

Вода



*Презентация по химии
По теме неметаллы
Выполнил Левиков Иван
9-1 класс*

Сделал презентацию левиков иван!!!!!!Воровать материал без ведома моего опасно!!!!!!Подцепиш вирус форматировшик!!!!!!

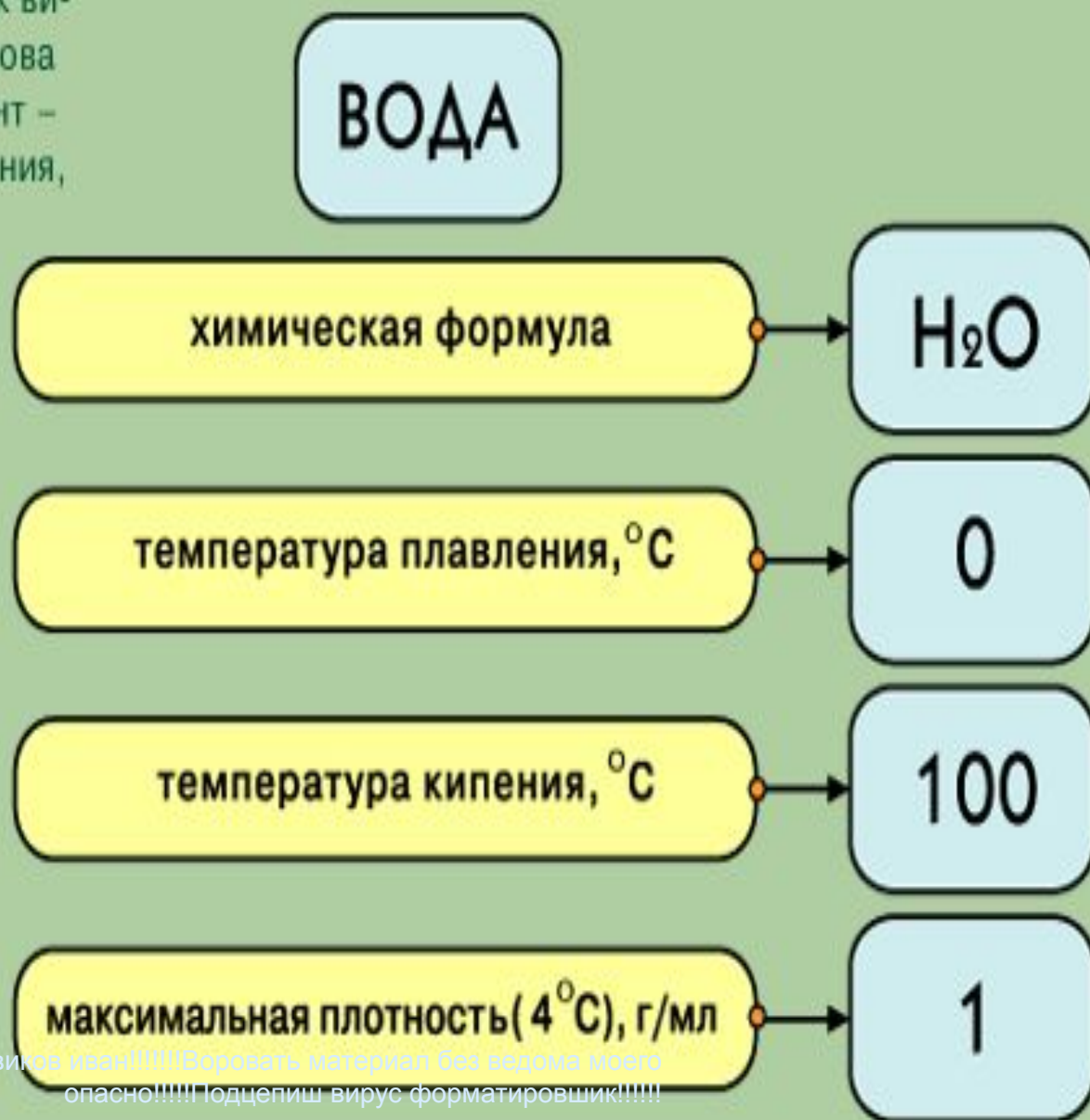
Цель данной презентации

1. *Что такое вода*
2. *Её внешний вид*
3. *С чем она взаимодействует*



Сделал презентацию левиков иван!!!!!!Воровать материал без ведома моего опасно!!!!!!Подцепиш вирус форматировшик!!!!!!

