



Урок 8 класса.  
Вода  
Классы неорганических  
соединений



При разложении воды электрическим током образуются газы: водород ( $H_2$ ) и кислород ( $O_2$ ).

Образуется 1л водорода, который имеет массу 0,089г и 1л кислорода массой 1,429.

Как определить формулу воды, используя эти данные?



При разложении воды электрическим током образуются газы: водород ( $H_2$ ) и кислород ( $O_2$ ).

Образуется 1л водорода, который имеет массу 0,089г и 1л кислорода массой 1,429.

**Метод определения состава веществ путём их разложения на более простые называют анализом.**



**Синтез – получение сложных веществ из простых веществ.**

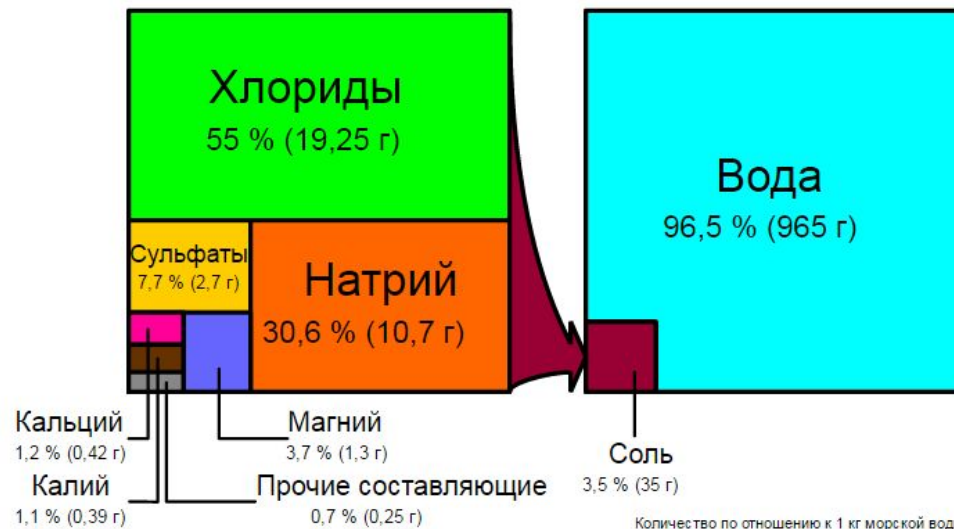
В химии для определения состава используют оба метода: и синтез и анализ. Результаты одного метода проверяются другим.



Вода – самое распространённое на поверхности Земли вещество, возможно, также, что её очень много внутри Земли.

Природная вода всегда содержит большое количество примесей

## Морская соль Морская вода





Вода без примесей называется –  
**дистиллированной.**

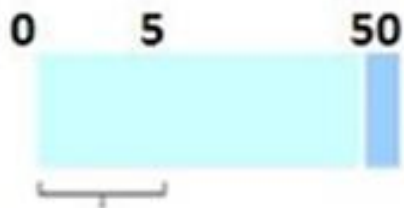
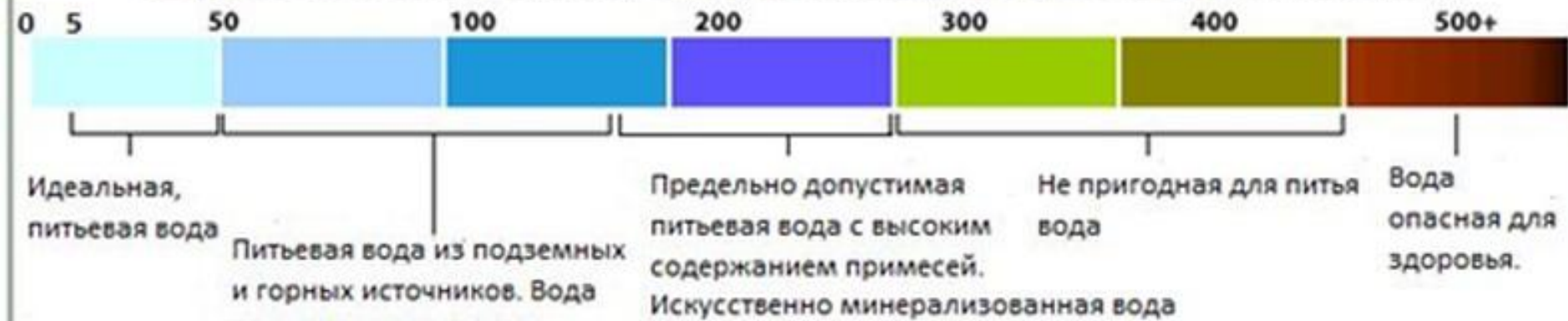
Но человеческий организм не может долго её  
употреблять, поскольку ему нужны  
небольшое количество солей.

Помимо этого, вода не должна содержать  
нерастворимых веществ, болезнетворных  
микроорганизмов.

# Вода



TDS (Total Dissolved Solids) измерение растворенных в воде частиц на миллион (ppm)



0 - 5 ppm дистиллированная вода

Полностью очищенная, отсутствуют микроэлементы и минеральные соли. Для ее получения используются аквадистилляторы и мощные системы обратного осмоса.



Что делать если у нас есть только природный источник (озеро, река), а пить хочется?





Что делать если у нас есть только природный источник (озеро, река), а пить хочется?

- 1) Отфильтровать нерастворимые вещества, с помощью песка, марли и т.д.



Что делать если у нас есть только природный источник (озеро, река), а пить хочется?

- 1) Отфильтровать нерастворимые вещества, с помощью песка, марли и т.д.





Что делать если у нас есть только природный источник (озеро, река), а пить хочется?

1) Отфильтровать нерастворимые вещества, с помощью песка, марли и т.д.

2) Воду обрабатывают хлором, озоном или ультрафиолетом, что бы убить микроорганизмы.

Если обрабатывали воду хлором или озоном продукты их действия нужно вывести фильтрованием или сорбентами.



Чтобы очистить воду от растворенных веществ – применяют перегонку или дистиляцию.

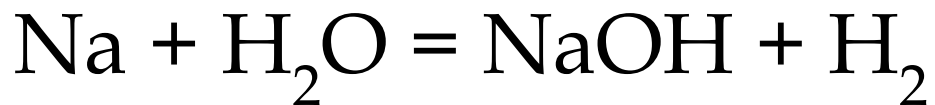




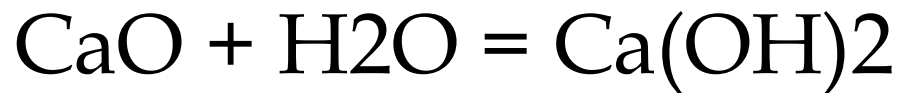
Химические свойства воды.

Вода вступает в реакцию со многими сложными и простыми веществами.

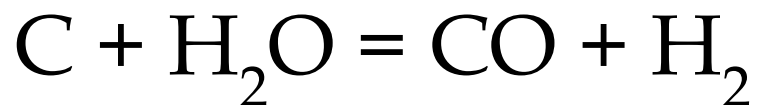
С активными металлами:



С оксидами:



С неметаллами:





Существует 4 класса, на которые можно поделить большинство неорганических соединений.

