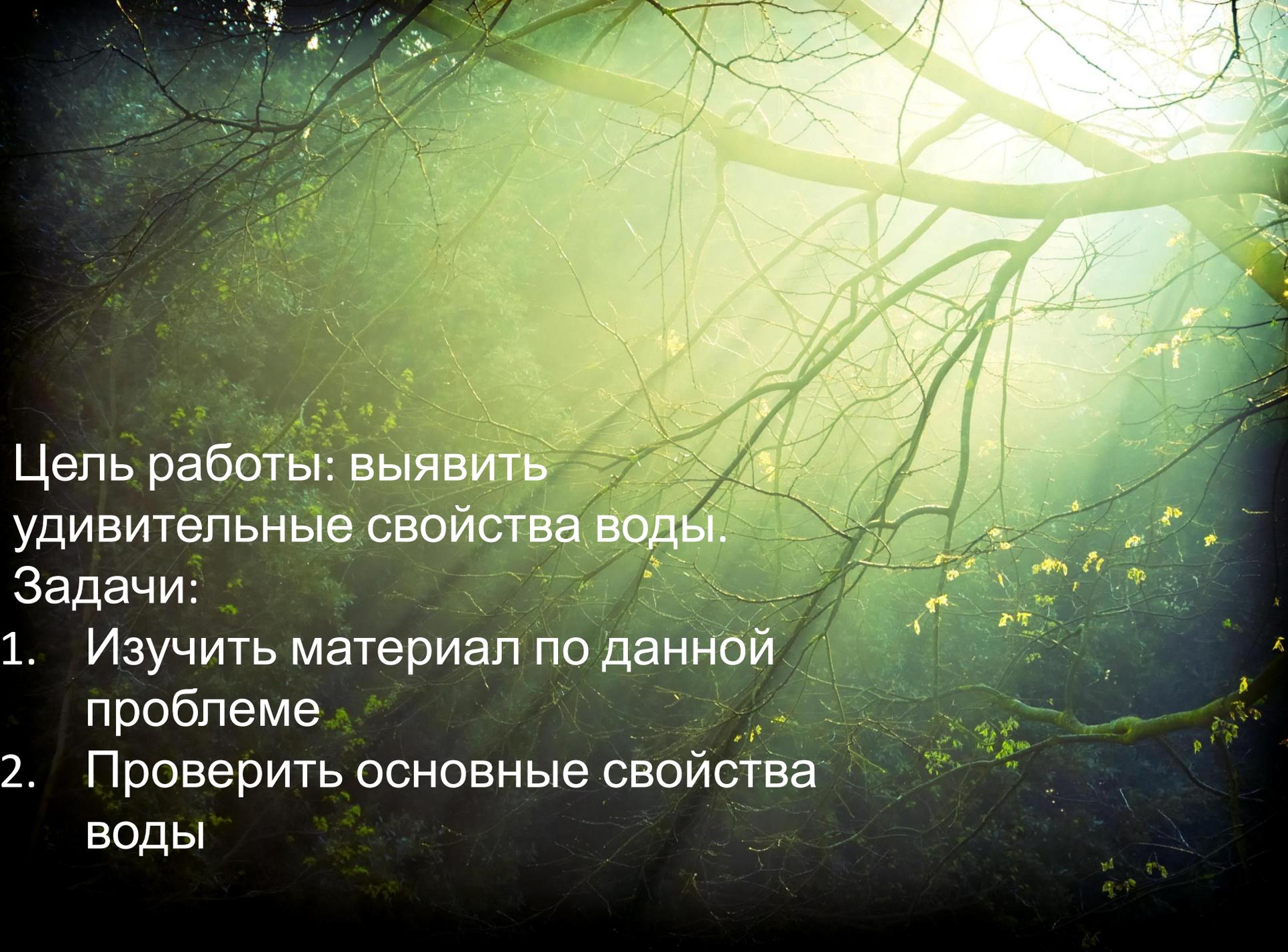


Презентация на тему удивительные свойства воды

СОДЕРЖАНИЕ

- 1) Цели ,задачи
- 2) Описание
- 3) Что такое вода
- 4) Свойства воды
- 5) Физические свойства воды
- 6) Химические свойства

Выполнила: Новак Карина Ученик 9 клас
МБОУ "СОШ №49" Руководитель проект
Максим Евгеньевич учитель физики



Цель работы: выявить
удивительные свойства воды.

