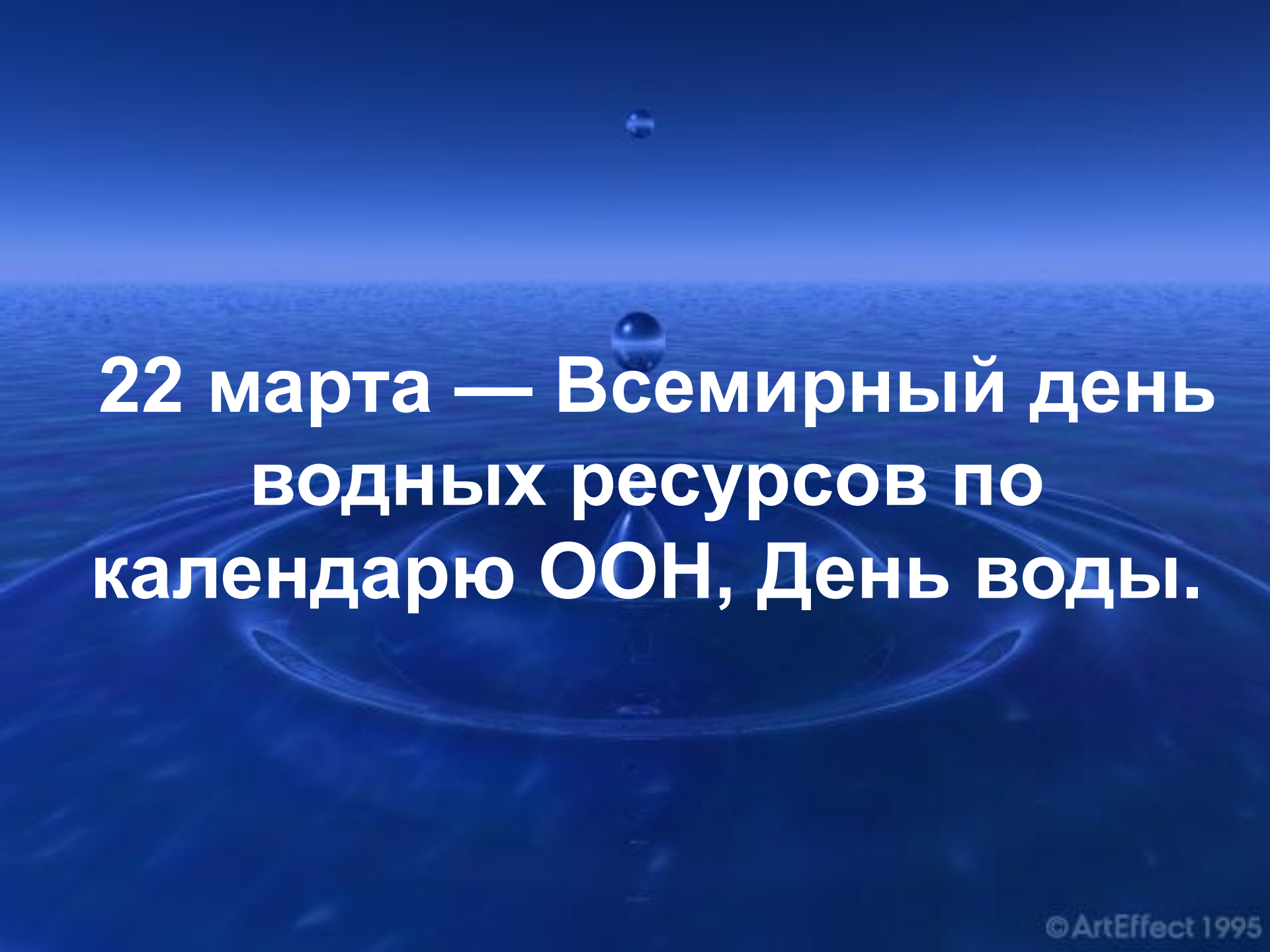


Девиз урока:

