

Тема урока: Типы химических реакций на примере свойств воды



Подготовила: учитель биологии и химии
Сметанина Ирина Валерьевна

Цель урока:

- Систематизировать знания о видах и типах химических реакций, используя в качестве главного примера свойства воды.



«Вода, у тебя нет ни вкуса, ни запаха, тебя невозможно описать. тобой наслаждаются, не ведая, что ты такое.

Нельзя сказать, что ты необходима для жизни: ты и есть сама жизнь...»

Антуан де Сент-Экзепюри

A stylized silhouette of a mountain range in shades of brown and tan, positioned at the bottom of the page against a blue gradient background.

Вода – уникальное вещество нашей планеты



Безбрежная ширь океана...



И тихая заводь пруда,





Струя водопада

и брызги фонтана,



И все это — только вода.





Тучи, туман,
облака – это ведь
тоже вода.





Бескрайние
ледяные пустыни
полярных
областей,

снежные покровы,
застылающие
почти половину
планеты, — и это
вода.



В кружева будто одеты
Деревья, кусты, провода.
И кажется сказкою это...



А в сущности — ТОЛЬКО ВОДА.





Жизнь без воды
невозможна!



Значение воды

- Самым распространенным на Земле веществом является вода, которую по праву можно назвать ещё самым таинственным и удивительным веществом. Недаром воду называют «колыбелью жизни» или «источником жизни».



Уникальность воды



**Единственное
вещество на планете в
трех агрегатных
состояниях.**



СВОЙСТВА ВОДЫ

- ❖ *Вода бесцветная и прозрачная жидкость, без запаха*
- ❖ *$T_{\text{кип}} = 100\text{ }^{\circ}\text{C}$*
- ❖ *$T_{\text{зам}} = 0\text{ }^{\circ}\text{C}$*



Основные физические свойства ВОДЫ

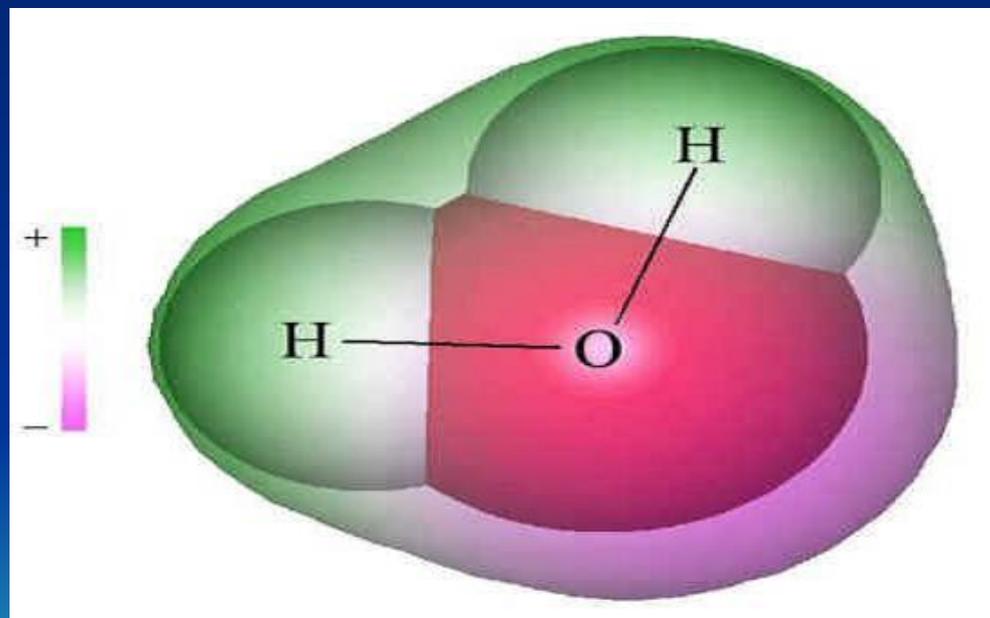
1. Агрегатные состояния: пар, вода, лед
 2. $t_{\text{кип}} = 100 \text{ }^\circ\text{C}$ $f(p_{\text{атм.}})$
 3. $t_{\text{пл.}} = 0 \text{ }^\circ\text{C}$ $f(p_{\text{атм.}})$
 4. Плотность 1000 кг/м^3
 5. Большое поверхностное натяжение
 6. Малая сжимаемость
 7. Наибольшая удельная теплоемкость $4200 \text{ Дж/кг}\cdot^\circ\text{C}$
 8. Высокая теплопроводность
 9. Наибольшая теплота парообразования $2,3\cdot 10^6 \text{ Дж/кг}$
 10. Слабая электропроводность
 11. Прекрасный растворитель
- 

Состав и строение молекулы воды (моделирование молекулы H₂O)

Молекула воды имеет угловое строение



Mr = 18 г/моль



ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ВОДЫ

- Вода подвергается реакциям **разложения** под действием электрического тока называется – **электролизом.**



Вода распадается под действием света в растениях и этот процесс называется **фотолизом**

- Кислород выделяется в свободном виде, а водород в процессе фотосинтеза включается в молекулу глюкозы.



Реакции соединения

Взаимодействие с оксидами

- С оксидами активных металлов образует основания (щелочи):



- С оксидами неметаллов образует КИСЛОТЫ:



Реакции замещения

Взаимодействие с металлами

- С активными металлами образует основания (щелочи) и водород:



- С менее активными металлами образует оксиды и водород:



- С неактивными металлами не взаимодействует.



Реакции обмена

- Обменное взаимодействие вещества с водой, приводящие к их разложению, называется **гидролизом**
- $\text{Al}_2\text{S}_3 + 6\text{H}_2\text{O} = 2\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{H}_2\text{S}$
- $\text{CaC}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{C}_2\text{H}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2$



Домашнее задание

- Параграф 33
- Задания в тетради 4,5
- Кроссворд «Типы химических реакций»



Биологическая роль воды

- Вода – индикатор старения. Тело ребенка от рождения до 1 года содержит 80-85% воды. При достижении 18 лет содержание воды в организме уменьшается до 65-70%, а в старости до – 30%.
- Некоторые ученые считают обеспечение организма качественной водой **секретом** **продления молодости**.

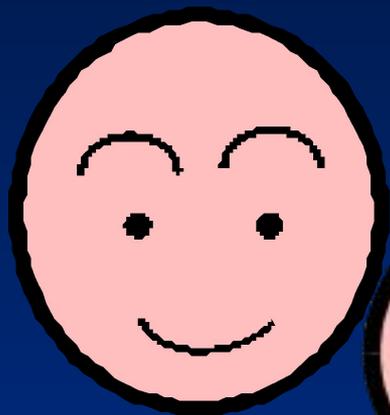


Загадка воды

- Даже в наши дни ученые продолжают изучать свойства воды и делать новые открытия.
- Сегодня уже доказано, что вода обладает **информационной памятью** - способностью воспринимать и передавать негативную или позитивную информацию



Рефлексия



Мне
понравилось



Мне грустно,
я не все понял



Я в восторге, все понял



Я удивлен