

Coralbrite

Ton vrai sourire

coralclub

A quoi sert le dentifrice?

La fonction de tout dentifrice est avant tout d'éliminer soigneusement la **plaque dentaire**, accumulée sur *les surfaces des dents et dans la zone cervicale* apparaissant à partir de résidus alimentaires, de molécules de la salive comprenant des protéines, de bactéries et de produits de leur activité vitale ainsi que de particules mortes de tissus de la cavité buccale.

Surface

Zone cervicale

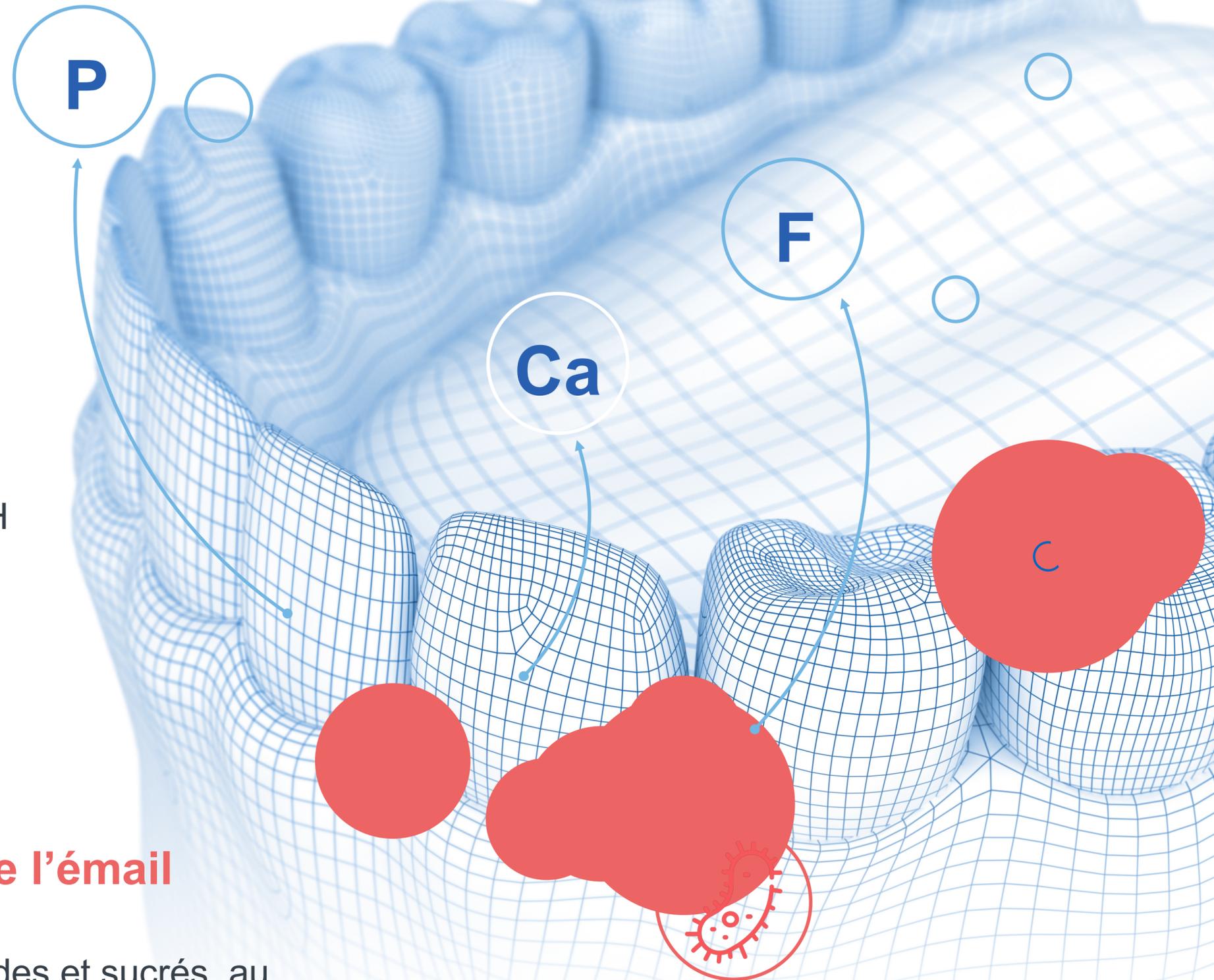
A quoi sert le dentifrice?

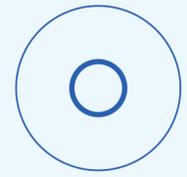
La plaque dentaire est une des principales causes de la mauvaise haleine, de la carie et des maladies des gencives (gingivites et parodontose).

Les bactéries de la plaque dentaire libèrent des acides avec comme conséquence l'abaissement du niveau pH sur la surface de l'émail. Cela entraîne la carence en minéraux de l'émail dentaire, c'est-à-dire la déminéralisation qui accélère son usure.

! Le processus de déminéralisation de l'émail s'accélère

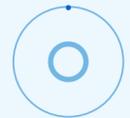
suite à l'abondance dans la ration d'aliments acides et sucrés, au tabagisme, à la consommation d'alcool, au manque de minéraux dans les produits alimentaires et au vieillissement naturel.