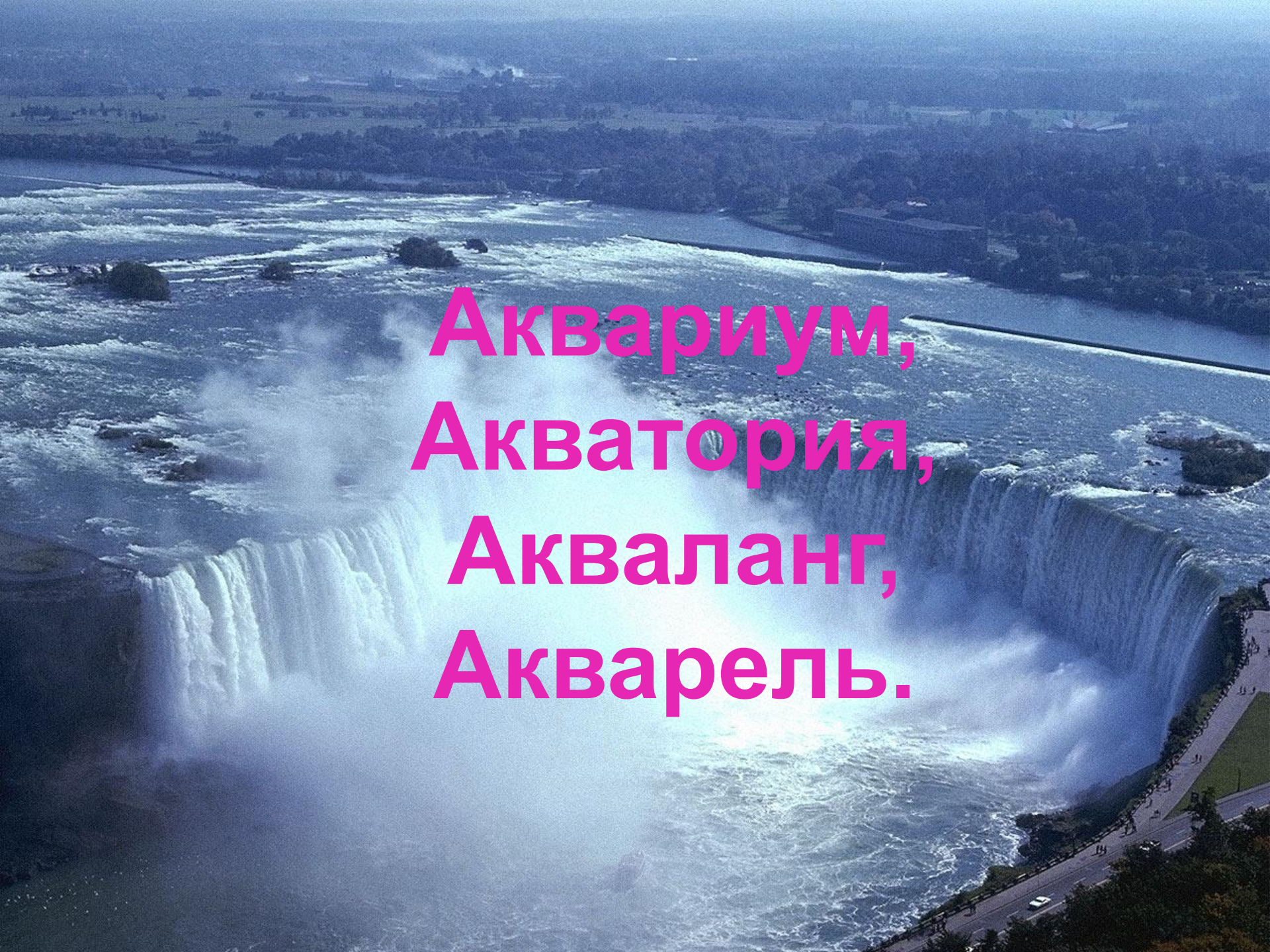
Вода – это жизнь!

