente y restauración
- 4 Impedir la aparición de caries secundaria
- 5 Ser estable y duradero
- 6 Disminuir la sensibilidad postoperatoria
- 7 Fácil de usar
- 8 Biocompatibles, que puedan ser usasdos en cavidades profundas

9 Estabilidad

- 10 Capacidad de almacenamiento
- 11 Debon ser duraderos y capaces de permanecer en las diferentes situaciones a las que está sujeta la cavidad oral (cambios térmicos, químicos y tensiones)¹¹.

5.3 VENTAJAS DEL USO DE ADHESIVOS

Retracción en la polimerización: El composite tiende a despegarse de las paredes y a perder su estanqueidad, la fuerza de adhesión es más intensa que la fuerza de tensión que acompaña la polimerización.

La utilización de los adhesivos reduce de forma muy significativa de las filtraciones marginales y la contaminación bacterial.

El uso de adhesivos permite una fuerte unión entre la restauración y la estructura dental, esta unión es esencial para evitar caries secundaria y evitar sensibilidad postoperatoria.

No es necesario eliminar tejido sano para obtener cavidades retentivas, por lo tanto, no existen cavidades prediseñadas, sino principios adaptables a las situaciones clínicas^{11, 13, 14}.

5.4 QUIMICA DE LOS ADHESIVOS DENTINARIOS

Acido fosfórico 30- Acondicionar Descalaficación layer Apertura de tábulo grabado Descaloficación de Reduce la tensión de capa superior y superficie=Mejora exposición de fibra colágena Continua abriendo túbulos dentinarios polialquencico polialquencico N-Toliglicina HEMA Humectación y grabada Bis-GMA Formación de una perficie Penetra en las fibra de colágeno expue solo adhesivo monocomponentes, forma radicales libres y es solo el inicio de la polimerización de la esmalte y adentina, con la primer capa polimerización de madesión a desmalte y adentina, con la primer capa polimerización de madesión a esmalte y a dentina, con la primer capa polimerización (Polimerización adhesión a desmalte y adentina, con la primer capa polimerización de la semalte y adentina, con la primer capa polimerización (Polimerización adhesión a esmalte y adentina, con la primer capa polimerización (Polimerización, adhesión a esmalte y adentina, con la primer capa polimerización de Reaccionar con los forma puentes la concentración de HEMA (Continua penetración de HEMA) (Continua penetración de HEM	PASO	SUSTANCIA	FUNCIÓN	EFECTO SOBRE	FECTO SOBRE	
Acido fostórico 30- 37% Acondicionar Descalcificación Produce el patrón de grabado Descalcificación de capa superior y superficie=Mejora exposición de fibra colágena Primer HEMA Copolimero del ácido polialquenolco N-Toliglicina Mejora la superficie grabade Mejora la superficie penetración adhesivo I capa Mejora la superficie penetración de una peticula la fiquida BIS-GMA Con la polimerización se forma la adhesión a esmalle y a dentina, con la primer capa polimerización 2 capa Polimerización Polimerización adhesión a esmalle y a dentina, con la primer capa polimerización lincrementa la concentración de HEMA adhesión a esmalle y Reaccionar con los HEMA Con la polimerización de la segunda capa se producen radicales libres Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Con la polimerización de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibida) que son los que se unirál el material restaurador ESMALTE MICROMECÁNICOS: capa reticulada de polimeros sobre el esmalte MicROMECÁNICOS: Imbricación entre forciágenas y capa hibrida		j		ESMALTE	DENTINA	
Produce el patrón de Apertura de tábulo grabado Descaloficación de Capa superior y superficie-Mejora exposición de fibra colágena Primer HEMA Copolimero del ácido Imprimidor Mejora la superficie útico de tábulos dentinarios polialquencico N-Toliglicina Mejora la superficie grabada Descaloficiana pareciperación de la superficie grabada Descaloficiana pareciperación de la superficie de colágeno expue penetración de una peticula y las estabiliza liquida BIS-GMA Formación de una peticula y las estabiliza liquida Con la polimerización se forma fa adhesión a esmalte y a dentina, con la primer capa potimerización penetración de la superficie de colágeno expue liquida liquida Con la polimerización se forma radicales libres y es solo et inicio de la polimerización Descanda de esmalte y dentina de la polimerización de HEMA Reaccionar con los radicales libres Continua penetración de HEMA Continua penetración de HEMA Continua penetración de Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Esmalte via de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibida) que son los que se uniral el material restaurador Dentina Micromecánico Imbricación entre forcidagena y capa hibrida	Grabado ácido	Acido maleico 10%]	Eliminación del smear layer	Eliminación del smear	
grabado Descalcificación de capa superior y superficie=Mejora humectabilidad colágena Primer HEMA Copolimero del ácido polialquencico Mejora la superficie de túbulos dentinarios fos acondiciona pa mejor penetración polialquencico polialquencico grabada fos acondiciona pa mejor penetración adhesivo Adhesivo HEMA Humectación y penetración de una perficie Penetra en las fibra de colágeno expue ficuria liquida BIS-GMA Formación de una perficula liquida Con la polimerización se forma fa adhesión a esmalte y a dentina, con la primer capa polimerización de colágeno expue los adhesivos monocomponentes, forma radicales tibres y es sólo el inicio de la polimerización de la esmalte y dentina concentración de HEMA concentración de HEMA radicales tibres y es sólo el inicio de la polimerización de Acoplamiento iones Ca Forma puentes Acoplamiento iones Ca Forma puentes Acoplamiento iones Ca Forma puentes de material restaurador ESMALTE DENTINA MICROMECÁNICOS: capa reticulada de MICROMECÁNICOS: Imbricación entre forcidagenos y capa hibrida		Ácido fosfórico 30-	Acondicionar	Descaldificación	layer	
Reduce la tensión de superior y exposición de fibra colágena Primer HEMA Copolimero del ácido polialquencico N-Toliglicina Imprimidor polialquencico N-Toliglicina HEMA Humectación de la superficie grabade Nos acondiciona pa mejor penetración adhesivo Adhosivo HEMA Humectación y penetración de una periliquida y las estabiliza liquida als-GMA Econ la polimerización se forma fa adhesión a esmalle y a denúna, con la primer capa polimerización de colágeno expue y las estabiliza los adhesivos monocomponentes, forma radicales tibres y es sólo et inicio de la polimerización de la esmalle y denúna concentración de HEMA concentración de HEMA esmalle y denúna radicales tibres y es sólo et inicio de la polimerización de HEMA concentración de HEMA radicales tibres Acoplamiento iones Ca Forma puentes Acoplamiento iones Ca Forma puentes Acoplamiento iones Ca Forma puentes Denúna de la polimerización de la segunda capa se producen radicales tibres (capa inhibida) que son los que se unirát el material restaurador ESMALTE DENTINA MICROMECÁNICOS: capa reticulada de MICROMECÁNICOS: Imbricación entre focidagenos y capa hibrida		37%		Produce el patrón de	Apertura de túbulos	