Les principales tâches de dentifrices

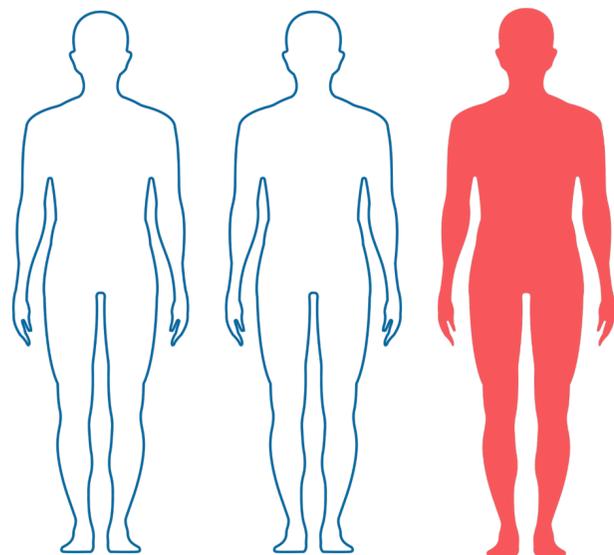
- **Éliminer soigneusement la plaque dentaire de l'émail des dents**
- **Renforcer l'émail des dents**
- **Rafraîchir l'haleine**



Les tâches supplémentaires de dentifrices

- **Blanchir ou éclaircir l'émail dentaire**
- **Renforcer supplémentamment l'émail des dents**
- **Avoir un effet anti-inflammatoire sur les tissus se trouvant autour des dents**

Etat de l'émail dentaire dans le monde d'aujourd'hui



Statistiques sur l'usure de l'émail

Environ 1 jeune sur 3 en Europe présente une usure significative de l'émail*.

** Données sur 3187 sujets âgés de 18-35 ans provenant de 7 pays de l'UE ayant participé à la recherche ESCARCEL (avec le soutien de GSK)*

** Study highlights prevalence of tooth wear. Br Dent J 215, 365 (2013).*

77%

L'érosion acide au Royaume-Uni

77 % de la population adulte au Royaume-Uni présente des signes d'usure de l'émail.*

** Données sur 5 654 adultes ayant participé à l'interrogatoire sur la santé dentaire des adultes en 2009.*

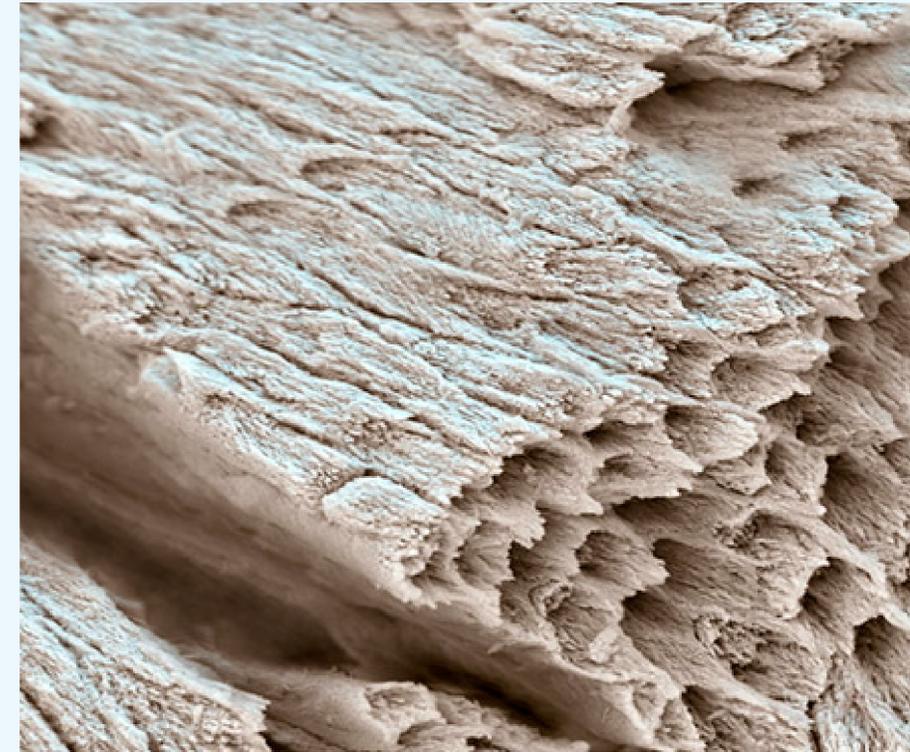
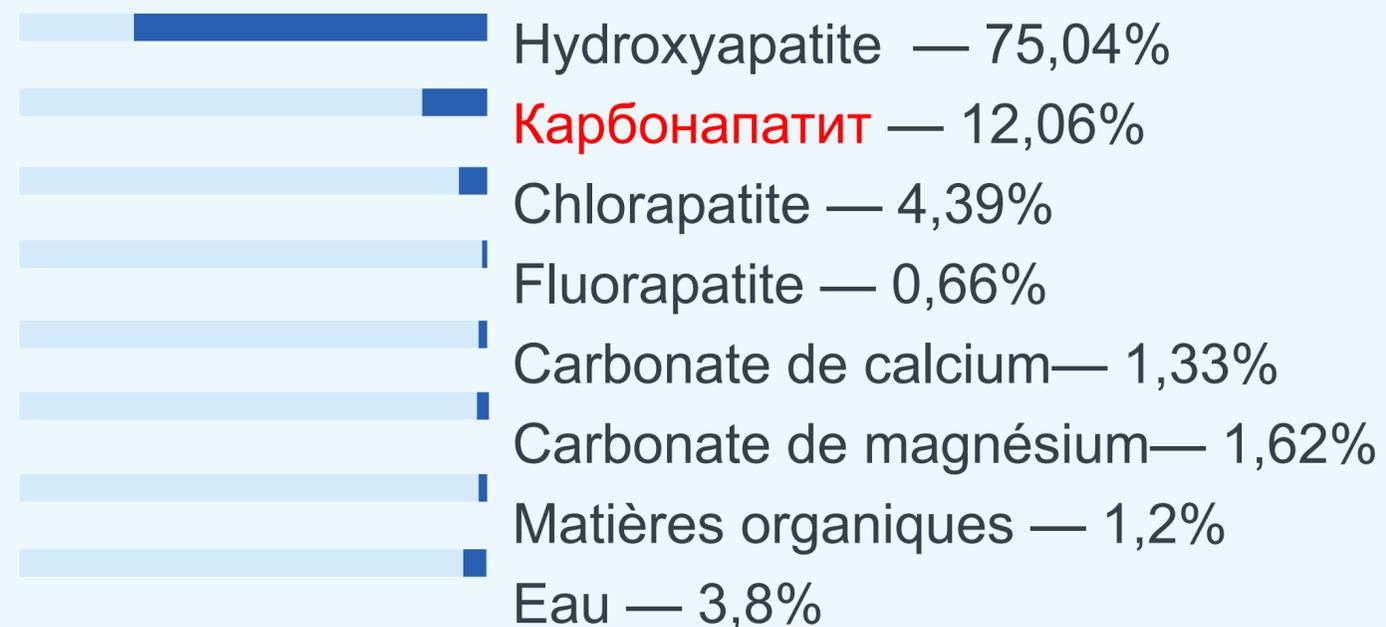
De quoi se compose l'émail dentaire?

