

CARTIS™

Module ATIC



Descriptif

Notre action anti-incrustante

Les calcaires sont des roches sédimentaires facilement solubles dans l'eau et composées majoritairement de carbonate de calcium CaCO_3 mais aussi de carbonate de magnésium MgCO_3 . Lorsque la roche comporte une proportion non négligeable d'argile, on parle plutôt de marne. Ils se forment par accumulation, au fond des mers, à partir des coquillages et des micro-algues et animaux marins. C'est en France, Suisse et en Belgique la roche la plus courante qui compose autant des montagnes comme les Alpes, le Jura, et les Pyrénées que des plaines en Champagne, le bassin parisien ou des plateaux comme dans les Ardennes.

L'entartrage représente le dépôt de tartre ou calcaire sur un élément ou dans une conduite. L'eau provenant d'un fleuve, d'une rivière, d'un lac ou de l'eau du robinet peut contenir des quantités de minéraux dissous sous forme de sels comme le calcium voir des ions de calcium, du magnésium, du potassium et d'autres sels minéraux.

Dans certains cas, surtout lors d'une augmentation de température ces noyaux peuvent se précipiter et cristalliser voir créer une base propice au développement du biofilm bactérien, propice au développement de microbes et bactéries non souhaitables et souvent mauvais pour la santé. CARTIS procède à travers un effet anti-incrustant sur les canalisations et limite ainsi de manière considérable le développement du tartre.

Les micros vortex provoqués par le passage de l'eau dans le média ont pour résultat d'obtenir des « effets condensateurs » sur les ions calcium/magnésium sur la masse conductrice d'où la création « de l'effet anti-incrustant »

Avantages

- Au passage de l'eau, création « d'effets anti-incrustants » et d'action énergisante.
- Ne nécessite pratiquement pas d'entretien (rinçage une fois par an)
- Les micros vortex (tourbillons) engendrés par le passage de l'eau traversant le média, modifient les charges électriques des ions calcium et magnésium
- Produit « écologique »
- Contient environ 750 g de « billes quartz SiO_2^* » soit pratiquement 5 fois plus que la cartouche antérieure (* dioxyde de silicium), d'où un effet vortex beaucoup plus puissant.
- Les billes en oxyde de silicium sont insolubles dans l'eau et très résistantes au contact d'acides même forts (acide chlorhydrique, nitrique et sulfurique) sauf l'acide fluorhydrique. Comportement non optimal dans les solutions alcalines, elles sont attaquées par l'hydroxyde de sodium, de potassium, carbonate de sodium.

Caractéristiques

- Les billes en oxyde de silicium « BILLES EN QUARTZ (SiO_2) »
- Dimensions du \varnothing 8 mm
- Dureté et densité élevée

Aspects

