

**Куда обращаться**г. Ирпень, ул. Дзержинского, 1-й  
[voda.org.ua](http://voda.org.ua)**Горячая линия**

+380 (44) 496-33-84



Дата: 31.05.2013

Заказчик:

Дополнительная информация:

Номер протокола:

Кем выполнен: Не указан

Источник водоснабжения: с. Немешаево, водопровод

[распечатать](#)**Проблема** - эти показатели превышают нормы, установленные СанПиН 2.2.4-171-10, и требуют корректировки**Предупреждение** - эти показатели очень близки к нормативам, установленным СанПиН 2.2.4-171-10, и могут быть, в соответствии с нашим опытом и научными данными, причиной проблем**Положительный результат** - эти показатели соответствуют нормативам, установленным СанПиН 2.2.4-171-10, и не требуют корректировки**Результаты анализа**

Параметры	СанПиН 2.2.4-171-10	Ваш результат	
Нитраты, мг/л	<50	11	
Железо общее, мг/л	<0,2	0,81	
Запах, баллы	<2	1	
Цветность, град.	<20	13,5	
Мутность, мг/л	<0,58(1,5)	4,55	
Жесткость, мг-экв/л	<7	2,75	
Сухой остаток, мг/л	<1000	185	

**Внимание!** Результаты анализа соответствуют качеству воды и условиям во время отбора образца. Значения некоторых параметров могут изменяться в зависимости от многих факторов.

**Нитраты, мг/л**

Нитраты отличаются от многих других примесей, встречающихся в воде, разнообразием токсичного влияния на организм человека. Нитраты превращают гемоглобин в метгемоглобин, который не способен переносить кислород. В связи с этим нарушается нормальное снабжение клеток кислородом, и наступает тканевая гипоксия. Особенно опасны нитраты для еще не рожденных и грудных детей. Также нитраты способствуют развитию патогенной кишечной микрофлоры, в результате чего происходит интоксикация организма. Установлено, что нитраты повышают риск возникновения раковых опухолей желудочно-кишечного тракта человека.

**Ваши показатели: При использовании такой воды Вы можете столкнуться с проблемами, изложенными выше.**

**Железо общее, мг/л**

Повышенные концентрации железа вызывают образование ржавых пятен на сантехническом оборудовании, образование железистых отложений в водопроводных трубах и их коррозию, что снижает скорость потока воды и давление в трубопроводах. Вода приобретает бурый цвет и металлический привкус, которые негативно влияют на качество еды и напитков. Длительное употребление такой воды приводит к накоплению в печени соединений железа и ее постепенному разрушению, повышает риск возникновения инфаркта миокарда и способствует развитию различных хронических заболеваний, особенно у детей.

**Ваши показатели: Ваша вода имеет показатели, превышающие нормативы**

### Запах, баллы

Водопроводная вода, как правило, имеет выраженный запах хлора. Запах хлора обуславливается применением хлора для обеззараживания воды городскими водоканалами. Хлор относится к группе элементов крайне вредных и опасных для здоровья человека. Хлорный запах и вкус воды являются наименьшими неприятностями, которые нам доставляют продукты хлорирования воды. Хлор и его производные вызывают воспаление слизистых оболочек организма, раздражения кожи и органов дыхания, обладают канцерогенными и мутагенными свойствами, повышают риск возникновения ряда заболеваний пищеварительной, сердечно-сосудистой и нервной систем.

Вода из скважины может обладать резким неприятным запахом, который делает невозможным не только её употребление для питья, но и применение в быту. Причиной превышения этого норматива может быть повышенное содержание в воде соединений железа, сероводорода, сернистого ангидрида, аммиака, а также органических веществ. Нередко причиной запаха воды из скважины являются нефтепродукты, попадающие в неглубокие водоносные горизонты. Кроме того, причиной появления у воды специфических запахов могут быть микроорганизмы, которые выделяют различные вещества в процессе своей жизнедеятельности.

**Ваши показатели: Ваша вода по данному показателю соответствует принятым нормативам**

### Цветность, град.

Причиной желто-зеленого цвета воды являются присутствующие в ней органические соединения. Они могут быть естественного и искусственного происхождения. Природные органические вещества образуются при разложении растений и являются сложной смесью гуминовых кислот и танинов. Кроме того, в воде присутствуют бактерии и их продукты жизнедеятельности. Искусственные соединения включают отходы производства (моющие средства и масла), сельского хозяйства (удобрения, гербициды и пестициды) и широкий спектр загрязняющих веществ из бытовых отходов. Органические соединения придают воде желтоватый цвет, специфический запах и вязущий вкус, что делает ее употребление крайне неприятным. Кроме того, их опасность заключается в том, что они вступают в реакцию с хлором, который широко используется для обеззараживания воды, и образуют соединения, обладающие сильным токсичным и канцерогенным эффектом на организм человека.

**Ваши показатели: Ваша вода по данному показателю соответствует принятым нормативам**

### Мутность, мг/л

Мутность воды обусловлена присутствием в воде мелких взвешенных частиц песка, ила или крупных органических молекул. Также свой вклад в мутность воды вносит и ржавчина. Присутствие в воде мелких взвешенных частиц приводит к забиванию форсунок сантехники, появлению отложений на поверхности труб, засорению и ускоренному абразивному износу клапанов, стыков, прокладок. Наличие ржавчины вызывает неприятные и неаккуратные грязные пятна и разводы на сантехнике и кухонном оборудовании.

**Ваши показатели: Ваша вода имеет показатели, превышающие нормативы**

### Жесткость, мг-экв/л

Жесткость воды обуславливается наличием в ней солей кальция и магния, которые при нагревании выпадают в осадок. Повышенные концентрации солей жесткости приводят к: отложению накипи на нагревательных и других поверхностях бытовой техники, увеличению расходов на электроэнергию, увеличению количества моющих и чистящих средств, снижению качества стирки и мытья посуды, ухудшению состояния здоровья и внешнего вида – раздражению, пересушиванию кожи, потере ее эластичности, потере волосами шелковистости и блеска, повышению ломкости волос. Согласно принятой классификации Ж < 1,5 мг-экв/дм<sup>3</sup> – жесткость малая; Ж = 1,5 - 3 мг-экв/дм<sup>3</sup> – средняя; Ж = 3 - 6 мг-экв/дм<sup>3</sup> – повышенная; Ж = 6 - 12 мг-экв/дм<sup>3</sup> – высокая; Ж > 12 мг-экв/дм<sup>3</sup> – очень высокая.

**Ваши показатели: Ваша вода по данному показателю соответствует принятым нормативам**

### Сухой остаток, мг/л

Минерализация воды - суммарная концентрация анионов, катионов и недиссоциированных растворенных в воде неорганических веществ. Высокое содержание в воде солей приводит к быстрому выходу из строя домашнего инженерного оборудования – котлов, насосов, бойлеров и бытовой техники в результате выпадения солей в осадок и коррозии. Также иногда высокоминерализованная вода может иметь щелочной привкус. Высокое содержание солей натрия или магния (NaCl, NaSO<sub>4</sub>, MgSO<sub>4</sub>) может иногда оказывать слабительное действие.

**Ваши показатели: Ваша вода по данному показателю соответствует принятым нормативам**

**ПЕРЕВІР ВОДУ,  
ЯКУ ТИ П'ЄШ!**

 [38044] 496 - 33 - 84  
[www.voda.org.ua](http://www.voda.org.ua)