

Классификация воды по уровню жесткости

Типы воды по уровню жесткости	Жесткость
Очень мягкие	1,5 мэкв/л
Мягкие	1,5 – 3,0 мэкв/л
Средней жесткости	3,0 – 4,5 мэкв/л
Довольно жесткие	4,5 – 6,5 мэкв/л
жесткие	6, 5 – 11,0 мэкв/л
Очень жесткие	Свыше 11,0 мэкв/л

Точными сведениями о жесткости воды располагают санэпидстанция и "Водоканал". В домашних условиях жесткость воды можно определить с помощью индикаторных полосок Aquadur по прилагаемой цветной шкале или экспресс-тестов, которые продаются, например, в зоомагазинах.

Жёсткость природных вод в течение года непостоянна. Увеличивается жёсткость из-за испарения воды, уменьшается в сезон дождей, а также в период таяния снега и льда.



бюджетное образовательное учреждение
Омской области начального
профессионального образования
«Профессиональное училище № 32»

Адрес основного места работы: БОУ НПО ПУ № 32
Адрес: Омская область
Адрес: Москаленский район
Адрес: с.Элита ул.Садовая 45
Телефон: 8 (381 - 74) 3-61-41
Факс: 8 (381 - 74) 3-61-21
Эл. почта: elita-32@yandex.ru

Вода - это жизнь
Чистая вода - здоровая жизнь

Влияние жесткости воды на жизнь людей



2013 г.



Жесткость воды - совокупность свойств, обусловленная содержанием в воде ионов кальция и магния. Вода с большим содержанием таких солей называется жёсткой, с малым содержанием — мягкой.



Сферы жизни, в которых очистка воды должна осуществляться обязательно -

это мытье посуды, прием душа, эксплуатация посудомоечной и стиральной машин.

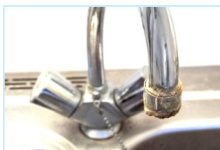
Жесткость воды отрицательно сказывается на жизни человека в целом.

Использование мягкой воды поможет избежать множества проблем:

1. Расход различных средств бытовой химии меньше в 2 раза.



2. Жесткая вода, взаимодействуя с мылом, образует «мыльные шлаки», которые трудно смываются водой и оставляют разводы на посуде и поверхности сантехники.



3. «Мыльные шлаки» плохо смываются и с кожи человека, забивая поры и покрывая каждый волос на теле, что может стать причиной появления сыпи, зуда и раздражений.



4. При кипячении жесткой воды, происходит процесс кристаллизации солей жесткости, которые преобразуются в последствии в накипь. А накипь – это главная проблема для водонагревательного оборудования. Поэтому, если в доме установлено такое оборудование, то необходимо устанавливать систему умягчения воды.

4. При кипячении жесткой воды, происходит процесс кристаллизации солей жесткости, которые преобразуются в последствии в накипь. А накипь – это главная проблема для водонагревательного оборудования. Поэтому, если в доме установлено такое оборудование, то необходимо устанавливать систему умягчения воды.



Жесткость воды не влияет на безопасность человека при поливке огорода, тушении пожаров и уборке улиц.

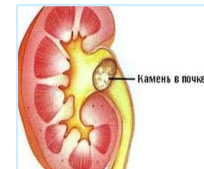


5. При использовании жесткой воды в промышленных целях соли кальция и магния вступают в химическую реакцию с другими веществами, результатом чего является образование вредных продуктов, оказывающих негативное влияние на экологическую обстановку.



6. Для водных обитателей аквариума необходима мягкая вода.

7. Влияние жесткой воды на людей, более чем просто негативное. Например, при употреблении такой воды в почках человека могут образовываться камни.



Способы устранения жесткости воды:

1. Кипячение.
2. Добавление известковой воды.
3. Применение фильтров-умячителей.
4. Использовании химических реагентов.