L'émail dentaire —

est le tissu le plus dur du corps. Il est construit de prismes d'émail, qui sont constitués à 75% de **hydroxyapatite** ($\text{Ca}_{10}(\text{PO}_4)_6(\text{OH})_2$).

Les composés de calcium, potassium, magnésium, carbonates et phosphates ainsi que strontium, zinc et fer sont importants pour maintenir les dents saines,

Composition chimique de l'émail dentaire



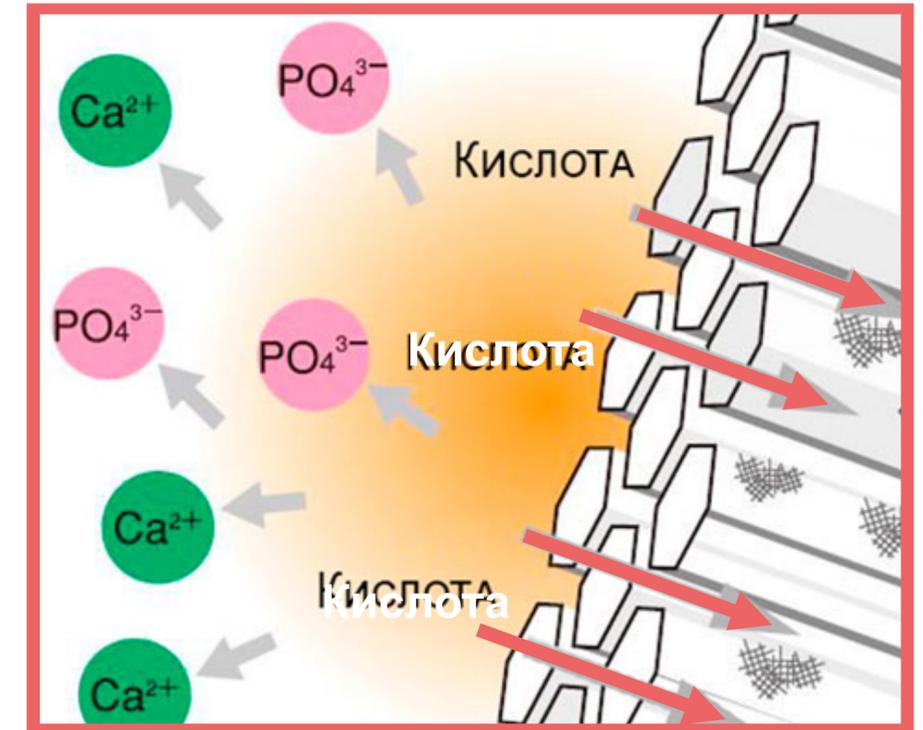
Déminéralisation et la reminéralisation de l'émail dentaire

La salive humaine contient de grandes quantités d'ions calcium et d'ions phosphate (constituants de l'hydroxyapatite), c'est à dire la salive est **une solution saturée d'hydroxyapatite (HAP)**.