Задачи:

1. Изучить материал по данной проблеме
2. Проверить основные свойства воды



Способ добычи камня
деревянным клинѐм
на Юге

Схема строения
деревянного
клинѐя





**Мировой
океан,
более 96 %**



Ледники $\approx 2\%$



**Подземные
воды $\approx 2\%$**



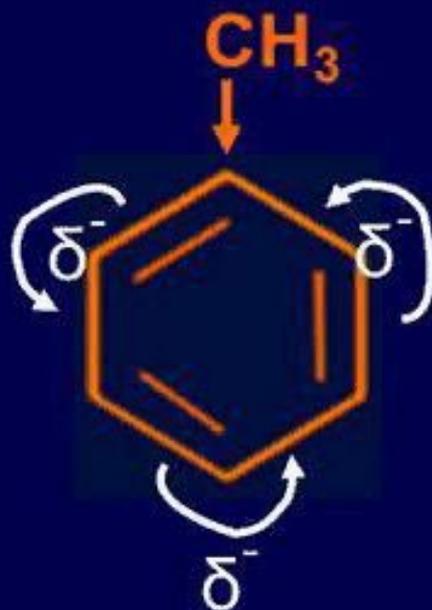
**Реки, озера,
болота -0,02%**

Ориентанты

I рода

(орто- и пара-ориентанты)

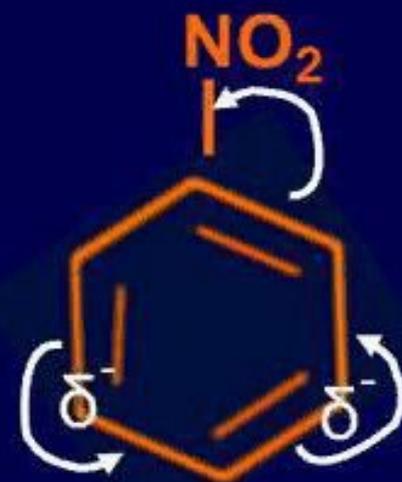
- OH
- NH₂
- NR₂
- NHR
- CH₃
- SH
- Hal



II рода

(мета-ориентанты)

- N⁺H₃
- NO₂
- SO₃H
- COH
- COOH
- COOR
- CN



Уникальные свойства воды



Воду можно получать:

- в ходе реакций

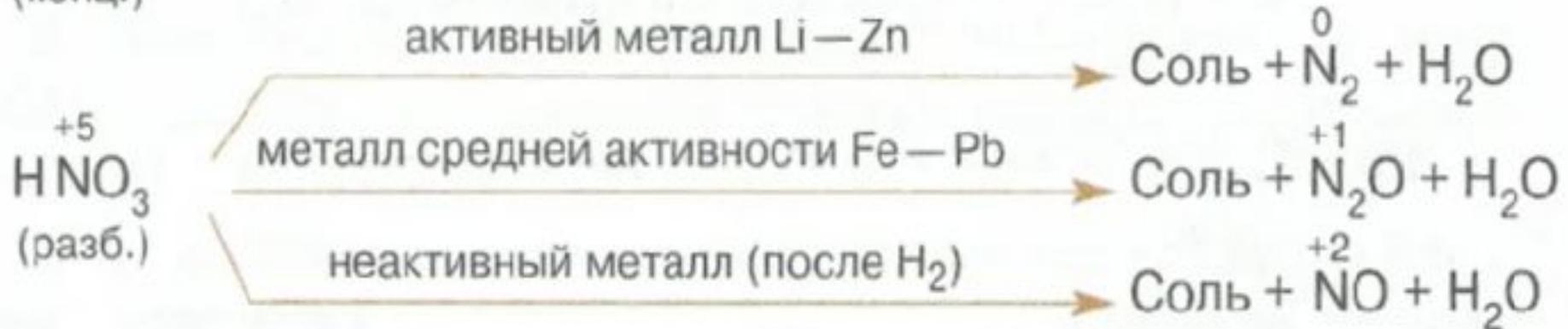
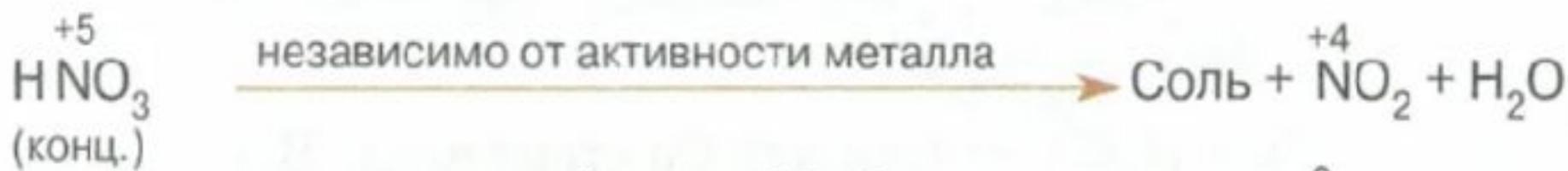
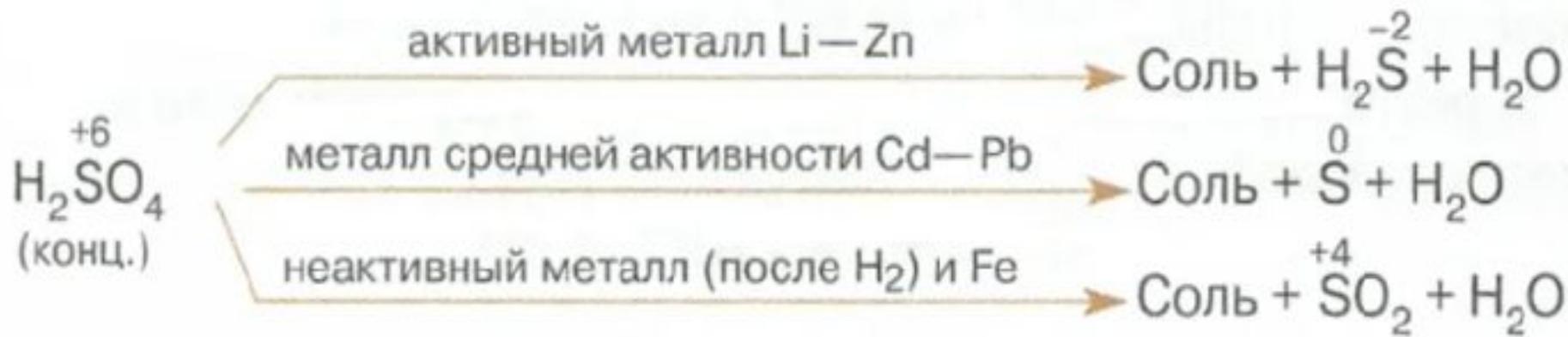