ВОДА

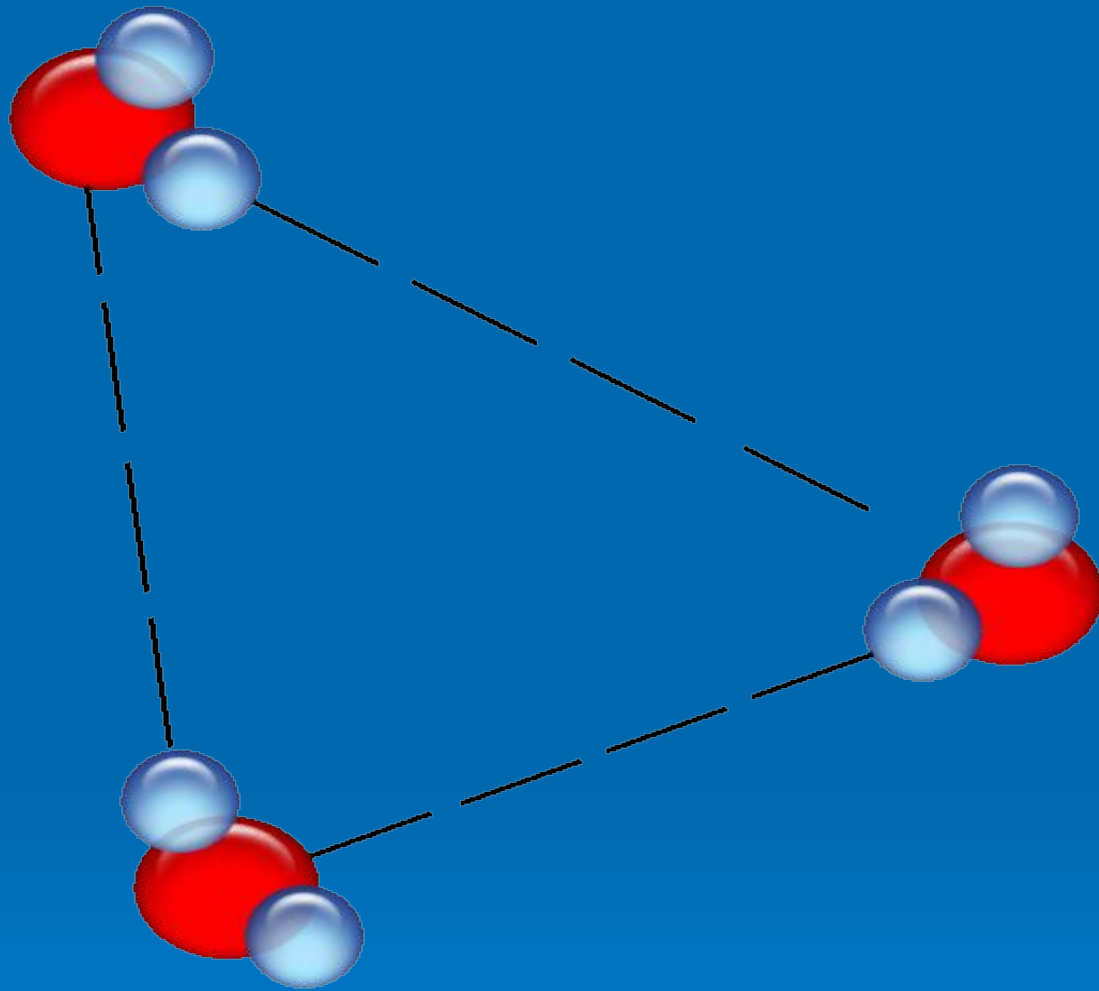


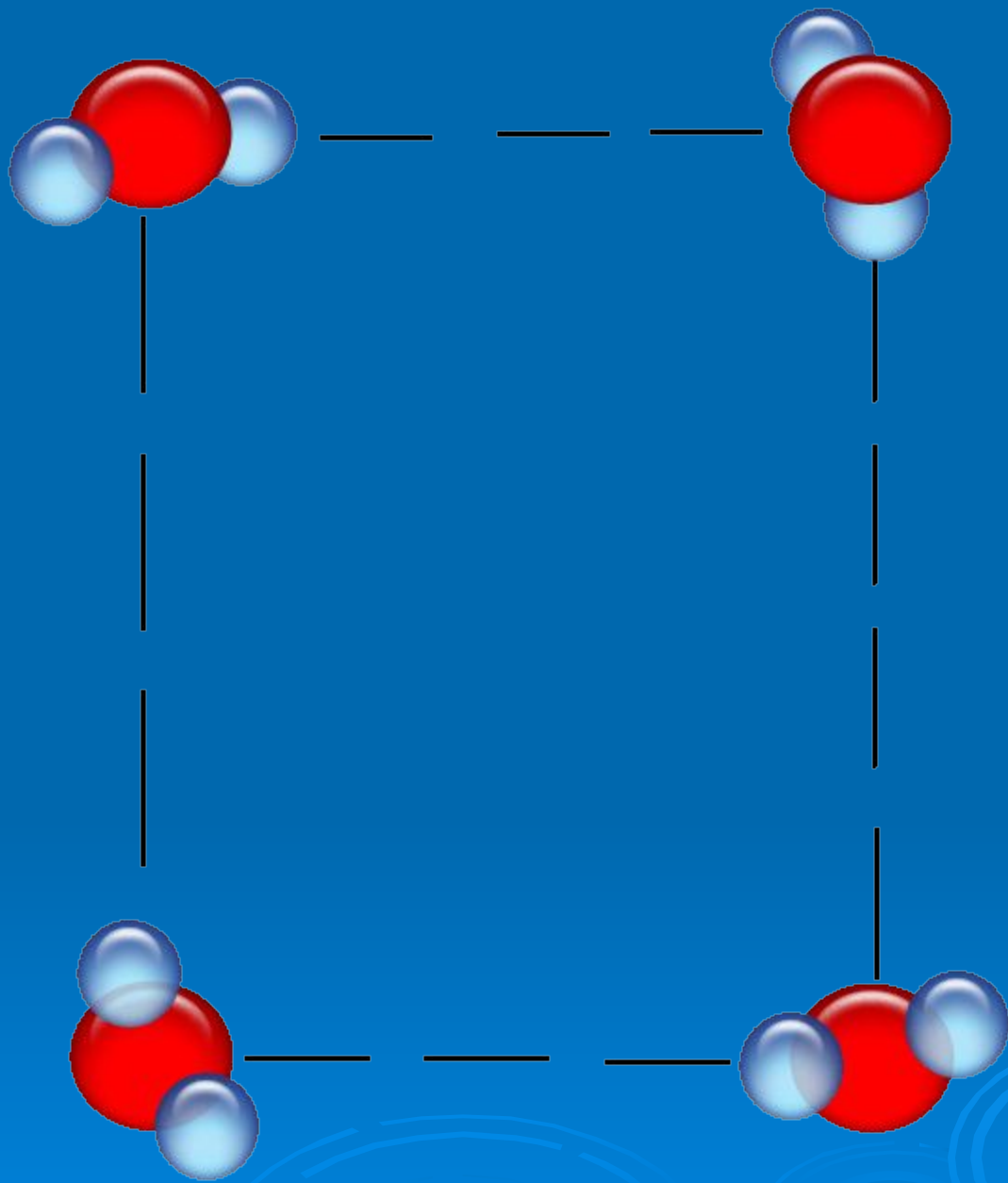
A blue background with a water droplet falling and creating ripples. The text is centered in white.