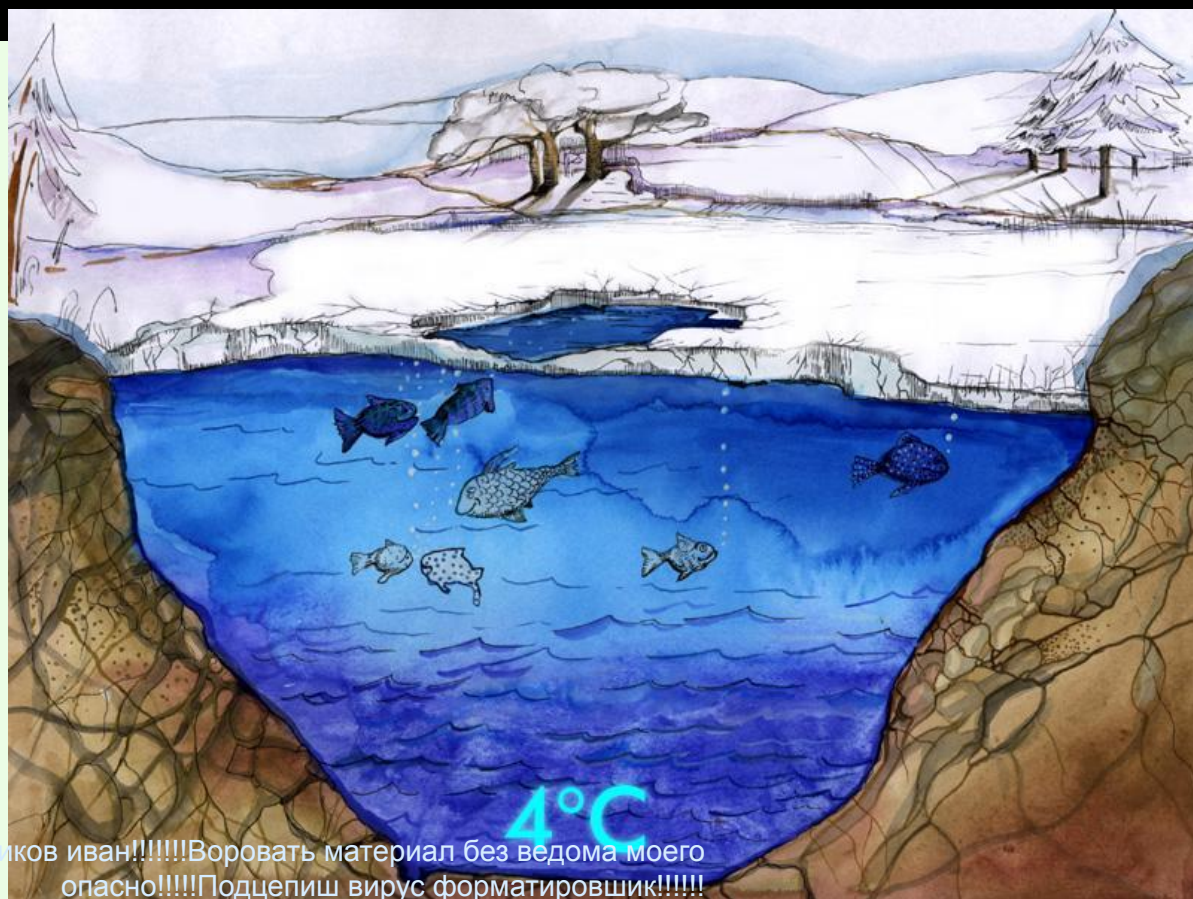
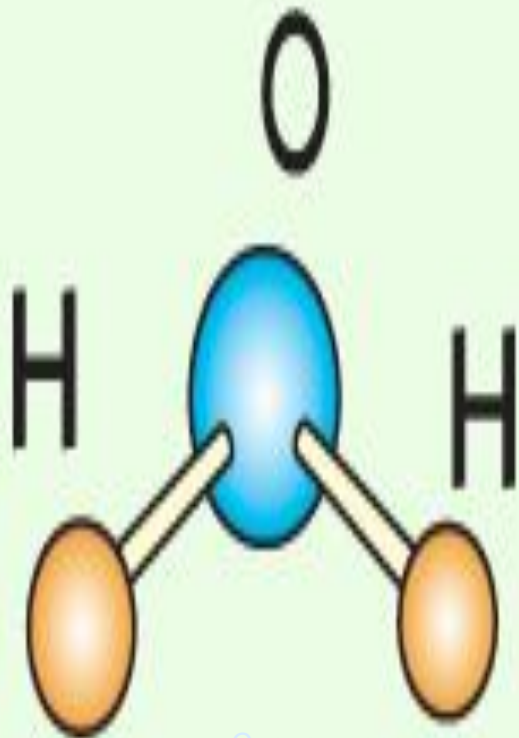
На рисунке приведены некоторые физические свойства воды. Как видим, именно они взяты как основа для многих физических констант – температуры кипения и плавления, плотности.



