

FLUROSEAL

FONDO DE CAVIDAD CON HIDROXIAPATITA · $Ca_{10}(PO_4)_6(OH)_2$

(E)

a) Composición química:

No contiene Hidróxido de Calcio $Ca(OH)_2$, sino sal cálcica de Hidróxido de Apatita ($Ca_{10}(PO_4)_6(OH)_2$).

Este compuesto tiene una biocompatibilidad más que probada en las técnicas de implantología. La matriz del producto es Diuretano Dimetacrilato, que lo provee de una dureza superior a los vidrioionómeros, una compatibilidad química absoluta con los Composites, así como una mínima conductibilidad térmica. El aislamiento químico que produce es completo: muestra de ello es su resistencia al grabado ácido en un 100%. También tiene Fluoruro Sódico, el cual produce una liberación de flúor en el interior del diente, lo que disminuye los casos de sensibilidad posterior debido al endurecimiento de la dentina por el flúor. Acompaña a éstos el Sulfato de Bario para darle carácter radio-opaco.

b) Protección pulpar: Generación de dentina secundaria:

La teoría que explica la inducción a formarse dentina secundaria consiste en la combinación de un efecto irritante alcalino en un medio rico en iones de Ca^{++} . La sal Cálcica de Hidróxido de Apatita ($Ca_{10}(PO_4)_6(OH)_2$), tiene gran semejanza con el Hidróxido de Calcio ($Ca(OH)_2$), produce un PH muy elevado, libera iones de Calcio y además se ha observado clínicamente la formación de dentina secundaria.

Dureza	Compresión (PSI)	Tensión (PSI)	Solubilidad en fluidos
FLUROSEAL	20.000-20.500	4.000-5.000	0.05%

INSTRUCCIONES:

1. El preparado de la cavidad, según las técnicas comunes, es importante que quede completamente seca para una mejor adherencia.
2. Si la pulpa está muy próxima, conviene colocar una punta de hidróxido de calcio.
3. Colocar una capa fina (0,5 mm) de **FLUROSEAL** y fraguar con luz durante 30 seg.
4. Si se desea, colocar una segunda capa de **FLUROSEAL** más gruesa.
5. Continuar con la técnica habitual para amalgama o composite.

(EN)

a) Chemical composition:

Fluroseal does not contains calcium hydroxide $Ca(OH)_2$, but a calcium salt of apatite hydroxide ($Ca_{10}(PO_4)_6(OH)_2$). This compound has a biocompatibility long time tested in implantology procedures. The matrix of the formulation is Diuretane dimetacrilate, which provides the cured product with a hardness higher than the glass ionomers, as well with an excellent chemical union with composites. Another advantage of this matrix is the great thermal isolation. This thermal isolation is very important to avoid the heat produced in resins (composites) curing, reaches the vital pulp. Also a great resistance against chemical products is offered. It can be seen when it is exposed to etchers and no effect is observed. Fluroseal contains sodium fluoride. With the time frees the fluor inside the teeth. This liberation reduces the sensibility due to a harder effect in the dentin. Fluroseal is radiopaque for future RX texting.

b) Pulp protection:

The dentin generation is produced when a strongly alkaline irritation, and Ca^{++} ions are available. The Apatite hydroxide calcium salt ($Ca_{10}(PO_4)_6(OH)_2$), is chemically closed with the well known calcium hydroxide ($Ca(OH)_2$), also produces a strong alkaline medium, and frees Calcium ions. Anyway the secondary dentin formation has been observed clinically.

Hardness	Compresion (PSI)	Tensil Strenght (PSI)	Solubility
FLUROSEAL	20.000-20.500	4.000-5.000	0.05%

INSTRUCTIONS:

1. Prepare the cavity as usual. Is important a dry cavity to assure an optimal adherence.
2. If the pulp is so close, a little quantity of calcium hydroxide should be placed under the fluroseal. Anyway place a thin layer (0,5 mm) of **FLUROSEAL** and cure for 30 seconds.
3. Place a new layer of fluroseal thicker, and cure it.
4. Continue with the usual way.

FFP Vers 5 Revisión 11/2019

FLUROSEAL

FONDO DE CAVIDAD CON HIDROXIAPATITA · $Ca_{10}(PO_4)_6(OH)_2$

(FR)

a) Composition chimique:

Ce composé ne contient pas d'hydroxyde de calcium $Ca(OH)_2$, mais plutôt le sel calcique d'hydroxyde d'apatite ($Ca_{10}(PO_4)_6(OH)_2$).

