

ЭКСПЕРИМЕНТ

Как уже не раз говорилось в наших статьях и фильмах, железо, содержащееся в воде, доставляет немало проблем как системам водоснабжения, так и системам автоматического полива. Устройство систем водоочистки для задержки и выведения железа из воды - это вообще отдельная история и большая тема, поэтому здесь мы лишь вкратце расскажем о том, какой эксперимент нам довелось провести на одном из объектов.

Эксперимент заключался в добавлении к исходной воде - с высоким содержанием железа - гипохлорита натрия (NaOCl) в пропорции 1:1. Гипохлорит натрия - это сильнейший окислитель, способствующий, помимо устранения болезнетворных бактерий, окислению содержащегося в воде железа и выпадению его в осадок. Впоследствии этот осадок задерживается различными фильтрами.

Но нас больше всего интересовал вопрос о том, как скоро железо будет выпадать в осадок после добавления окислителя. Оказалось, что на деле лишь цвет воды изменился, но более ничего. Как исходная вода, так и вода с добавлением гипохлорита натрия, остались прозрачными, остались однородными, но цветными при этом.



На фотографии отчётливо видно: справа у нас «Крем-сода» (исходная вода), а слева «Лимонад» (смесь воды и гипохлорита натрия). Мы сделали выдержку: прошло около одного часа и пятидесяти минут, но безрезультатно - наглядного осадка окисленного железа не наблюдалось.

Что ж, пускай эксперимент не удался, но не надо печалиться, поскольку гипохлорит натрия **ОДНОЗНАЧНО** даёт эффект (проверено в системах водоочистки!), пускай и не сиюминутный. А водичку чистить надо обязательно - тогда система автоматического полива вас сполна за это отблагодарит!