Grace à cela le processus naturel de reminéralisation et de déminéralisation de l'émail des dents dans la cavité buccale se déroule en permanence : l'émail est saturé en calcium et en phosphore, et le processus inverse est leur lixiviation.

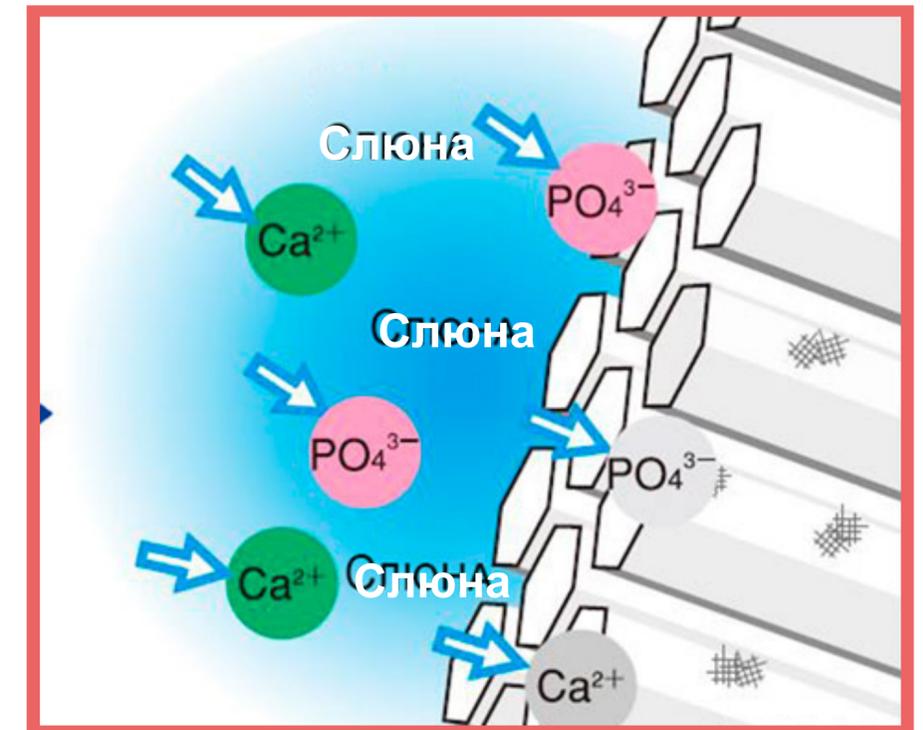
Déminéralisation

Les bactéries de la plaque dentaire dégagent l'acide, ce qui entraîne la lixiviation des minéraux (calcium en particulier).



Reminéralisation

Les ions calcium et les ions phosphate de la salive, qui est une sorte de solution d'hydroxyapatite saturée, restaurent l'émail et neutralisent l'acide.



Qui a besoin d'une reminéralisation supplémentaire et quand?



Hygiène buccale insuffisante



Régime alimentaire comprend souvent des aliments et des boissons acides et sucrés, de l'alcool...



Après l'utilisation de dentifrices abrasifs



Troubles du métabolisme (par exemple, le diabète sucré), troubles hormonaux



Maladies gastro-intestinales où l'absorption des minéraux est altérée



Infestation par des helminthes



Fumeurs



La reminéralisation supplémentaire est la nécessité de la vie d'aujourd'hui.

Dentifrice avec hydroxyapatite est
un moyen évident pour préserver et rétablir
l'équilibre de la reminéralisation
et de la déminéralisation de l'émail dentaire.

Coralbrite —

dentifrice à hydroxyapatite
Coral Apatite® fabriqué à partir de
corail naturel



Coral Apatite® – hydroxyapatite obtenue à partir d'une matière première naturelle unique

L'hydroxyapatite Coral Apatite®, qui constitue la base du dentifrice Coralbrite, provient de coraux fossilisés naturels de l'île de Yonaguni au Japon, alors que l'apatite de la plupart des dentifrices existants provient de calcaire ordinaire.



Grace à son origine corallienne, Coral Apatite® contient environ 70 minéraux en plus de l'hydroxyapatite (dont le magnésium, potassium, zinc, strontium) qui sont très importants pour la santé des dents).

Ces minéraux se sont apparus dans le corail à partir de l'eau de mer à l'époque lorsque le corail a été immergé dans la mer.