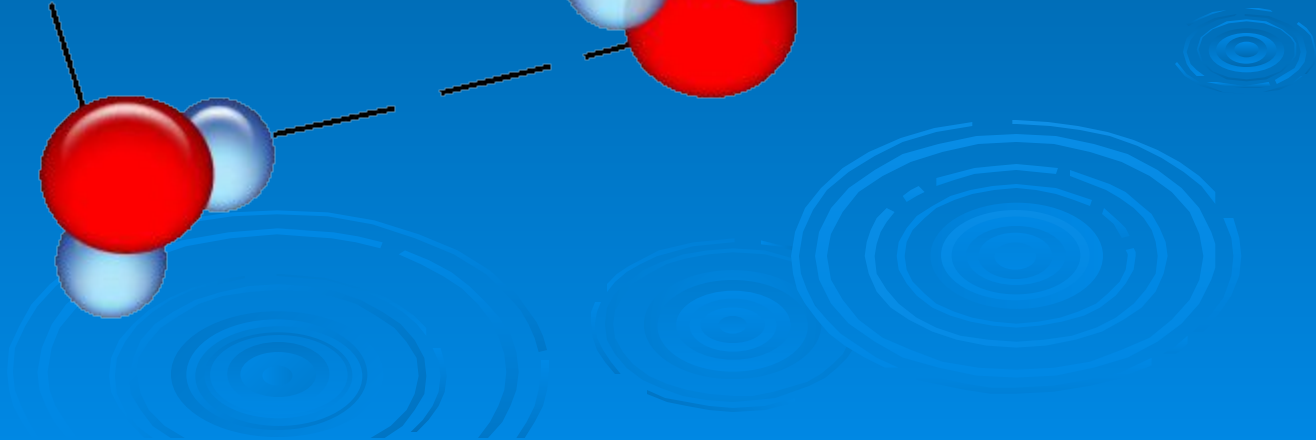
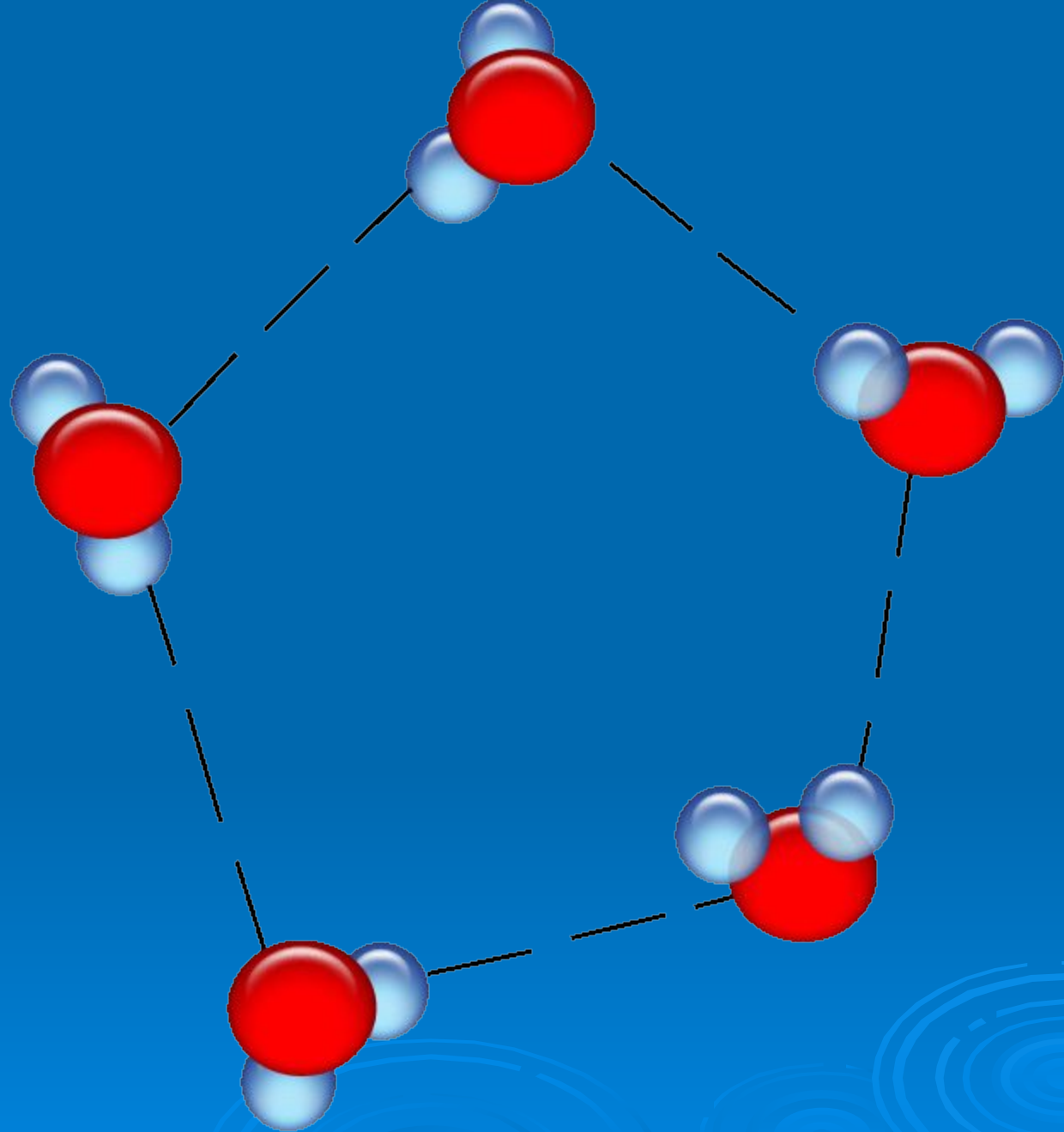
**22 марта — Всемирный день
водных ресурсов по
календарю ООН, День воды.**