Superficie=Mejora humectabilidad cotágena Primer HEMA Copolimero del ácido polialquenoico N-Toliglicina Imprimidor grabada Mejora la superficie túbulos dentinarios los acondiciona par mejor penetración adhesivo Adhosivo HEMA Humectación y superficie Penetra en las fibrida colágeno expue y las estabiliza líquida BIS-GMA Formación de una peticular y las estabiliza líquida Con la polimerización se forma la adhesión a esmalle y a dentina, con la primer capa polimerización de colágeno expue y las estabiliza líquida Con la polimerización se forma la adhesión a esmalle y a dentina, con la primer capa polimerización de colágeno expue y las estabiliza líquida Con la polimerización se forma la adhesión a esmalle y a dentina concentración de HEMA lincrementa la concentración de HEMA esmalle y dentina radicales libres (capa inhibida) que son los que se uniral el material restaurador Con la polimerización de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibida) que son los que se uniral el material restaurador ESMALTE MICROMECÁNICOS: capa reticulada de MICROMECÁNICOS: Imbricación entre fociágenas y capa hibrida		}		grabado	Descaldificación de la	
humectabilidad cotágena Primer HEMA Copolimero del ácido polialquencico N-Toliglicina Imprimidor prizade polialquencico N-Toliglicina Penetración adhesivo Adhosivo HEMA Humectación y superficie Penetra en las fibrada colágeno expue y las estabiliza líquida BIS-GMA Con la polimerización se forma fa adhesión a esmalte y a dentina, con la primer capa polimerización de colágeno expue y las estabiliza líquida Con la polimerización se forma fa adhesión a esmalte y a dentina, con la primer capa polimerización de colágeno expue y las estabiliza líquida Con la polimerización se forma fa adhesión a esmalte y a dentina concentración de la polimerización Polimerización, lorrementa fa concentración de HEMA Reaccionar con los HEMA radicales libres (concentración de HEMA Reaccionar con los HEMA Continua penetración de libras de colágeno exceptamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma pue				Reduce la tensión de	capa superior y	
Primer HEMA Copolimero del ácido polialquencico polialquencico N-Toliglicina Mejora la superficie grabada Ios acondiciona pa rejor penetración adhesivo Adhosivo HEMA Humectación y superficie Penetra en las fibrida colágeno expue y las estabiliza liquida BIS-GMA Formación de la polimerización se forma la adhesión a esmalte y a dentina, con la primer capa polimerización de colágeno expue y las estabiliza liquida Con la polimerización se forma la adhesión a esmalte y a dentina, con la primer capa polimerización de concentración de la polimerización de la polimerización de la polimerización de la concentración de HEMA concentración de HEMA Reaccionar con los radicales libres Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fi		 		superficie=Mejora	exposición de fibras de	
Copolimero del ácido polialquencico N-Toliglicina Imprimidor probada Imprimidor probada Institutiona Institut				humectabilidad	colágena	
polialquenoico N-Toliglicina Adhosivo I capa HEMA Humectación y penetración penetración MMPAA BIS-GMA Con la polimerización se forma fa adhesión a esmalte y a dentina, con la primer capa polimerización y las estabiliza los adhesivos monocomponentes, forma radicales fibres y es sólo et inicio de la polimerización 2 capa Polimerización, adhesión a esmalte y adentina, con la primer capa polimerización 2 capa Polimerización, adhesión a concentración de HEMA dentina Polimerización, adhesión a concentración de HEMA dentina Reaccionar con los HEMA dentina Con la polimerización de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibida) que son los que se unical el material restaurador ESMALTE RESULTADOS MICROMECÁNICOS: capa reticulada de polimeros sobre el esmalte	Primer	HEMA			Continua abriendo los	
Adhosivo Adhosivo HEMA Humectación y penetración Adhesivo MMPAA BIS-GMA Con la polimerización se forma fa adhesión a esmalte y a dentina, con la primer capa polimerización 2 capa Polimerización, adhesión a esmalte y a dentina, con la primer capa polimerización 2 capa Polimerización, adhesión a esmalte y a dentina con la primer capa polimerización Adhesivos monocomponentes, forma radicales fibres y es sólo et inicio de la polimerización adhesión a concentración de HEMA dentina Reaccionar con los HEMA dentina radicales libres Continua penetración de HEMA dentina radicales libres Continua penetración de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibida) que son los que se unitat el material restaurador ESMALTE RESULTADOS MICROMECÁNICOS: capa reticulada de MICROMECÁNICOS: Imbricación entre fa colágenas y capa hibrida	i	Copolimero del ácido	Imprimidor	Mejora la superficie	túbulos dentinarios y	
Adhosivo Adhosivo HEMA Humectación y penetración MMPAA Humectación de la superficie Penetra en las fibra de colágeno expue y las estabiliza BIS-GMA Con la polimerización se forma fa adhesión a esmalle y a dentina, con la primer capa polimerización 2 capa Polimerización, Incrementa fa concentración de HEMA Adhosivos monocomponentes, forma radicales libres y es sólo el inicio de la polimerización 2 capa Polimerización, Incrementa fa concentración de HEMA Adhosivos monocomponentes, forma radicales libres y es sólo el inicio de la polimerización Adhesión a esmalle y Reaccionar con los HEMA Continua penetración de HEMA Acoplamiento iones Ca HICROMECÁNICOS: Imbricación entre f cotágenas y capa híbrida		polialquencico		grabada	los acondiciona para la	
Adhosivo I capa Humectación y superficie Penetra en las fibricación de una película y las estabiliza MMPAA BIS-GMA Con la polimerización se forma la adhesión a esmalle y a dentina, con la primer capa polimerización 2 capa Polimerización, lincrementa la concentración de HEMA concentración de HEMA concentración de HEMA radicales libres Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Con la polimerización de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibida) que son los que se unirál el material restaurador ESMALTE RESULTADOS MICROMECÁNICOS: capa reticulada de MICROMECÁNICOS: Imbricación entre fi colágenas y capa hibrida	Į.	N-Toliglicina		1	mejor penetración del	
Humectación y penetración MMPAA BIS-GMA Con la polimerización se forma la adhesión a esmalte y a dentina, con la primer capa polimerizada, un el cas los adhesivos monocomponentes, forma radicales tibres y es sólo el inicio de la polimerización 2 capa Polimerización, incrementa la concentración de HEMA concentración de HEMA dentina Polimerización a esmalte y Reaccionar con los HEMA concentración de HEMA dentina Reaccionar con los HEMA Continua penetración a concentración de HEMA dentina radicales libres Continua penetración Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones de colágeno Acoplamiento iones de material restaurador RESULTADOS MICROMECÁNICOS: capa reticulada de MICROMECÁNICOS: Imbricación entre fi colágenas y capa hibrida]		l		adhesivo	
MMPAA BIS-GMA Con la polimerización se forma fa adhesión a esmalle y a dentina, con la primer capa polimerizada, en el cas los adhesivos monocomponentes, forma radicales tibres y es sólo el inicio de la polimerización 2 capa Polimerización, adhesión a concentración de HEMA concentración de HEMA dentina adhesión a concentración de HEMA radicales libres y concentración de HEMA continua penetración de HEMA radicales libres Continua penetración de HEMA coplamiento iones Ca Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Hidrógeno con fibras de colágeno ESMALTE RESULTADOS MICROMECÁNICOS: capa reticulada de MICROMECÁNICOS: Imbricación entre fi cotágenas y capa hibrida	Adhosivo	HEMA		Humectación de la		