Coral Apatite® – propreté et la sécurité de la production

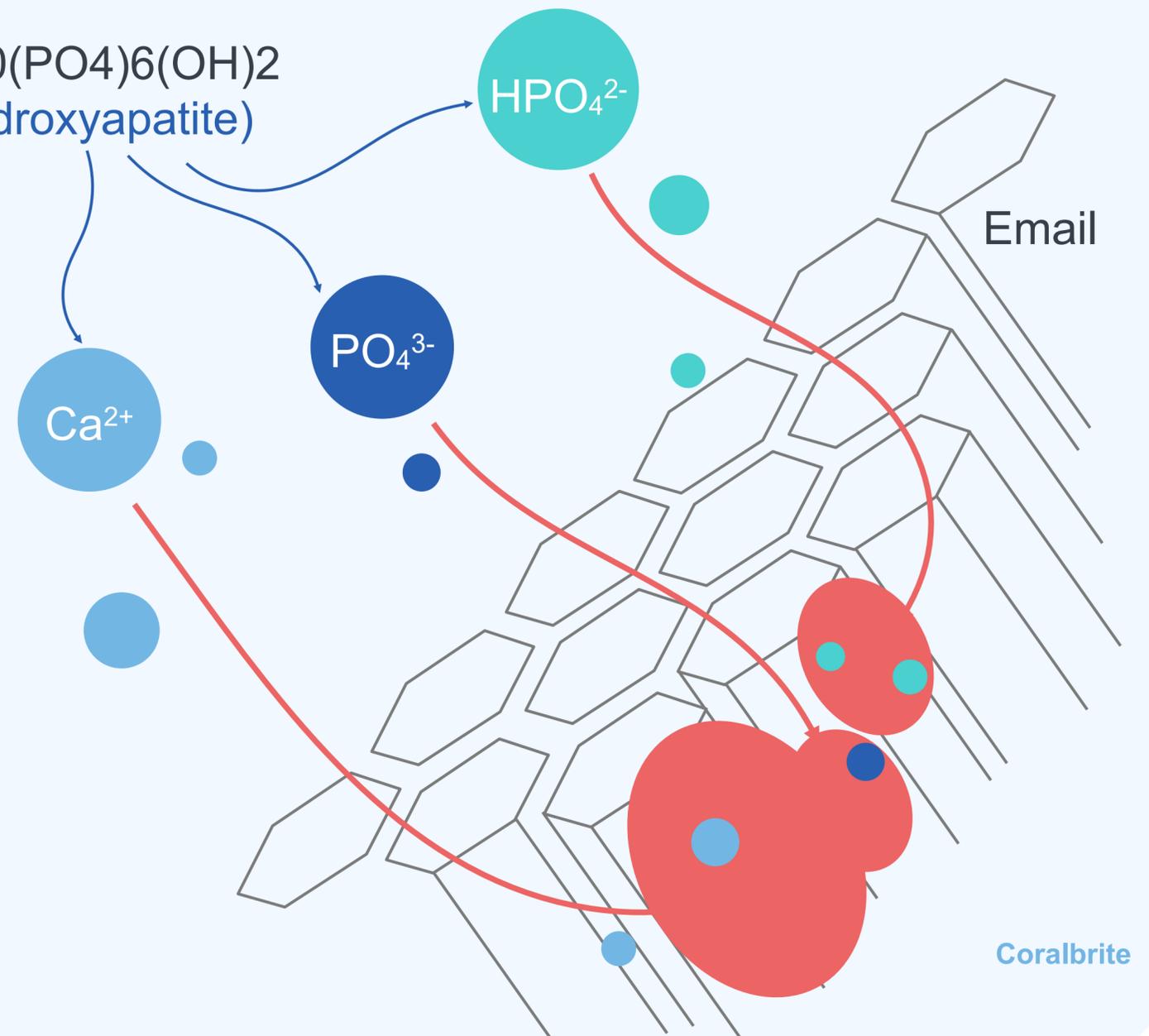
Les anciens coraux fossilisés dont Coral Apatite® est produit, proviennent de récifs de corallien qui se sont développés dans des mers vierges pendant une période chaude, il y a environ 100 000 ans. Les mouvements ultérieurs de la croûte terrestre ont élevé le récif au-dessus du niveau de la mer. Il ne s'agit pas de coraux vivants mais plutôt de fossiles de coraux agrégés et conservés dans le même état que lorsqu'ils étaient vivants.

Leur extraction et leur traitement ne portent pas atteinte à l'écosystème de l'île : aucun récif n'est perturbé, aucune condition naturelle n'est dérangée.



Quelle est l'action de l'hydroxyapatite dans le dentifrice?

Dans le milieu aqueux, l'hydroxyapatite se dissocie en ions calcium (Ca^{2+}), en ions phosphate (PO_4^{3-}), en ions hydrophosphate (HPO_4^{2-}), qui pénètrent dans l'émail de la dent et ont un **effet reminéralisant**.