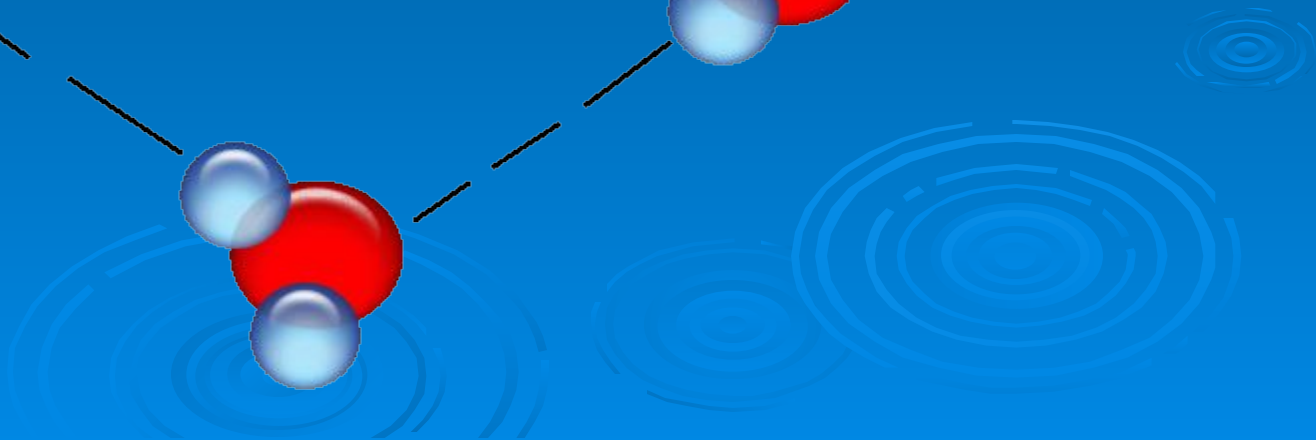
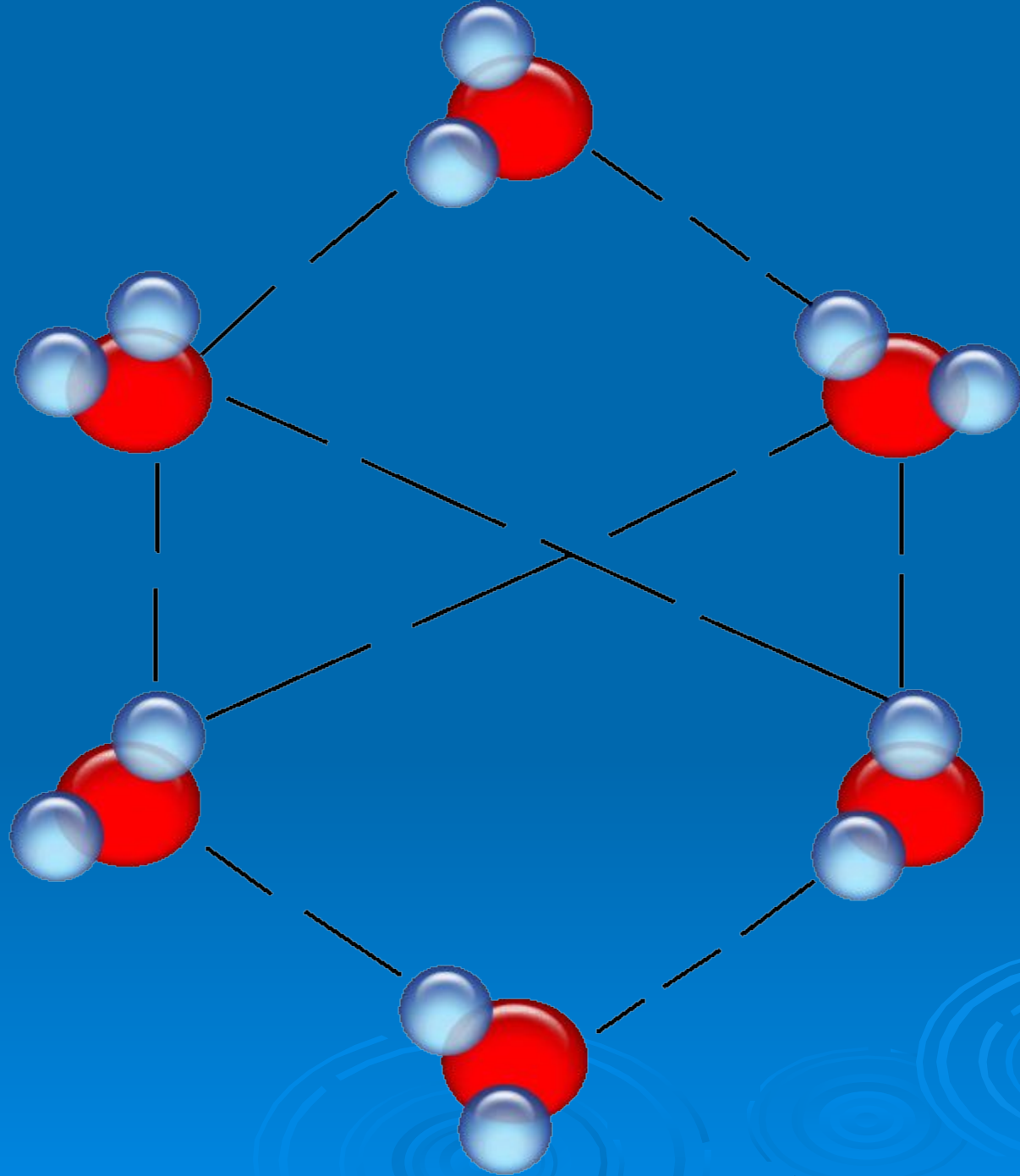
An aerial photograph of a large waterfall, likely the Victoria Falls, showing the river flowing over the edge and creating a massive plume of white mist. The surrounding landscape includes a road with cars and some buildings in the distance. The text is overlaid in the center of the image.