Вода в обычных условиях представляет собой летучую жидкость без цвета, запаха и вкуса.

Обладает рядом уникальных физических свойств, наличие которых объясняется объединением молекул воды в ассоциаты за счет образования водородных связей.

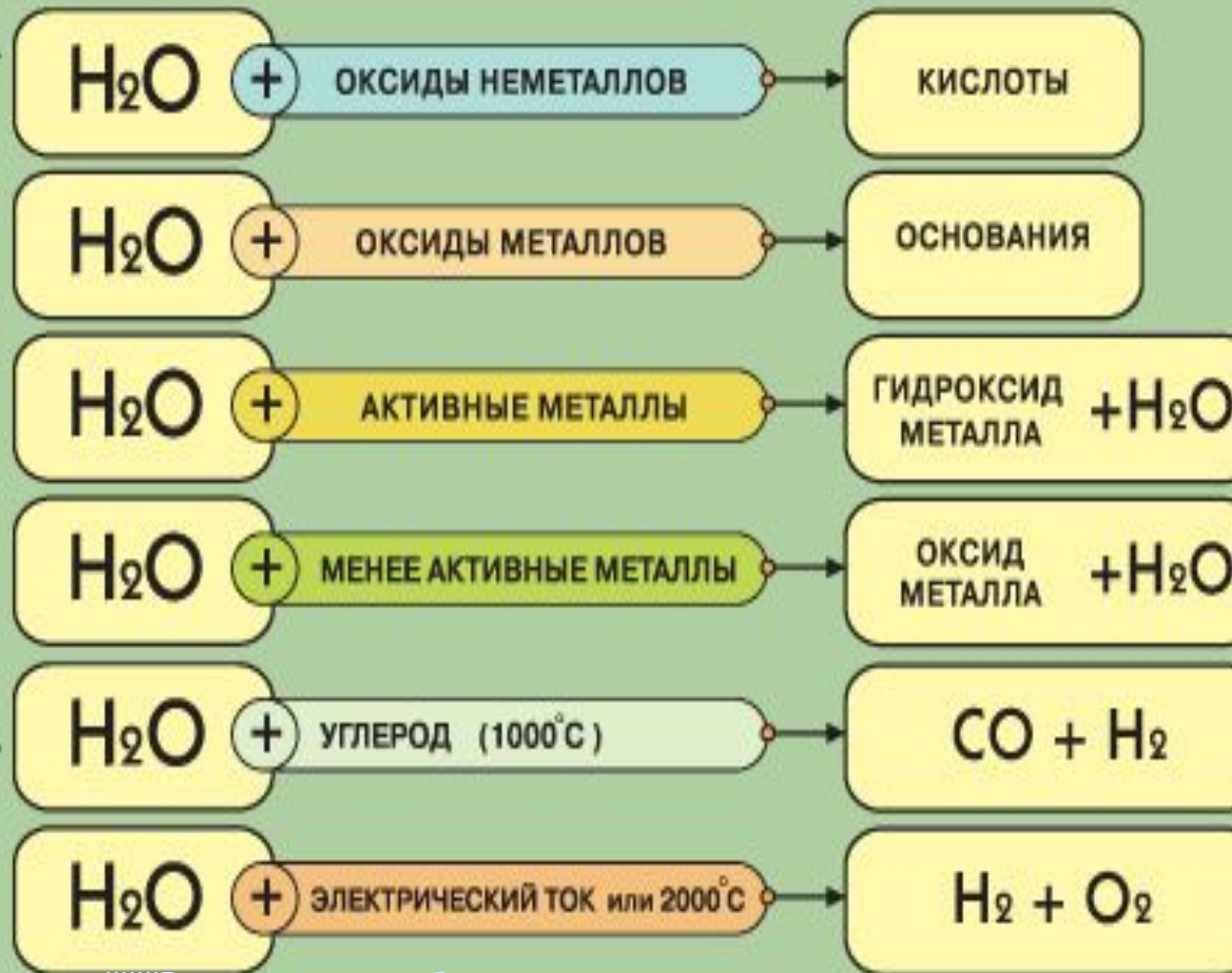
Вода обладает высокими температурами кипения и плавления, плотность воды в твёрдом состоянии меньше плотности воды в жидком состоянии.