MMPAA BIS-GMA Con la polimerización se forma fa adhesión a esmalle y a dentina, con la primer capa polimerizada, un el cas los adhesivos monocomponentes, forma radicales tibres y es sólo el inicio de la polimerización 2 capa Polimerización, adhesión a concentración de HEMA concentración de HEMA concentración de HEMA dentina esmalle y Reaccionar con los HEMA Continua penetración de Incrementa la concentración de HEMA radicales libres Continua penetración de Indica de la polimerización de HEMA concentración de HEMA concentración de HEMA radicales libres Continua penetración de Incrementa la concentración de HEMA concentración de HEMA concentración de HEMA radicales libres Continua penetración de Incrementa la concentración de Incrementa la concentración de HEMA concentración de Incrementa la concentración de Incrementa	1 capa		Humectación y	superficie	Penetra en las fibras	
RESULTADOS Residente de la polimerización de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibida) que son los que se uniral el material restaurador Resultados de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibida) que son los que se uniral el material restaurador Resultados de la segunda capa reticulada de MICROMECÁNICOS: Imbricación entre fi cotágens y capa hibrida	!		penetración		de colágeno expuestas	
BIS-GMA Con la polimerización se forma fa adhesión a esmalle y a dentina, con la primer capa polimerizada, en el cas los adhesivos monocomponentes, forma radicales tibres y es sólo et inicio de la polimerización 2 capa Polimerización, adhesión a concentración de HEMA incrementa la concentración de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibita) que son los que se unital de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibita) que son los que se unital de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibita) que son los que se unital d)	ММРАА		Formación de una película	y las estabiliza	
Con la polimerización se forma fa adhesión a esmalle y a dentina, con la primer capa polimerizada, un el cas los adhesivos monocomponentes, forma radicales tibres y es sólo el inicio de la polimerización 2 capa Polimerización, adhesión a concentración de HEMA concentración de HEMA concentración de HEMA radicales libres Continua penetración de la MEMA dentina radicales libres Continua penetración con los HEMA continua penetración de HEMA radicales libres Continua penetración con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Con la polimerización de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibida) que son los que se unirál el material restaurador RESULTADOS MICROMECÁNICOS: capa reticulada de polimeros sobre el esmalte]		•	liquida		
los adhesivos monocomponentes, forma radicales fibres y es sólo et inicio de la polimerización 2 capa Polimerización, adhesión a concentración de HEMA concentración de HEMA concentración de HEMA dentina radicales fibres Continua penetración de HEMA Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno con fibras de		8fS-GMA				
Polimerización, Incrementa la concentración de HEMA concentración de HEMA concentración de HEMA dentina radicales libres Continua penetración de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibida) que son los que se uniral el material restaurador RESULTADOS Polimerización de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibida) que son los que se uniral el material restaurador DENTINA MICROMECÁNICOS: capa reticulada de polimeros sobre el esmalte	Con la polimerizació	on se forma la adhesión	a esmalte y a de	ntina, con la primer capa poli	merizada, en el caso de	
adhesión a concentración de HEMA concentración de HEMA dentina radicales libres Continua penetración de HEMA Continua penetración de HEMA dentina radicales libres Continua penetración de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibida) que son los que se uniral el material restaurador ESMALTE MICROMECÁNICOS: capa reticulada de polimeros sobre el esmalte Concentración de HEMA Concentración de HEMA Concentración de HEMA Continua penetración de LEMA Continua penetración con fibras de colágeno con fibras de colágenos y capa fibrida	los adhesivos mono	componentes, forma rac	ficales libres y es :	sólo et inicio de la polimerizac	iòn	
esmalte y dentina dent	2 capa		Polimerfzacion,	Incrementa fa	Incrementa la	
dentina radicales libres Continua penetracion de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibida) que son los que se uniral el material restaurador ESMALTE MICROMECÁNICOS: capa reticulada de MICROMECÁNICOS: Imbricación entre fi polimeros sobre el esmalte			adhesión a	concentración de HEMA	concentración de	
Acoplamiento iones Ca Forma puentes Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento iones Con la polimerización de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibida) que son los que se uniral el material restaurador ESMALTE MICROMECÁNICOS: capa reticulada de MICROMECÁNICOS: Imbricación entre f polimeros sobre el esmalte	}		esmalte y	Reaccionar con los	HEMA	
Hidrógeno con fibras de colágeno Acoplamiento ignes. Con la polimerización de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibida) que son los que se unirás el material restaurador ESMALTE DENTINA MICROMECÁNICOS: capa reticulada de MICROMECÁNICOS: Imbricación entre se polimeros sobre el esmalte	[dentina	radicales libres	Continua penetración	
fibras de colágeno Acoplamiento ignes Con la polimerización de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibida) que son los que se uniral el material restaurador ESMALTE DENTINA MICROMECÁNICOS: capa reticulada de MICROMECÁNICOS: Imbricación entre se polimeros sobre el esmalte] [Acoplamiento iones Ca	Forma puentes de	
Con la polimerización de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibida) que son los que se uniral el material restaurador ESMALTE RESULTADOS MICROMECÁNICOS; capa reticulada de MICROMECÁNICOS: Imbricación entre f polimeros sobre el esmalte	}		1	1	Hidrógéло con las	
Con la polimerización de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibida) que son los que se unirár el material restaurador ESMALTE RESULTADOS MICROMECÁNICOS: capa reticulada de MICROMECÁNICOS: Imbricación entre se cotágenas y capa hibrida	[{	fibras de colágeno	
el material restaurador ESMALTE DENTINA RESULTADOS MICROMECÁNICOS: capa reticulada de MICROMECÁNICOS: Imbricación entre f polimeros sobre el esmalte cotágenas y capa hibrida	[ļ	1	Acoplamiento iones Ca	
RESULTADOS MICROMECÁNICOS: capa reticulada de MICROMECÁNICOS: Imbricación entre f polimeros sobre el esmalte colágenas y capa hibrida	Con la polimerización de la segunda capa se producen radicales libres (capa inhibida) que son los que se unirán a					
RESULTADOS MICROMECÁNICOS: capa reticulada de MICROMECÁNICOS: Imbricación entre f polimeros sobre el esmalte colágenas y capa hibrida	el material restaurador					
polimeros sobre el esmalte colágenas y capa hibrida		ESMALTE		DENTINA		
	RESULTADOS	MICROMECÁNICOS; capa reticulada de MICROMECÁNICOS: Imbricación entre fibra:			nbricación entre fibras	
QUÍMICOS: adhesión inicial con anciaje en los túbulos dentinarios		polimeros sobre el esmalte colágenas y capa hibrida				
	ĺ	QUÍMICOS: adhesión inicial con andaje en los túbulos dentinarios				
complejos de iones Ca QUÍMICOS; puentes de H2		complejos de iones Ca		QUÌMICOS; puentes de H2		
Complejos de iones Ca		Complejos de iones				

