

Ενεργοποίηση του νερού με τον PLOCHERKat



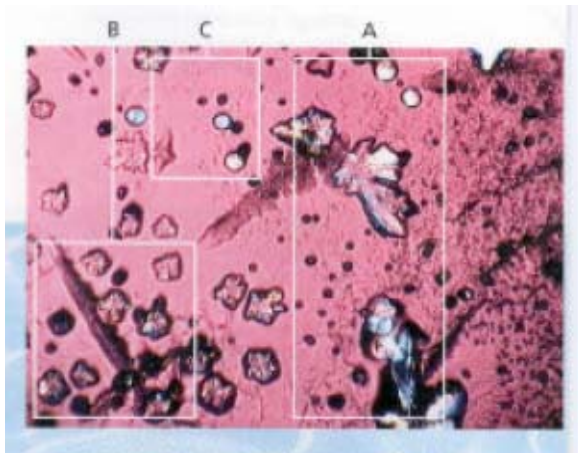
Η Επιστημονική τεκμηρίωση

Μέσα στα πλαίσια της αξιολόγησης του **PlocherKat** έγιναν διαδοχικοί έλεγχοι του τρόπου κρυστάλλωσης του πόσιμου νερού με ειδικά μικροσκόπια. Στόχος των ελέγχων ήταν η διερεύνηση του τρόπου αλλαγής της κρυστάλλωσης των αλάτων με τη χρήση του **Plocherkat**.

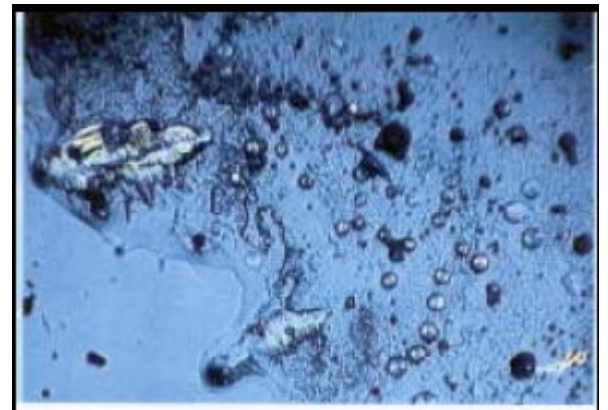
Ήταν γνωστό ότι ο καταλύτης **Plocherkat** μειώνει τη σκληρότητα του νερού, αλλά πώς ακριβώς;

Σε ένα από τα πειράματα πήραμε κανονικό νερό βρύσης και το ρίξαμε σε δύο τρυβλία Petri των 100 ml. Το ένα το φέραμε σε επαφή με τον καταλύτη νερού. Το δεύτερο εκτέθηκε κάτω από τις ίδιες συνθήκες χωρίς όμως να έρθει καθόλου σε επαφή με τον καταλύτη. Το νερό και στις δυο περιπτώσεις εξατμίστηκε σε θερμοκρασία δωματίου (Εικόνες 1 & 2).

Σχηματισμοί κρυστάλλων σε νερό της βρύσης με και χωρίς τον Plocherkat

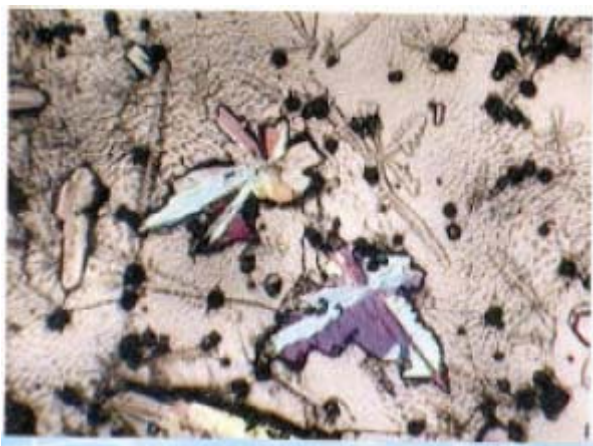


(Εικόνα 1) Χωρίς τη χρήση του **Plocherkat** βλέπουμε ότι έχουν δημιουργηθεί μεγάλες μορφές κρυστάλλων θειικού μαγνησίου με διακλαδώσεις (A). Στη φωτογραφία φαίνεται επίσης καθαρά ο σχηματισμός και άλλων μεγάλων κρυστάλλων (B). Μικροί, απομονωμένοι κρύσταλλοι είναι σπάνιοι (C). Οι μεγάλοι κρύσταλλοι κυριαρχούν.