**Аквариум,
Акватория,
Акваланг,
Акварель.**









Исследование СВОЙСТВ ВОДЫ



№1.

Вода в природе

- 1. Велики ли запасы воды на нашей планете?**
- 2. Чего больше на Земле — соленой или пресной воды?**
- 3. Где сосредоточены основные запасы пресной воды?**



Вид из космоса

Сколько воды на нашей планете?

Общие мировые запасы воды во всех её агрегатных состояниях огромны. Вода относится к числу наиболее распространённых в природе веществ. Общее её количество составляет $1,4 \cdot 10^{18}$ т, она покрывает примерно $4/5$ площади земной поверхности. Если бы разделить её поровну, то на каждого жителя планеты пришлось бы по 280 млрд л. Однако, 97% водных ресурсов приходится на долю океанов.

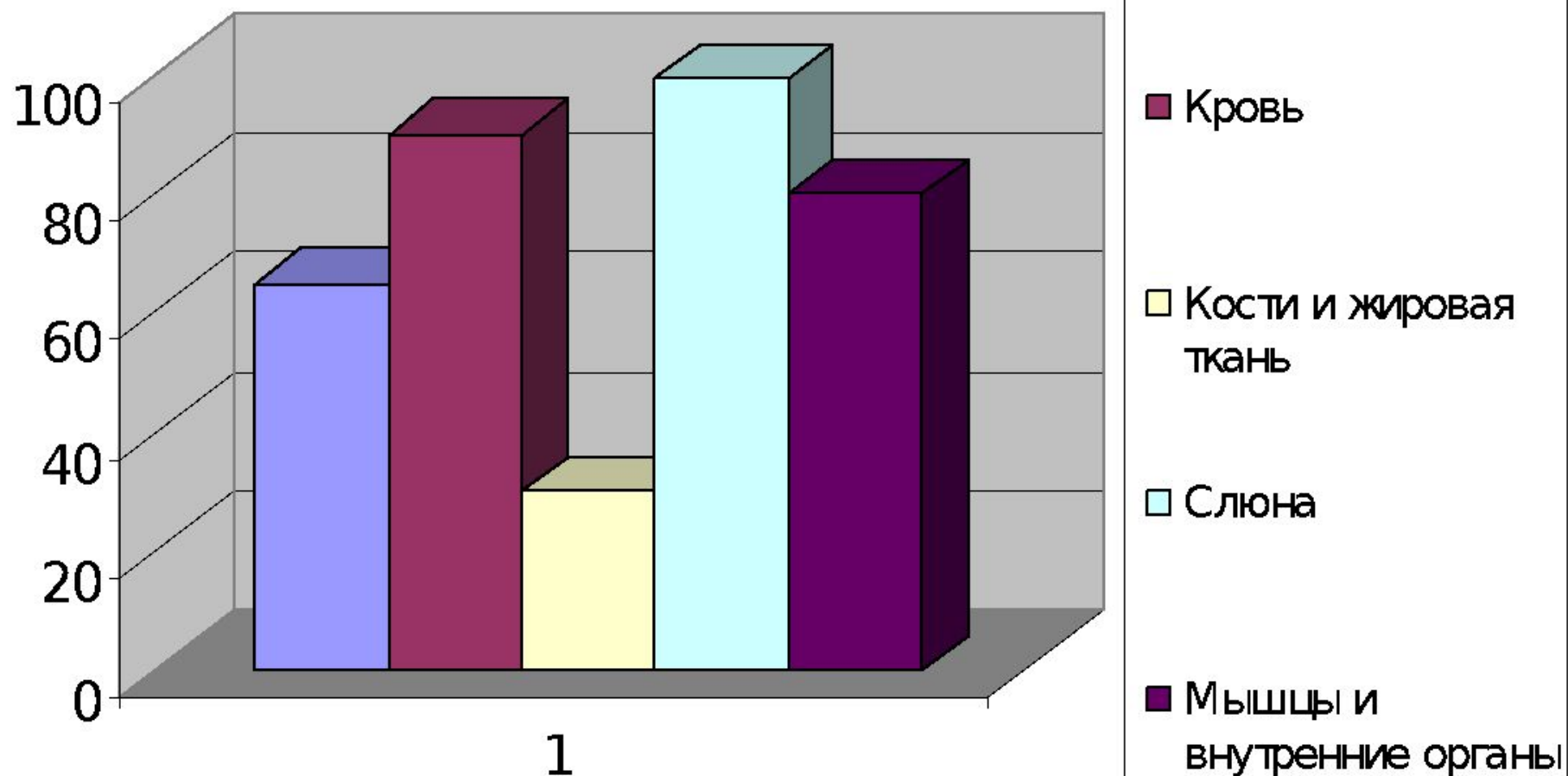


№2

Значение воды для жизни организмов


- 1. Какова роль воды в организме человека?**
- 2. Зависит ли количество воды в организме от возраста?**

Содержание воды в организме взрослого человека (% от массы тела)