CAPITULO 6

EVOLUCIÓN DE LOS SISTEMAS ADHESIVOS

Los procesos adhesivos a una manera de conveniencia y de acuerdo a su evolución se clasifican en generaciones. En este capítulo se describirán, de forma muy general, las tres primeras generaciones, la 4ª y la 5ª generación se describirán más adelante.

6.1 PRIMERA GENERACIÓN

Son aquéllos que se desarrollaron antes de la década de los 80's. Estos primeros agentes adhesivos se basaron en una molécula biofuncional NPG-GMA (N-feniglicina y glicidif-metacrifato), que de un lado podía unirse químicamente a una resina acrifica compuesta y en la otra extremidad podía unirse a los iones calcio de la dentina. Estos sistemas obtenían resistencia de adhesión bastante bajas que disminuían con su colocación en agua.

Los sucesos clínicos alcanzados por las resinas compuestas motivaron la aparición de los agentes adhesivos de la segunda generación^{3, 10, 15}.

6.2 SEGUNDA GENERACIÓN

Aparecieron en la primera parte de la década de los 80's. La mayor parte de los productos comerciales sustituian con cloro los ésteres de fosfato de varios monómeros.

El mecanismo de adhesión de estos sistemas obtenían una mejor capacidad de humedecimiento de la superficie de la dentina y una interacción iónica entre la carga negativa del grupo fosfato y la carga positiva del calcio presente en la dentina.