Selon les études réalisées, ce composé est biocompatible aux techniques d'implantologie. L'origine de ce composé est le diméthacrylate de diuréthane, qui lui fournit une rigidité supérieure aux polymères du verre, une compatibilité chimique absolue aux composites, ainsi qu'une conductivité thermique minimale. L'isolement chimique qui se produit est complet. Une preuve de cela est sa résistance durant le mordage acide à 100%. Il contient également le fluorure de soude, ce composé produit une libération du fluor dans la dent, ce qui diminue les réactions de sensibilité postérieure à cause du durcissement de la dentine par le fluor, en plus il y a le sulfate de baryum qui apporte les caractéristiques de radioopacité.

b) Protection de la Pulpe: Production de la dentine secondaire:

La théorie qui explique l'induction qui permet de former la dentine secondaire consiste à la combinaison d'un effet irritant dans un milieu alcalin riche en ion Ca^{++} : Le sel calcique d'hydroxyde d'apatite ($Ca_{10}(PO_4)_6(OH)_2$) a de grande ressemblance avec l'hydroxyde de calcium $Ca(OH)_2$, produisant un pH élevé, ce qui permet de libérer des ions calcium et en plus les études cliniques ont démontré qu'ils sont à l'origine de la formation de la dentine secondaire.

Force ou dureté	Compression (PSI)	Tension (PSI)	Solubilité en fluides
FLUROSEAL	20.000-20.500	4.000-5.000	0.05%

INSTRUCTIONS:

1. Le composé de la cavité, selon les techniques communes utilisées doivent être complètement séchés pour obtenir une bonne adhérence.
2. Si la pulpe est très proche, il convient de placer une pointe d'hydroxyde de calcium.
3. Placer une couche fine (0,5mm) de **FLUROSEAL** et le durcir avec l'aide lumière pendant 30 secondes.
4. Si nécessaire, placer une seconde couche de **FLUROSEAL** plus épaisse.
5. Ensuite continuer avec le procédé habituel pour l'amalgame ou le composite.

(PT)

• Composição química:

Não contém Hidróxido de Cálcio $Ca(OH)_2$, mas sal de cálcio de Hidróxido de Apatite ($Ca_{10}(PO_4)_6(OH)_2$).

Este composto tem uma biocompatibilidade mais do que comprovada nas técnicas de implantologia. A matriz do produto é Diuretano Dimetacrilato que lhe confere uma dureza superior aos ionómeros de vidro, uma compatibilidade química absoluta com os Compósitos e uma condutividade térmica mínima. O isolamento químico que produz é completo: a prova é a sua resistência ao condicionamento ácido em 100%. Também possui fluoreto de sódio, que produz uma liberação de flúor no interior do dente, o que diminui os casos de sensibilidade subsequente devido ao endurecimento da dentina pelo flúor. Contém também Sulfato de Bário, que lhe fornece um caráter opaco.

• Proteção da polpa: Formação de dentina secundária:

A teoria que explica a indução da formação de dentina secundária consiste na combinação de um efeito irritante alcalino num meio rico em íons de Ca^{++} . O Sal de Cálcio de Hidróxido de Apatite $Ca_{10}(PO_4)_6(OH)_2$ apresenta uma grande semelhança com o Hidróxido de Cálcio $Ca(OH)_2$, produz um PH muito elevado, liberta íons de Cálcio e a formação de dentina secundária foi também observada clinicamente.

Dureza	Compressão (PSI)	Tensão (PSI)	Solubilidade em fluidos
FLUROSEAL	20.000-20.500	4.000-5.000	0.05%

INSTRUÇÕES:

1. Ao preparar a cavidade, de acordo com as técnicas comuns, é importante que a mesma esteja completamente seca para melhor adesão.
2. Se a polpa estiver muito próxima, é conveniente colocar uma ponta de hidróxido de cálcio.
3. Colocar uma camada fina (0,5 mm) de FLUROSEAL e ajustar com luz durante 30 segundos.
4. Se desejar, coloque uma segunda camada de FLUROSEAL mais espessa.
5. Continue com a técnica usual de amálgama ou compósito.

USO EXCLUSIVO DEL ODONTÓLOGO

ALMACENAMIENTO

No mantener a más de 24°C.
No congelar

CONTENIDO

4 jeringas (1,5 g)
12 puntas

