

A szilikofoszfát működése

A háztartási vízmelegítőkhöz használt víz egy bizonyos mennyiségű, a vízben oldott állapotban lévő kalcium- és magnézium-hidrogénkarbonátokat tartalmaz. A vízmelegítés hatására beinduló kémiai reakció következtében kalcium-karbonát képződése kezdődik meg, illetve szénsav keletkezik. A kalcium-karbonát vízben nem oldható, ezért a fűtőberendezésekben kicsapódva lerakódást okoz, a képződött szénsav pedig korróziós veszélyt jelent. Ezért van szükség a kemény víz valamilyen módon történő kezelésére.

A **MINI L** és **C** adagolókból lévő kristályos anyag (szilikofoszfát) kiválóan alkalmas a vízkő kiválások megakadályozására. A termék nem csökkenti a víz keménységét, hanem a oldatban tartja a vízkőlerakódást okozó kalcium- és magnéziumsókat. A készülék használata során az elfogyott szilikofoszfátot pótolni kell, a berendezéshez pótpatront kell beszerezni.