Ejemplos de ejemplares de esta generación: Clearfil Bond System F (Kurakay), Scotchbond (3M Co.), Bondlite (Kerr/ Sybron), Dentin Bonding Agent (J&J) y Universal Bond (Caulk/Dentsplay), cuyas fallas clínicas fueron relacionadas a la baja estabilidad de los agentes de unión en el ambiente bucal^{10, 15}.

6.3 TERCERA GENERACIÓN

Estos adhesivos, tenían en común la incorporación de agentes acondicionadores que trataban de promover un tratamiento específico a la superficie de la dentina, pudiendo modificarla o removerla, con el fin de mejorar la unión. Entretanto, el aumento en la resistencia en la unión, fue acompañado por la complejidad en la utilización clínica del material. Los procedimientos de aplicación generalmente envolvían 4 fases: 1) aplicación del acondicionador de dentina para alterar o remover la capa de smear layer; 2) aplicación de un agente de unión; 3) aplicación de la resina fluida y 4) Inserción de la resina compuesta.

Los agentes acondicionadores representativos de esta generación incluyen un monómero hidrofilico (HEMA), ácido maléico al 2.5% y agua (Scotchbond 2--M Co.) o ácido nítrico al 2.5% en el caso de Tenure (Den-Mat). En este período fue introducido un sistema adhesivo comercial designado para

interactuar con el colágeno de la hidroxiapatita. Agentes de quelación (EDTA) eran usados para remover el "smear layer", y los agentes adhesivos contenian glutaraldehido y HEMA.

A pesar de la complejidad en su utilización, la estrategia del tratamiento a dentina seguida por la penetración de los monómeros hidrofílicos en la superficie dentinaria, dieron excelentes resultados clínicos^{10, 16}.

CAPÍTULO 7

ADHESIVOS DENTINARIOS DE CUARTA GENERACIÓN

La cuarta generación de adhesivos proporciona uno de los avances más importante para la Odontología Restauradora Adhesiva. Se consiguió un avance definitivo en la unión a dentina con los sistemas adhesivos de esta cuarta generación. Empleando esta técnica, el barrillo dentinario se elimina completamente y mantiene la superficie dentinaria característica con los túbulos expuestos. Con estos sistemas, se consiguen valores de unión a los 20Mpa o superiores.

Estos sistemas adhesivos son denominados de uso múltiple, recomiendan el pretratamiento de la dentina con acondicionadores ácidos y primers para tornar a la dentina más receptiva a los procesos de unión. En la fase inicial del procedimiento, se aplica el ácido acondicionador sobre el esmalte y la dentina simultáneamente (acondicionamiento ácido total). Con esto el esmalte es acondicionado y se remueve la capa de "smear layer" y se desmineraliza la dentina, dejando las fibras de colágeno expuestas. El "primer" hidrofílico se aplica sobre la dentina acondicionada para humedecer y penetrar a toda la estructura desmineralizada y al colágeno. En seguida, se aplica el agente adhesivo sobre el primer para completar el proceso de sellamiento de las estructuras desmineralizadas del diente y unirse a la resina compuesta restauradora.

La interfusión de la resina adhesiva con las redes de colágena forman una capa que envuelve intimamente al colágeno y a la resina, esta capa se

denomina "capa híbrida". La formación de la capa híbrida es importante para los procesos de adhesión 10, 15, 16.

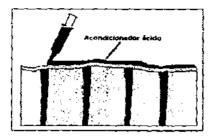


Fotomicrografía en MBE que ilustra la interfase dentinaresina producida por el Scotchbond Multipurpose. H)

Capa híbrida y P) prolongaciones resinosas a los túbulos dentinarios

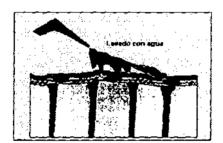
7.1 PROCEDIMIENTOS GENERALES PARA EL USO DE SISTEMAS ADHESIVOS DE 4º GENERACIÓN

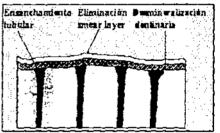
1. Acondicionamiento ácido total: la aplicación de la solución ácida provoca la eliminación del barrillo dentinario y desmineraliza la capa externa de la dentina intertubular y también la entrada de los túbulos dentinarios (dentina peritubular). Así mismo, aumenta la permeabilidad de la dentina. El ácido elimina el componente inorgánico de la dentina, pero permanece la parte orgánica (colágeno), que proporciona alrededor de un 30% de la resistencia total de la dentina, por tanto es de mucha utilidad para lograr una buena adhesión¹⁷.



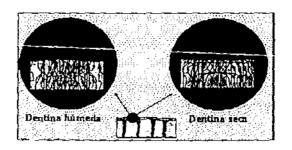


 Lavado: Es preciso eliminar los restos que produce el acondicionamiento ácido de la dentina, para dejar libres las fibras de colágena. Para ello, se aplica agua de la jeringa por un espacio de 30 segundos¹⁷.

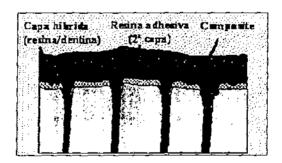




3. Secar sin desecar: Como se trabaja con resinas hidrofilicas, que deben penetrar en la capa de colágeno líbre, se debe limitar a eliminar el exceso de agua de la cavidad. Para secar sin desecar, algunos autores recomiendan aplicar aire con la jeringa, pero sólo durante 1 ó 2 segundos. Otros proponen colocar una torunda de algodón en el interior de la cavidad, evitando el aire¹⁷.



- 4. Aplicación del "primer": Dejarla sobre la superficie durante un tiempo de alrededor de 30 segundos, para permitir que penetre bien en el interior del entramado de fibras de colágeno, aplicar chorro de aire, para eliminar el solvente (etanol o acetona), aunque en algunos casos puede ser agua¹⁷.
- Aplicación del agente adhesivo sobre esmalte y dentina, polimerización, de ser necesario, durante 20 segundos¹⁷.
- 6 Aplicación del material de restauración¹⁷.