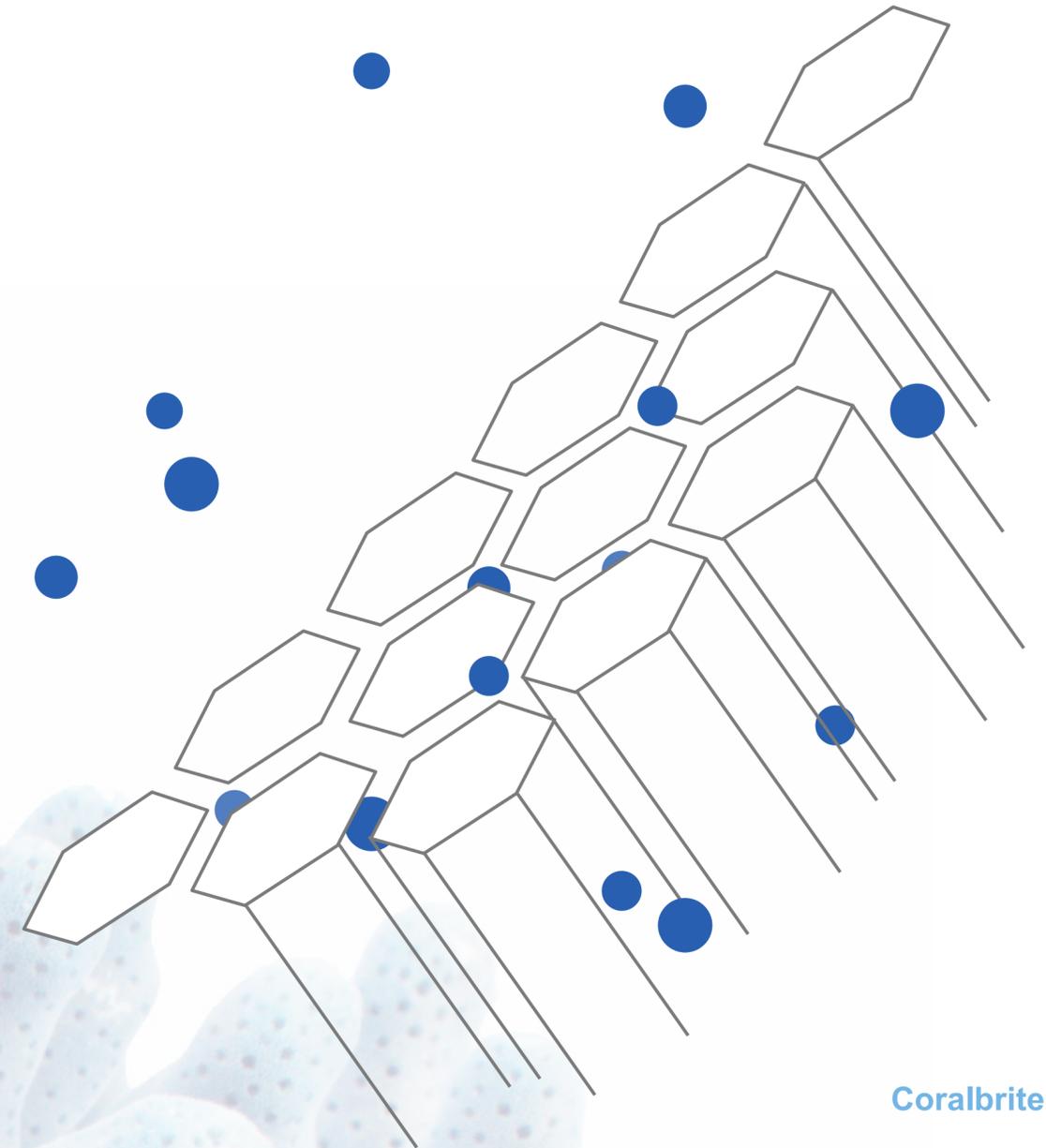
Dans le dentifrice l'hydroxyapatite:

- Restaure la densité minérale et la structure de l'émail.
- Réduit les microfissures et les areas amincis.
- Redonne à l'émail sa brillance et son égalité.
- Aide à prévenir la carie dentaire au stade de la "tache blanche".
- Réduit la sensibilité des dents.
- Grâce aux propriétés d'absorption élevées de l'hydroxyapatite de corail, la plaque dentaire est éliminée plus efficacement.
- Blanchit l'émail dentaire.