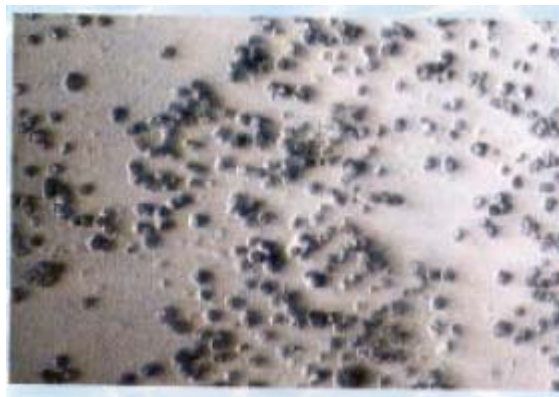


(Εικόνα 2) : Με την τοποθέτηση του **Plocherkat** είναι ολοφάνερο ότι οι μεγάλοι κρύσταλλοι δεν υπάρχουν πλέον. Το σχήμα όλων των κρυστάλλων είναι μικροί κύκλοι ή μικροί σταυροί. Οι κρύσταλλοι θειικού άλατος του μαγνησίου έχουν σχεδόν παντελώς εξαφανιστεί και όσοι παρέμειναν είναι παρά πολύ μικρότεροι.

Σκοπός μιας δεύτερης σειράς πειραμάτων ήταν να εξεταστεί το πώς συμπεριφέρονται οι κρύσταλλοι ασβεστίου κάτω από τις πραγματικές συνθήκες ενός νοικοκυριού. Χρησιμοποιήθηκε δείγμα νερού από τη βρύση. Το νερό αυτό εξατμίστηκε κάτω από τις ίδιες συνθήκες δωματίου και εξετάστηκαν οι κρύσταλλοι που δημιουργήθηκαν (εικ.3). Κατόπιν έγινε η εγκατάσταση του **PlocherKat** στο σπίτι αυτό και ξαναπήραμε νερό. Ένα μέρος του νερού εξατμίστηκε σε 3 ώρες μετά τη λήψη (εικ.4) και το υπόλοιπο μια εβδομάδα αργότερα. Μετά έγινε και πάλι έλεγχος των κρυστάλλων.



(Εικόνα 3) : Σε δείγμα νερού από τη βρύση **χωρίς** τη χρήση του **PlocherKat** παρατηρούμε τους κρυστάλλους ασβεστίου που σχηματίστηκαν μετά την εξάτμιση του. Βλέπουμε ότι οι κρύσταλλοι θειικού μαγνησίου και θειικού ασβεστίου είναι μεγάλοι και συνδεδεμένοι μεταξύ τους, δημιουργώντας αξιοπρόσεκτες συμφύσεις. Οι μεγάλοι σχηματισμοί του θειικού ασβεστίου είναι καθαρά ορατοί (κλίμακα συνολικό ύψος εικόνας 1,6 mm)



(Εικόνα 4) : Εάν το επεξεργασμένο **με** τον **PlocherKat** νερό εξατμιστεί σχετικά γρήγορα, τότε παρατηρούμε τα ακόλουθα :
Οι κρύσταλλοι είναι μικρότεροι κατά 3 τάξεις μεγέθους, οι συμφύσεις έχουν εξαφανισθεί, ενώ δεν υπάρχουν πλέον κρύσταλλοι θειικού μαγνησίου και θειικού ασβεστίου.

Συμπέρασμα :

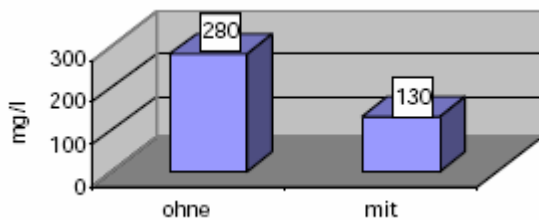
Η εργασία αυτή απέδειξε ότι ο τρόπος κρυστάλλωσης των συστατικών του πόσιμου νερού αλλάζει κάτω από την επίδραση του **PlocherKat**. Οι μεγάλοι κρύσταλλοι εξαφανίζονται, αδρανοποιούνται, αυτό σημαίνει χάνουν τη χημική τους επιθετικότητα. Οι κρύσταλλοι ασβεστίου είναι μικροί και μεμονωμένοι. Οι μικροί, αποδυναμωμένοι κρύσταλλοι αιωρούνται στο τρεχούμενο νερό. Αυτό σημαίνει ότι δεν έχουμε επικαθίσεις υπό τη μορφή συμφύσεων. Σαν αποτέλεσμα δεν έχουμε τη δημιουργία των γνωστών αλάτων στα τοιχώματα των σωλήνων, σε οικιακά σκεύη ή σε άλλες εγκαταστάσεις.