7.2 ADHESIVOS DENTINARIOS DE 4º GENERACIÓN DE USO COMERCIAL

PRODUCTO		TIPO DE	·		FUERZA DE	T
CASA COMERCIAL	COMPOSITE	POLIMERIZACIÓN	COMPONENTES	SOLVENTE	ADHESIÓN	APLICACIONES
					MPA	
Alt Bond 2	Aeliteflo	Dual	Acido: fosforico 10%			Aleación a lodas las
(BISCO)	AELITEFIL		Primer: N. Toliglicina	Acetona	30	superficies. Dentales
}		}	Adhesivo; BIS-GMA y HEMA			Aleaciones vaciadas de
<u> </u>		{			}	metales preciosos y no
İ		j		1	}	preciosos
į į)	i i		}	Adhesión a amatgama
Scotch Bond Multiporpose	Situx Plus	Fotopolimerizable	Acido: maléico 10% o ac. Fosiórico			Reslauraciones directas e
(3M)		•	al 37%	Agua	22.9 +/- 6.2	indirectas
!			Primer: HEMA (2-		}	Amatgamas
			hidroexilmetacritato=	,		Fijar brackets
į į			Adhesivo: HEMA, resina BIS-GMA			
Opti Bond FI	XRV Herculite	Fotopolimerización	Primer: Ester dimetacrilato	Elanoi		
(Kerr)	prodigy	ì	fosfonatado		24 •/- 4.0	Adhesión a restauraciones
1		ì	Etanol y agua			directas e indirectas
{		ļ	Adhesivo UDMA, conforaquinona.			
}		}	Fluoruro	,		
Glurha		 	Ácido: EDTA			Restauraciones directas e
(Bayer)	Lumitor	Fotopolimerizable	Primer: glutaraldehido y HEMA	Alcohol elitico	25	indirecta's
1			Adhesivo: Resina Bis-GMA	}	1	Cuellos sensibles

CAPÍTULO 8

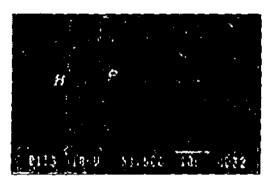
ADHESIVOS DENTINARIOS DE 5ª GENERACIÓN

El hecho de que los materiales de 4ª generación se suministran en varios frascos y además deben ser aplicados con una secuencia definida, se consideró una desventaja de manipulación, por lo que los esfuerzos en la investigación se han encaminado hacia la búsqueda de la combinación de varios componentes para lograr un adhesivo que constará de un solo paso. Con lo que aparecen los sistemas adhesivos más recientes, denominados de 5ª generación, que combinan los componentes químicos del "primer" y del agente adhesivo de los sistemas de 4ª generación en un solo frasco, resultando de esta combinación una sola solución.

La mayoría de estos sistemas mantienen un balance en las concentraciones del monómero hidrofílico e hidrofóbico, para que ejerzan la función de "primer" y de resina adhesiva al mismo tiempo. Éstos, inicialmente son materiales altamente fluidos (primer) y se van tornando más espesos después de la evaporación (adhesivo). El monómero hidrofílico es auxiliar en el proceso de infiltración hacia el interior de las redes de colágeno desmineralizado. El monómero hidrofóbico BIS-GMA asegura la formación de una capa de espesor razonable de resina polimerizada y una capa superficial de resina no polimerizada, cuya función es promover la adaptación del material restaurador polimérico. El principal componente de estos sistemas adhesivos es la acetona con poca o nada de agua. Los sistemas basados en acetona son sensibles a la volatilización (One Step, BISCO; Prime & Bond, Caulk/Dentsplay; y Tenure Quick, Dent-Mat). Así mismo, deben ser dispensados y aplicados sobre la dentina inmediatamente.

De ser usados minutos después de ser dispensados, la resistencia de unión co disminuida en un 40%. Además, deben recibir tratamiento con chorro de aire para remover completamente los excesos de acetona que puede causar problemas pulpares. Otros sístemas adhesivos de 5ª generación (Single Bond, 3M Co; Syntac, Ivoclar y Opti Bond SOLO, Kerr) utilizan agua y/o etanol.

De manera general, para asegurar la formación de una zona hibrida con los sistemas adhesivos de un solo frasco es de extrema importancia mantener la unidad de redes de colágena expuestas por el acondicionamiento ácido. 16, 17



Fotomicrografía en MBE que ilustra la Interfase dentina-resina producida por el Single Bond, H) Capa hibrida y P) prolongaciones resinosas a los túbulos dentinarios.

8.1 PROCEDIMIENTOS GENERALES PARA EL USO DE SISTEMAS ADHESIVOS DE 5º GENERACIÓN

Estos sistemas adhesivos tienen la ventaja teórica de una simplificación de la técnica de trabajo. Sin embargo la simplificación no es del todo real, pues

clínicamente son necesarios el mismo número de pasos (se aplica un solo producto, pero dos veces).

La necesidad de una adecuada penetración de las resinas y de que la capa adhesiva tenga un grosor suficiente, obliga en todos los casos, a una primera aplicación del adhesivo, dejándolo actuar unos segundos (habitualmente 30). Aplicar un chorro de aire para evaporar el solvente y tras polimerizar se aplica una nueva capa para dar grosor. Esta 2ª capa se fotopolimeriza inmediatamente, previa evaporación del solvente con chorro de aire.

Aunque los sistemas de "un solo paso" no han sido evaluados aún en la literatura, parece que en realidad suponen un ligero retroceso en cuanto a fuerza de adhesión, respondiendo su comercialización, únicamente, a una simplificación de la técnica clínica^{18, 17}.