Сделал презентацию левиков иван!!!!!!Воровать материал без ведома моего опасно!!!!!!Подцепиш вирус форматировщик!!!!!!

Сама вода реагирует со многими веществами. При действии воды на металлы выделяется водород; при этом наиболее активные металлы реагируют при обычных условиях, образуя гидроксиды, а менее активные металлы вступают в реакцию лишь при высоких температурах и превращаются в оксиды.

При высоких температурах вода также реагирует и с некоторыми неметаллами с образованием водорода и оксида неметалла. Оксиды активных металлов при действии воды превращаются в основные гидроксиды (основания), а оксиды неметаллов — в кислотные гидроксиды (кислоты).



Сделал презентацию левиков иван!!!!!!Воровать материал без ведома моего опасно!!!!!!Подцепиш вирус форматировщик!!!!!!

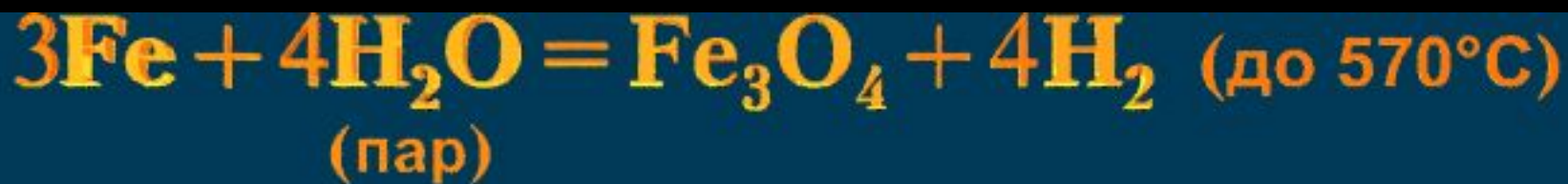


Вода вступает в реакции с различного рода органическими веществами, участвуя в процессах гидратации органических соединений с кратными связями, в процессах гидролиза сложных эфиров и других производных кислот, а также в реакциях нуклеофильного замещения у насыщенного атома углерода.



(инертная атмосфера)

С активными металлами вода реагирует при обычных условиях, с менее активными - при нагревании.