Capacité de pénétration maximale de Coral Apatite®

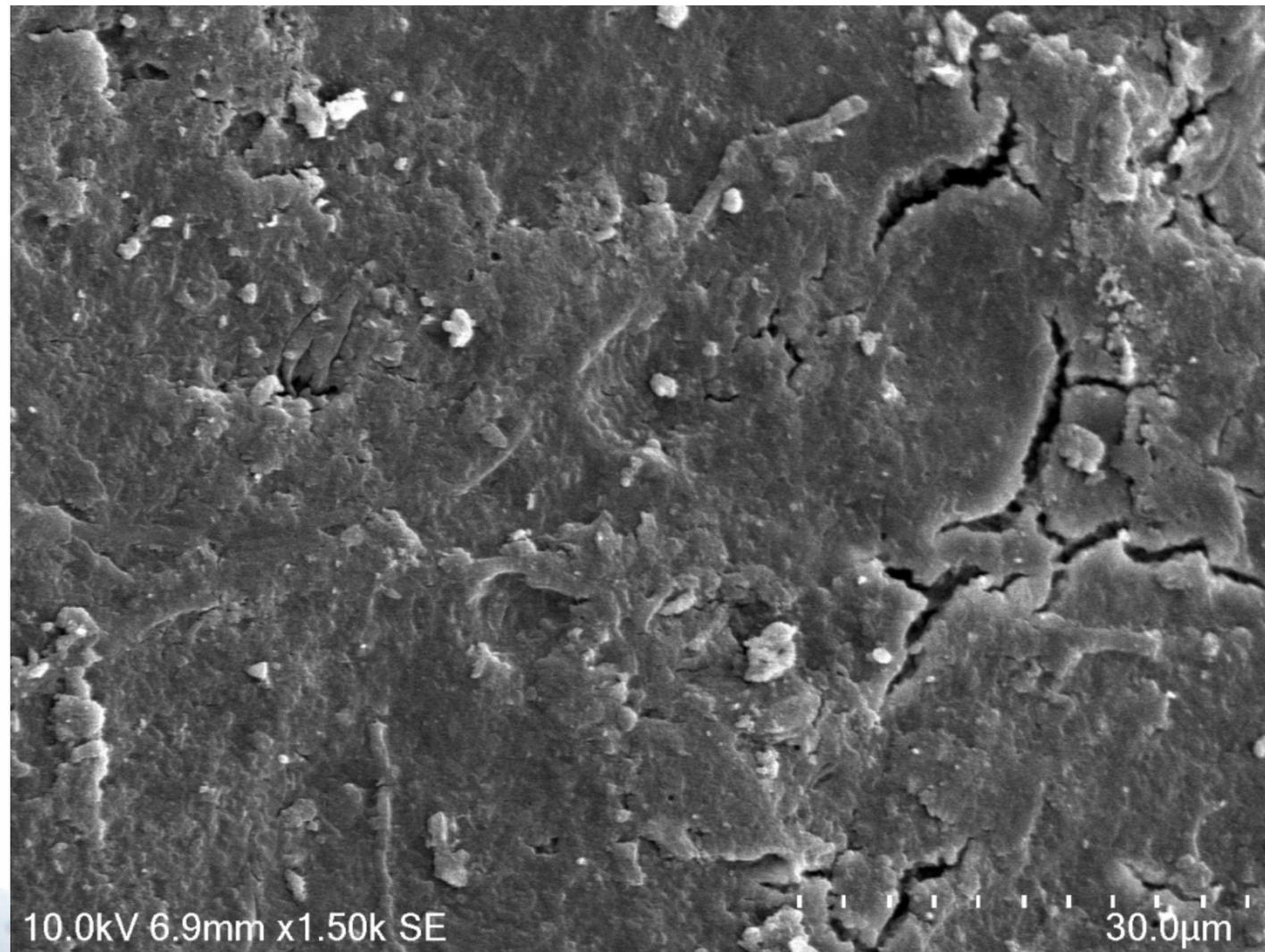
Les particules de Coral Apatite® ont une taille d'environ 6 μm , et se dissocient donc facilement en milieux aqueux et peuvent pénétrer profondément dans les prismes de l'émail pour **reminéraliser non seulement la surface de la dent mais aussi ses couches plus profondes.**

1 mm = 1000 μm



Modification de la surface de la dent après l'utilisation de Coral Apatite®: la surface de la dent est devenue plus régulière et lisse

AVANT L'APPLICATION



APRÈS L'APPLICATION



Différence entre Coralbrite et les dentifrices à hydroxyapatite et fluorure

Les dentifrices à fluorure sont prévus pour résoudre les mêmes problèmes que les dentifrices à l'hydroxyapatite, mais leurs mécanismes d'action sont différents.

Fluorures

forment une forme d'apatite résistante aux acides, qui réduit la lixiviation des minéraux de l'émail et la déminéralisation

Hydroxyapatites

fournissent directement les composants nécessaires aux surfaces déminéralisées de l'émail, ralentissent la lixiviation des minéraux et améliorent la reminéralisation, mais en même temps dans milieu acide créé par les micro-organismes cariogènes, le HAP lui-même peut se dissoudre et son action s'arrête.

L'hydroxyapatite de provenance corallifère Coral Apatite® est protégée contre ce phénomène car l'équilibre acide-alcalin est maintenu par la riche composition minérale et l'ajout de carbonate de calcium naturel à la pâte, ce qui crée les conditions permettant de maintenir et de rééquilibrer les processus de déminéralisation et de reminéralisation.

Coralbrite contient 99,7% de composants d'origine naturelle:

- Carbonate de calcium obtenu à partir de calcaire naturel
- Quercétine provenant d'un extrait d'oignon et l'allantoïne
- L'unique mastic de pistachier de l'île grecque de Chios
- Huile de menthe japonaise

Composition complète:

Eau, carbonate de calcium, glycérine, sorbitol, hydroxyapatite, carboxyméthylcellulose, huile de menthe hakka yu (jpn), base détergente sekken soji (jpn), citrate de sodium, carraghénane, allantoïne, extrait d'oignon (allium cepa), résine de pistache (pistacia lentiscus), phénoxyéthanol.