8.2 ADHESIVOS DENTINARIOS DE 5º GENERACIÓN DE USO COMERCIAL

PRODUCTO		TIPO DE				
CASA	COMPOSITE	POLIMERI-	COMPONENTES	SOLVENTE	FUERZA DE	APLICACIONES
COMERCIAL		ZACIÓN			ADHESIÓN MPA	
		 	Acido: fosfórico 37%			Adhesión a esmalte y a dentina
One Slep	Aelitefit	Fotopolimeri-	Adhesivo: BIS-GMA	Acetona	21.7 +/- 4.1	Composite, metal, porcelana tratada
(BISCO)	Aeliteflo	Zación	ì			i Lamaigema
}		(į			Técnica directa e indirecta
		 	Acido: fosfórico 37%		 	
Single Bond		Fotopolimeri-	Adhesivo: HEMA, Bisfenol	Etanol/Agua	27.8 +/- 4.3	Restauraciones directas e indirectas
(3M)	Silux Plus	zable	y copolimeros de ac.		}	Amalgama
			Alguinófico y un		}	Fijar brackets
į		i	dimetacrilato disuello en		į	Į
I		1	etanol y agua		į	(
		 	Acido; fosfórico 37%		 	
Opti Bond Solo	XRV Hercufite	Fotopolimeri-	Adhesivo: Bis-GMA	Etanol	21,8 +/- 4.0	Adhesión a restauraciones directas
(Kerr)		≵ación	TEDMA y HEMA festonado			indirectas
		ļ		· · ·	[Restauraciones directas de resin
,		1			[compuesta
Prime & Bond	Surefit	Fotopolimeri-	Ácido: fosfórico 37%	Acetona	25	Restauraciones indirectas
(Densply)	TPH Spectrum	zable	Adhesivo: PENTA diluído		•	Amalgama
			en acetona			Cueilos sensibles
			}		}	Fracturas de porcelana
Syntac Sprint	Tetric Ceram	Fotopolimerizable	Acido: fosfórico 37%		}	Restauraciones directas e indirectas
(Vivadent)			Adhesivo: HEMA, MMPAA.	Agua	24	Amalgama
			ácido matéico, fluoruro)	Fracturas de porcelana

		7	Acido: fostórico 37%		1	Restauraciones directas e indirectas
Syntac Single	Tetric Ceram	Fotopolimeri-	Adhesivo: HEMA, ac.	Agua	14.5 +/- 5.0	Amaigama
Component		žable.	Poliacritico modificado con			Fracturas de porcelana
(Vivadent)			metacrilato MMPAA, ácido			Restauraciones cerámicas
ļ			maléico, fluoruro			
		 	Acido: fosfórico 37%			Especialmente diseñado para
Syntac Excite	Feinc Ceram	Fotopolimeri-	Adhesivo: HEMA,	Alcohol	34	composite, compórneros y cerómeros
(Vivadent)		zable	dimetacrilato, acritato de			
			acido fosfônico, dióxido de			
			silicio			
·		-	Acido: ortotostórico 20%			Fijación adhesiva de restauraciones
Gluma One Bond	Charisma	Fotopolimeri-	Adhesivo: Metacrilato,	Acelona	32	directas de composile y compâmero
(Kutzer)		zable	acetona, fotoiniciadores			Restauración de amalgamas riuevas
			{			Restauraciones indirectas
1		ł	{		Ì	Sellado de zonas hipersensibles

En 1998, apareció un artículo donde se comparaba la fuerza adhesiva de algunos sistemas adhesivos monocomponentes contra un adhesivo convencional de 4ª generación, se obtuvieron los siguientes resultados.

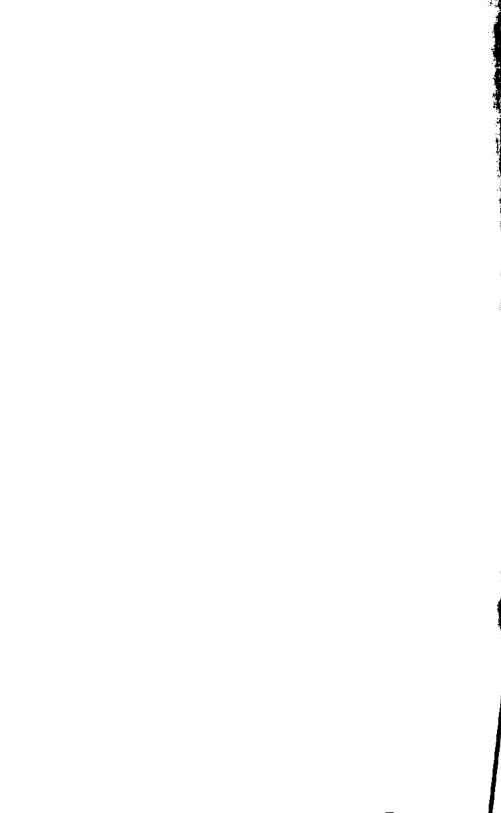
Adhasivo	Fuerza de unión MPa (media +/-SD)
Single Bond	27.8+/-4.3
Prime & Bond 2.1	26,4 +/-4.0
Телиге Quick w/F	24.5+/-5.7
Scotchbond Multipurpose (control	1) 22.9+/-6.2
OptiBond Solo	21.8+/-4.0
One Step	21.7+/-4.1
Syntac Single Component	14.2+/-5.0

Los resultados obtenidos fueron que 5 de 6 sistemas adhesivos monocomponentes mostraron fuerzas de adhesión mayores a los 20 Mpa. La fuerza adhesiva de Syntac Single Component fue significativamente menor que todos los otros materiales¹⁸.