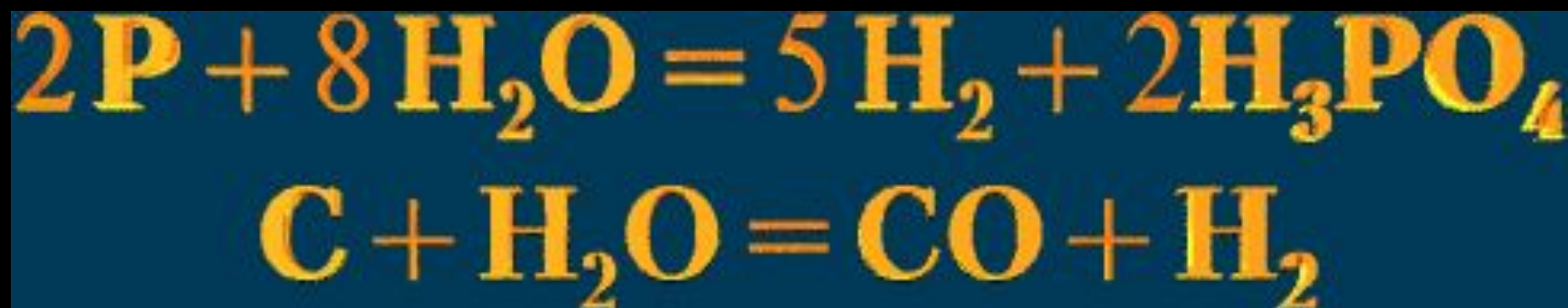


Мы получили, что

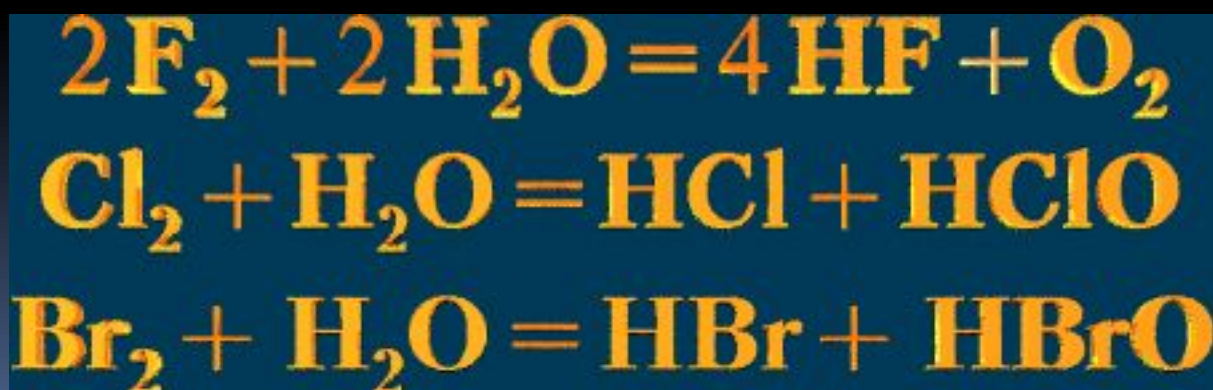
Вода вступает в реакцию с активными металлами. При этом образуется растворимое основание (щелочь) и выделяется водород.

Сделал презентацию левиков иван!!!!!!Воровать материал без ведома моего опасно!!!!!!Подцепиш вирус форматировшик!!!!!!

Вода может вступать в реакции с отдельными неметаллами.



С галогенами реакция протекает в нормальных условиях, при реакции с другими неметаллами требуется нагревание.



Мы получили,

Вода вступает в реакцию оксидами неметаллов с образованием соответствующих кислот.



Сделал презентацию левиков иван!!!!!!Воровать материал без ведома моего опасно!!!!!!Подцепиш вирус форматировшик!!!!!!

Вода реагирует при обычных условиях с различными основными и кислотными оксидами, с пероксидами металлов.

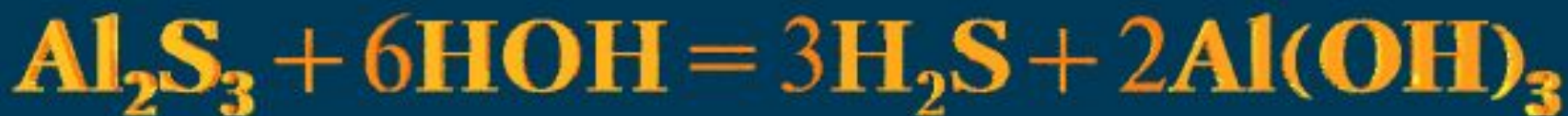


Вода может вступать в реакции с различными солями. Эти процессы называются гидролизом. Гидролиз солей, образованных одним из сильных электролитов протекает обратимо.

Однако если соль образована:

слабым основанием и слабой кислотой,
слабой кислотой и сильным основанием,
слабым основанием и сильной кислотой

и в результате гидролиза образуются вещества, выпадающие в осадок или выделяющиеся в виде газа, гидролиз может протекать необратимо.



Выводы

Вода является важным сырьем для химической промышленности .

Способность воды реагировать с некоторыми оксидами используется для получения оснований и кислот.

Вода широко применяется как растворитель.

всё

оглавление

- 1-титульный лист
- 2-цель данной презентации
- 3-свойства воды
- 4-Внешний вид воды
- 5-с кем взаимодействует вода
- 6-7 взаимодействие с металлами
- 8-мы получили, что(1)
- 9-взаимодействие с неметаллами
- 10-мы получили, что(2)
- 11-взаимодействие с кислотами и пероксидами металлов
- 12-взаимодействие воды с солями
- 13-выводы

Поддержим букву ё



Сделал презентацию левиков иван!!!!!!Воровать материал без ведома моего опасно!!!!!!Подцепиш вирус форматировщик!!!!!!

Спасем мѣ



Ѣ



Сделал презентацию левиков иван!!!!!!Воровать материал без ведома моего опасно!!!!!!Подцепиш вирус форматировшик!!!!!!