Carbonate de calcium naturel

- Ingrédient nettoyant principal du dentifrice
- Grâce à son origine naturelle, il constitue une source supplémentaire d'ions calcium pour la reminéralisation de l'émail dentaire, renforçant l'action de l'hydroxyapatite Coral Apatite®.
- En réduisant l'acidité de la salive, il réduit la déminéralisation de l'émail.
- Renforce l'effet éclaircissant du dentifrice en absorbant les composants gras de la plaque dentaire.



Quercétine de l'extrait d'oignon et l'allantoïne

Quercétine est un bioflavanoïde et un puissant antioxydant. Dans la dentifrice il agit comme un composant antimicrobien et anti-inflammatoire.

Allantoïne est encore un composant d'origine végétale. Il contient des caroténoïdes et des tanins (substances tannantes).

- Prévient les maladies inflammatoires des muqueuses,
- Apaise les irritations,
- Apaise
- Favorise la guérison des plaies



Mastic (résine) de pistachier

Mastic pistachier unique de l'île grecque de Chios. Seule la résine des pistachiers de cette île a des propriétés curatives, car l'eau des volcans souterrains s'écoule jusqu'aux racines des arbres. Depuis 1977, tous les pistachiers produisant de la résine sont assurés par le programme de protection des marques commerciales. Ces arbres ont un label spécial Protected Designation of Origin qui permet à la seule résine de l'île de Chios d'être appelée mastic.

- Réduit la quantité de bactéries dans la cavité buccale,
- A un effet anti-inflammatoire,
- Avec l'huile de menthe japonaise prévient la mauvaise haleine.



Huile de menthe japonaise

L'huile de menthe japonaise est un arôme naturel et a également un goût rafraîchissant, et aussi:

- apaise les muqueuses,
- a un effet antimicrobien,
- prévient l'apparition d'haleine désagréable,
- stimule les processus métaboliques dans le tissu gingival.



Autres composants sûrs

Glycerin (glycérine) est un composant végétal de l'huile de noix de coco. Il a un effet hydratant et apaisant sur les muqueuses.

Sorbitol (sorbitol) est un arôme, un édulcorant et un substitut du sucre. Il est utilisé pour la prévention supplémentaire de la carie dentaire. Il aide à retenir l'humidité et empêche le dentifrice de se dessécher. **Il agit aussi en tant que conservateur et agent d'épaississement.**

Cellulose gum (carboxyméthylcellulose) est un stabilisateur et agent d'épaississement obtenu de cellulose. Il est sûr et naturel.

Soap Material — est un agent moussant SEKKEN SOJI à la base d'huile de coco.

Phenoxyethanol (phénoxyéthanol) est un conservateur aux propriétés antibactériennes. Sa concentration est de 0,3 % avec la limite d'utilisation admissible de 1 %.

Sodium citrate (citrate de sodium) est un inhibiteur de cristallisation et un régulateur d'acidité provenant de fruits non mûrs du kaki.

Carrageenan (carraghénane) est un agent d'épaississement provenant d'algues marines.

Le dentifrice Coralbrite



Enlève soigneusement la plaque dentaire



Améliore la reminéralisation de l'émail des dents



Renforce et restaure l'émail des dents



Réduit la sensibilité des dents



Polit et fait briller l'émail des dents



Prévient la carie dentaire



Rafrâichit et prévient l'apparition de la mauvaise haleine



Contient 99,7 % d'ingrédients d'origine naturelle



Fabriqué au Japon

Matériaux utilisés au cours de la préparation de la présentation

- Lussi A et al. Caries Res 2004; 38: 34–44.
- Zero DT. Int Dent J 2005; 55: 285–290.
- Lussi A et al. Am J Dent 2006; 19: 319–325.
- West NX et al. J Dent 2013; 41: 841–851.
- Ли М.Х., Бернабе Э. Дж. Дент, 2016 г .; 55: 48–53.
- Бартлетт DW. Int Dent J 2005; 55: 277–284.
- Comparative effectiveness of therapeutic toothpastes with fluoride and hydroxyapatitel. M Makeeva, M A Polyakova, V Yu Doroshina, A Yu Turkina, K S Babina, M G Arakelyan. Stomatologiiia 2018;97(5):34-40. *
- Comparison between Fluoride and Nano-hydroxyapatite in Remineralizing Initial Enamel Lesion: An in vitro Study. Issa Daas, Sherine Badr, Essam Osman, J Contemp Dent Pract. 2018 Mar 1;19(3):306-312.
- Effect of three different pastes on remineralization of initial enamel lesion: an in vitro study. S Vyavhare, D S Sharma, V K Kulkarni, J Clin Pediatr Dent. Winter 2015;39(2):149-60.
- An In-vitro Comparison of Nano Hydroxyapatite, Novamin and Proargin Desensitizing Toothpastes - A SEM Study. Rithesh Kulal, Ipsita Jayanti, Savita Sambashivaiah, and Shivaprasad Bilchodmath. J Clin Diagn Res. 2016 Oct; 10(10): ZC51–ZC54.

Coralbrite

5720

POINTS BONUS

12

PRIX DU CLUB

20 unités conventionnelles

PRIX DE DÉTAIL

25 unités conventionnelles





Coralbrite

Ton vrai sourire

coralclub