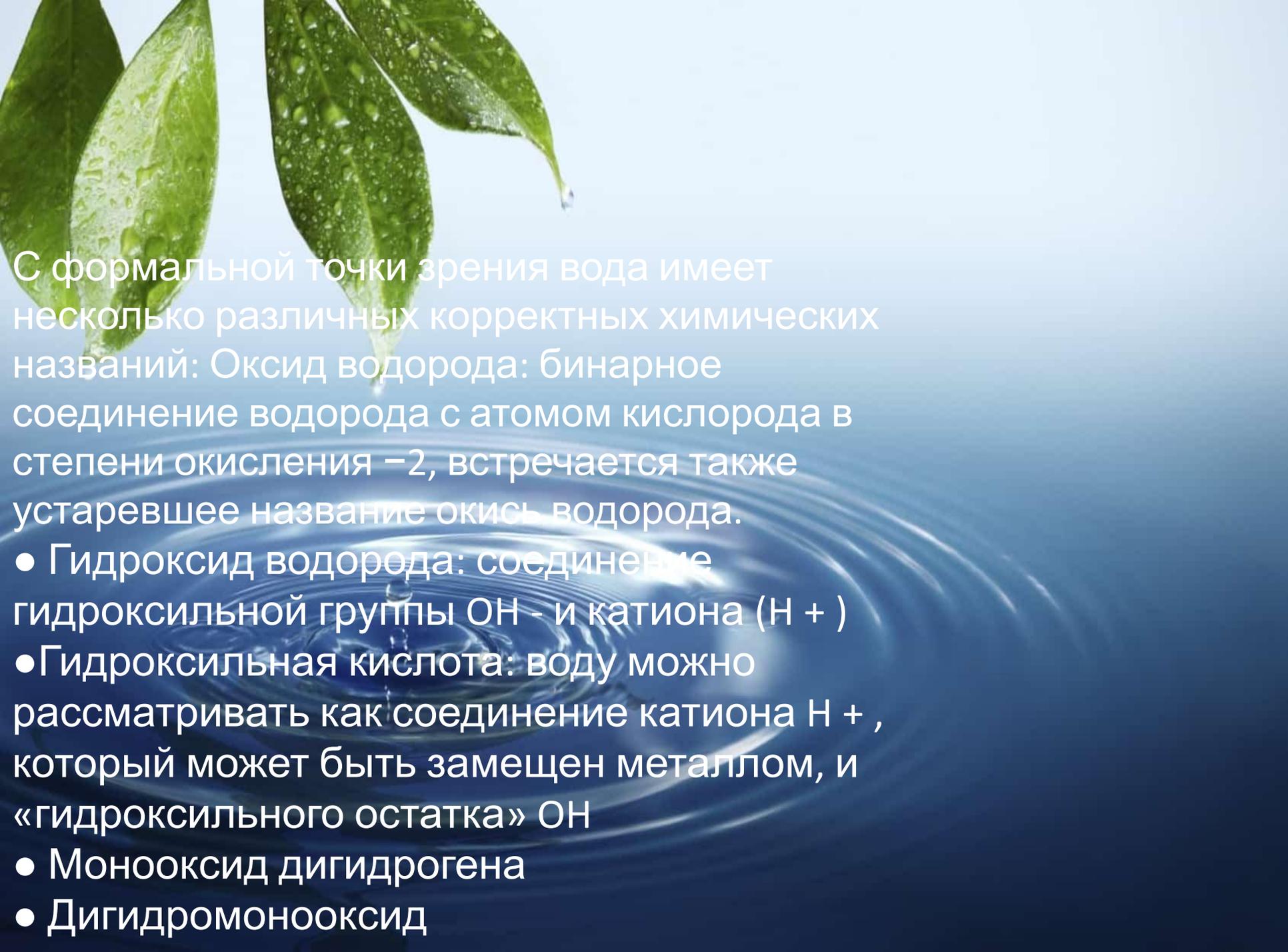
- В ходе реакций
нейтрализации



- Восстановлением водородом
оксидов металлов

Взаимодействие металлов с кислотами-окислителями



The image features a background of green leaves with water droplets on the left side, and a blue background with a central water ripple effect. The text is overlaid on the right side of the image.

С формальной точки зрения вода имеет несколько различных корректных химических названий: Оксид водорода: бинарное соединение водорода с атомом кислорода в степени окисления -2 , встречается также устаревшее название окись водорода.

- Гидроксид водорода: соединение гидроксильной группы OH^- и катиона (H^+)
- Гидроксильная кислота: воду можно рассматривать как соединение катиона H^+ , который может быть замещен металлом, и «гидроксильного остатка» OH
- Монооксид дигидрогена
- Дигидромонооксид

Спасибо за внимание