



Какую воду мы
пьём?

У тебя вода нет ни вкуса, ни цвета, ни запаха, тобой наслаждаются неведая, что ты такое... Ты самое большое богатство в мире.

Антуан де Сент Экзюпери

Технология исследования

- Введение: обоснование актуальности темы, обзор научной литературы по теме исследования.
- Материалы и методы исследования.
- Результаты исследования.
- Обсуждение полученных результатов исследования.
- Выводы.
- Список источников и литературы.
- Приложение (таблицы, графики, рисунки).

Таблица 1

Заболевания, возникающие при воздействии химических элементов и соединений, содержащихся в питьевой воде

№	Болезнь	Возбуждающий фактор
1.	Анемия	Мышьяк, бор, фтор, медь, хлорпроизводные УВ.
2.	Бронхиальная астма	Фтор
3.	Лейкемия	Хлорированные фенолы, бензол.
4.	Боль в желудке	Пестициды, ртуть.
5.	Болезни сердца	Бор, цинк, медь, свинец, ртуть, хлорпроизводные УВ, инсектициды.
6.	Экземы, дерматозы	Мышьяк, хлор, хром, фенолы, детергенты, фтор, кобальт, никель, масла, пластмассы.
7.	Облысение	Бор, ртуть.

Таблица 1 (продолжение)

Заболевания, возникающие при воздействии химических элементов и соединений, содержащихся в питьевой воде

№	Болезнь	Возбуждающий фактор
8.	Цирроз печени	Хлор, магний, бензол, хлороформ, тяжелые металлы.
9.	Уремия	Медь, свинец, ртуть.
10.	Несварение желудка	Фтор, детергенты (стиральные порошки), кремний, медь.
11.	Злокачественные опухоли	Мышьяк, хлор, бензопирен, масла технические.
12.	Болезнь Кашина-Бека	Железо.
13.	Флюороз скелета	Фтор.
14.	Межгемоглобинемия	Нитраты, нитриты, хлораты, перхлораты, динитрефенолы.

Таблица 2
Содержание взвешенных соединений

№	мг/дм ³	Допустимый ПДК
1.	12	10 – 11 мг/дм ³
2.	13	
3.	11	
4.	11,5	
5.	00	
6.	10,5	
7.	11,5	

Таблица 3
Величина рН и обнаруженные ионы в исследуемых образцах воды.

Проба воды	Место забора воды	рН	Cl ⁻	SO ₄ ²⁻	CO ₃ ²⁻	Pb ²⁺	Fe ³⁺	Cu ²⁺
1.	р. Днестр	6-6,5	+	+	+	+	+	+
2.	Днестровский лиман	5-6	+	+	+	+	+	+
3.	Школьная скважина	6,5-7,5	+	+	+	-	+	-
4.	Дождевая вода	6,5	-	+	+	-	-	-
5.	Дистиллированная вода	7	-	-	-	-	-	-
6.	Питьевая, г. Днестровск	6,5-7,5	+	+	+	-	+	-
7.	Питьевая, с. Незавертайловка	6-8	+	+	+	+	+	+

Выводы:

- В селе Незавертайловка имеются около 40 старинных колодцев, почти каждый третий двор имеет собственную скважину для воды. Воды из них сильно засолены. Поэтому предлагаются простые способы их деминерализации путем кипячения или фильтрования с использованием специальных фильтров.
- На каждом колодце, скважине и на видных местах водопроводов должны быть таблички с указанием: последней проверки качества воды, очистки колодца, ответственного за его содержание (местная госадминистрация или сам хозяин) и для чего пригодна эта вода - для питья, орошения или только для хозяйственных нужд.
- Созданному «голубому патрулю» на базе членов ИОУ «Вещество» расширить полномочия и оказать содействие со стороны всей общественности села по охране гидросферы с. Незавертайловка.
- В перспективе работы ИОУ «Вещество» предусмотрено изучение природных красителей в качестве индикаторов для быстрого определения кислотности воды и некоторых ионов тяжелых металлов, а также солей серной и угольной кислот.

Список источников и литературы.

1. А. И. Врублевский, Е. В. Барковский. Химия элементов. Минск, Юнипресс, 2002.
2. Журнал «Химия в школе», 2001 - 2008.
3. Газета «Слободзейские вести», 2005 - 2008.
4. Газета «Труд», 2004 - 2008.
5. Газета «Приднестровье», 2004 - 2008.
6. Газета «Аргументы и факты», 2004 - 2008.
7. Журнал «Педагогический вестник Приднестровья», 2001 - 2008.
8. Химическая энциклопедия, 1988, М. т.1.
9. Экологический энциклопедический словарь. М., 2002.
10. Журнал «Природа и человек. Свет», 2005 - 2008.

Спасибо за внимание