En otro estudio realizado por Meerbek Van en 1994, en donde evaluaba retrospectivamente la efectividad clínica de los adhesivos dentinarios (Scotchbond, Gluma, Clearfil New Bond, , Scotchbond 2, Tenure and Tripton) y los comparó con los resultados que obtuvo con cuatro modernos sistemas adhesivos (grabado total). Se evaluaban los porcentajes de retención a 6 meses, 1, 2 y 3 años. Gluma y Tripton mostraron mejor retención, aunque fue superado ligeramente por Clearfil New Bond¹⁹.

Los diferentes estudios realizados a los adhesivos dentinarios nos demuestran que los resultados varian considerablemente unos de otros, esto se debe a que intervienen diferentes factores en cada uno de los estudios.

Debemos estar conscientes que todos los datos obtenidos tienen ciertas variantes dependiendo del estudio realizado. Aunque todos los sistemas adhesivos evaluados, ya sean de 4º o 5º generación han demostrado valores de resistencia adhesiva de 20 Mpa o mayores.



CONCLUSIONES

La evolución de los nuevos sistemas adhesivos se ha dado en décadas recientes permitiendo al clínico numerosas ventajas dentro de la Odontología restauradora, entre sus principales ventajas están incluídas: conservación de estructura dental, reducción y/o eliminación de la microfiltración, reducción en la sensibilidad postoperatoria y proveer a la restauración mayor resistencia a la fractura.

Con el advenimiento de los nuevos sistemas adhesivos se ha logrado una reducción considerable en el tiempo de aplicación de las restauraciones adhesivas, siendo este un factor que debemos contemplar en el manejo de niños.

Los estudios realizados en los adhesivos de 4ª y 5ª generación han mostrado valores de resistencia adhesiva mayores a los 20Mpa, siendo el parámetro más presentado para la evaluación in vitro de los adhesivos dentales, y las pruebas de resistencia adhesiva son esenciales para proporcionar una orientación previa del comportamiento de los nuevos materiales adhesivos.

Con todas las ventajas que se presentan cuando se utilizan los adhesivos dentinarios han aparecido en el mercado numerosos productos que prometen resultados ideales; ya que las diferentes casas comerciales los ofrecen como una panacea, sin embargo es necesario tener la información y estudios científicos que corroboren la efectividad de estos productos, además de realizar el seguimiento clínico de las restauraciones con la finalidad de evaluarlas.

ESTA TESTS RO BEST

Existen en el mercado productos de reciente aparición (etch&prime3.0, Degussa-Hüls y prime&bond NT, Densply); en el primero incluye en un solo paso el ácido y el adhesivo y en el segundo tiene incluido en su composición partículas de nanorelleno. Estos productos no cuentan con estudios que sustenten su efectividad

La familiaridad con las distintas técnicas y materiales adhesivos y su empleo en los campos indicados permite al operador brindar tratamientos conservadores y opciones en los tratamientos.

BIBLIOGRAFÍA

- Mount, G. J. Atlas práctico de cementos de ionómero de vidrio, guía clínica. Salvat. 1990; p.p. 1-4
- Freedman, A. George, <u>Atlas a color de facetas de porcelanas</u>. ESPAX Publicaciones médicas. España, 1991; p.p. 240-245
- Phillips W. Ralph. <u>La ciencia de los materiales dentales</u>. Editorial interamericana, México, 1993; p.p.11-28.240-245
- 4) Roth F. Los composites. España 1994; p.p. 1 -20.
- Finn, B. Sidney. <u>Odontología Pediátrica</u>. <u>Editorial interamericana</u>.
 4ªedición. México; p.p.47
- Charbeneau T. Gerald et. al. <u>Operatoria Dental</u>. 2ª edición. Editorial. Panamericana. Buenos Aires 1984, p.p 181-187
- Harry F. Albers. <u>Odontología estética técnicas de unión</u>. Editorial labor.
 S.A. España 1988, p.p 77-122
- 8) Glauco F Viera. <u>Carillas laminadas soluciones estéticas</u>. Editorial santos livraria. 1997 p.p 66-73
- 9) infodent@dentalnet.cl
- 10) García Jorge. Adhesivos dentinarios. ilma@br.homeshopping.com.br., p.p 1-4

- 11) Glen H. Johnson et. al. <u>The journal of the American Association</u>. July. Vol 122, No 8, p.p 34-40
- Leinfelder, F. Karl, DDS, MS. <u>Signature international</u>. Vol. 2 No. 1, 1997
 p.p 1-3
- Ibsen L. Robert, Neville Kris. <u>Odontología restauradora adhesiva</u>.
 Editorial Panamericana. México 1987, p.p.1-23
- Jordan E. Ronald. <u>Grabado compuesto estético técnicas y materiales</u>. 2ª edición. Editorial Mosby. España 1994, pp. 41-45
- 15) Degoes Mario Fernando. Dental gaucho biblioteca. <u>Evolucáo dos sistemas adesivos da 1ª à 5ª geração</u>. <u>Desenvolvimento e Consideração es Técnicas</u>. Área de materiales dentales de facultad de Odontología de Piracicaba UNICAM. Brasil
- 16) Swift Ej Jr. Bonding systems for restorative materials-a comprehensive review. Pediatr-Dent, 20:80-84,1998.
- 17) Cayón, M. Roig, et. Al. <u>Consideraciones generales sobre el uso clínico</u> de los adhesivos dentinarios. Oper.Dent.Endod. 1997;1(1):10
- 18) Swift Ej Jr, Perdigao J, Heymann H. Enamel bond strengths of "one bottle" adhesives. Pediatric Dent 20:259-262, 1998
- Meerbeek B. Van et al. <u>Clinical status of ten dentin adhesive systems</u>.
 Dent Res 73 (11) november, 1994. Págs. 1690-1702