Dr Elmar Landenscheidt –
Schwalmstrasse 229/41238
Monchengladbach
GERMANY

Γραφήματα χημικής ανάλυσης νερού :

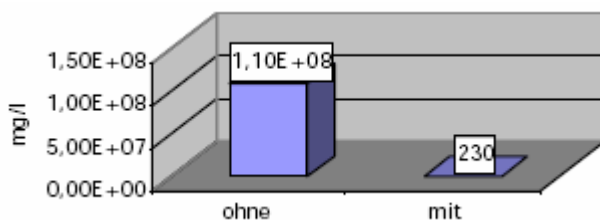
Η απόδειξη της δράσης του Plocherkat

1. Μείωση χαλκού μέσω του συστήματος **Plocher**

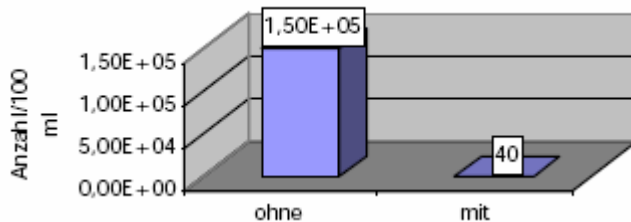


ohne = χωρίς
mit = με

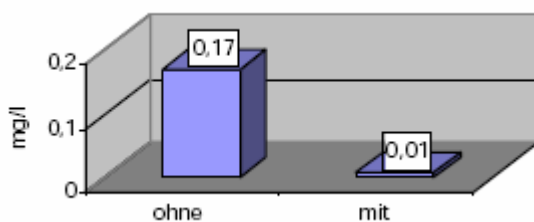
2. Μείωση κολιόμορφων μικροβίων μέσω του συστήματος **Plocher**



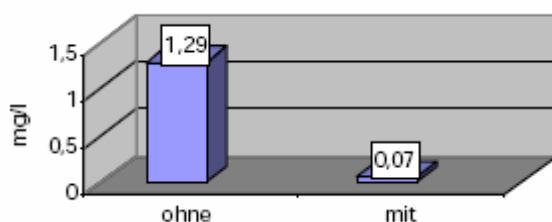
3. Μείωση του E-coli μέσω του συστήματος **Plocher**



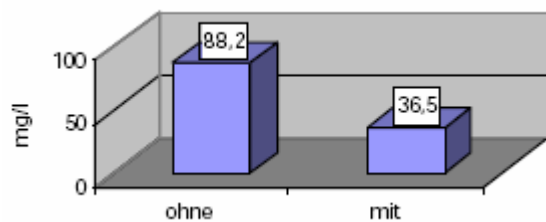
4. Μείωση του ψευδαργύρου μέσω του συστήματος **Plocher**



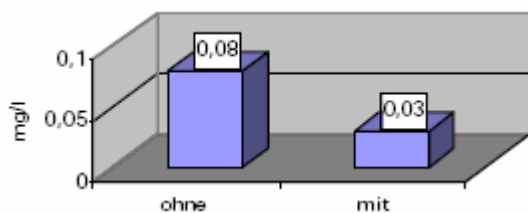
5. Μείωση του σιδήρου μέσω του συστήματος **Plocher**



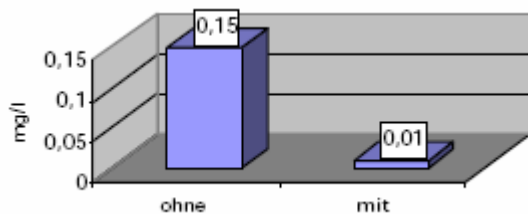
6. Μείωση νιτρικού άλατος μέσω του συστήματος **Plocher**



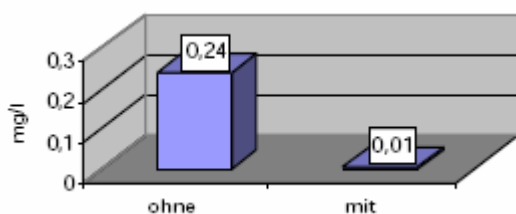
7. Μείωση της αμμωνίας μέσω του συστήματος **Plocher**



8. Μείωση νιτρώδους άλατος μέσω του συστήματος **Plocher**



9. Μείωση μαγγανίου μέσω του συστήματος **Plocher**



10. Μείωση χλωρίου μέσω του συστήματος **Plocher**