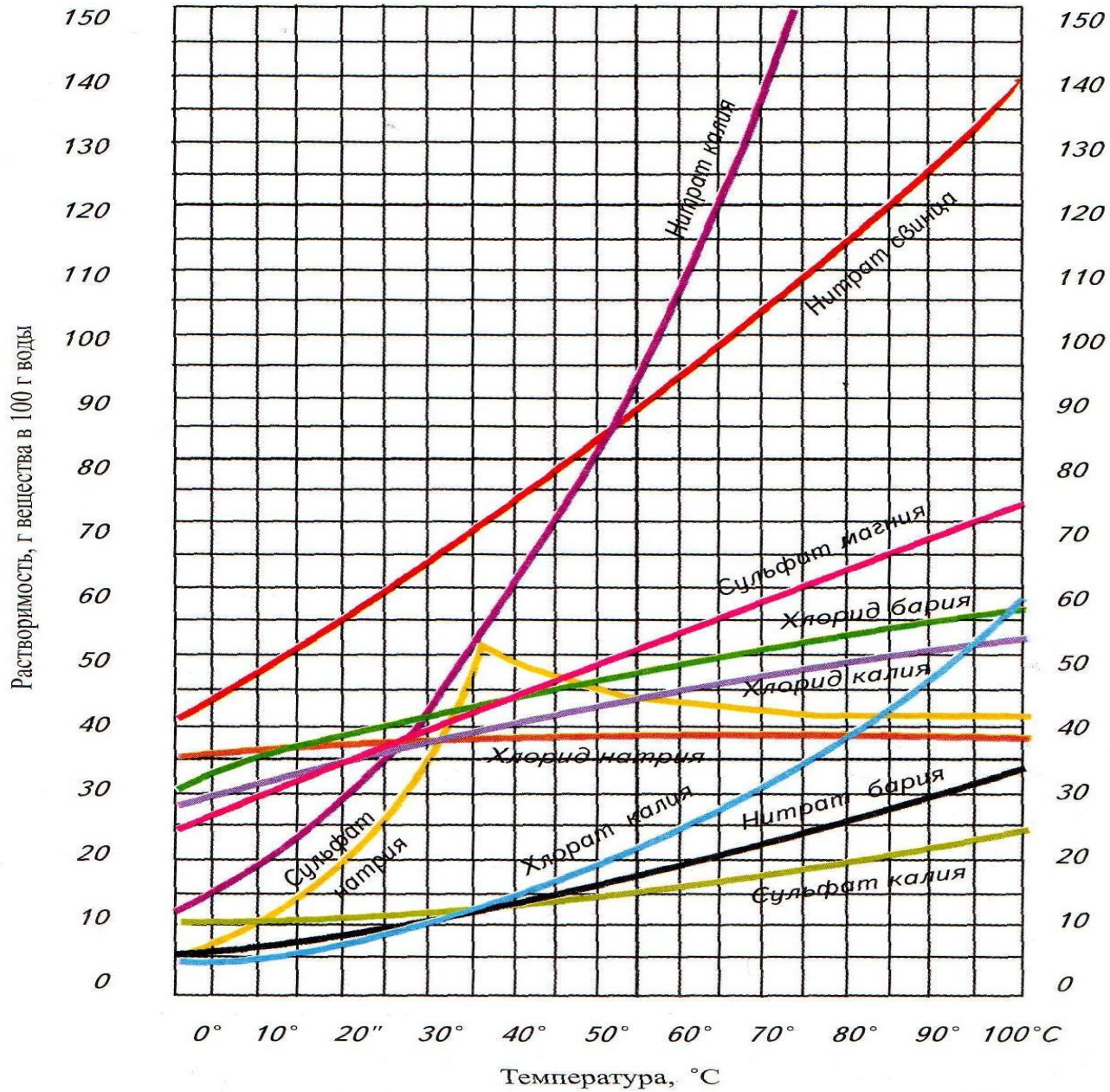


№3

Вода — растворитель


- 1. Почему воду называют универсальным растворителем?**
 - 2. Какой величиной характеризуется способность веществ растворяться в воде?**
 - 3. Растворимость зависит от температуры?**
- 
- The background of the slide features several faint, concentric circular ripples, resembling water droplets or ripples on a pond, which are rendered in a lighter shade of blue than the background.

ЗАВИСИМОСТЬ РАСТВОРИМОСТИ НЕКОТОРЫХ СОЛЕЙ ОТ ТЕМПЕРАТУРЫ



№4

Химики-экспериментаторы

1. Растворимость зависит от температуры?
 2. От чего еще зависит растворимость ?
- 

Особые свойства воды

[Видео-1](#)

[Видео-2](#)



№5

Особые свойства воды

1. Какое свойство воды спасает нашу планету от оледенения?
2. При какой температуре у воды максимальная плотность?
3. К каким важным последствиям приводит эта аномалия?


Химические свойства воды

Она необходима нам всегда.
И юный химик, верно, пожелает
Узнать, с чем реагирует вода
И как она в реакции вступает.



Взаимодействие воды с простыми веществами

Опишет наша первая глава
Процессы водорода замещения,
И как с водой простые вещества
Вступают в непростые отношения.



1. Реакции воды с металлами

Кусочек лития пинцетом взят.

Отметьте, что условия обычные.

Опустим в воду — тут же результат:

Пошла реакция, она экзотермична.

Вмиг из воды наш щелочной металл

Газ водород активно вытесняет,

А тот, ликуя, что свободным стал,

Шипит и литий по воде гоняет.

Кружит металл, как шаловливый пес,

Как будто за хвостом своим гоняясь,

Потерю электронов перенес,

С гидроксогруппой в щелочь превращаясь:



А индикатор проливает свет

На появление оснований сильных:

Раствор в малиновый окрасив цвет,

Групп подтвердит наличие гидроксильных.

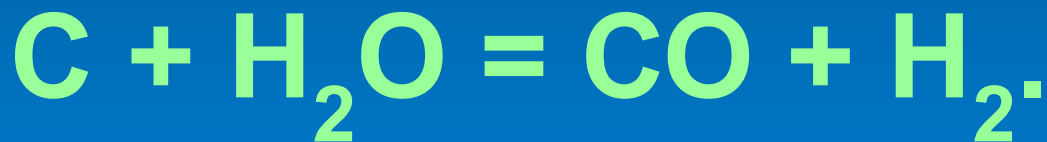
2. Реакции воды с неметаллами

И неметаллы могут вытеснять

Газ водород из водяного пара.

К примеру, угольки мы можем взять.

Но предварительно задав им жару:



Взаимодействие воды со сложными веществами

Поговорим о сложных веществах.
С оксидами сначала разберемся.
Причем практически, не на словах
Взаимодействия с водой коснемся.



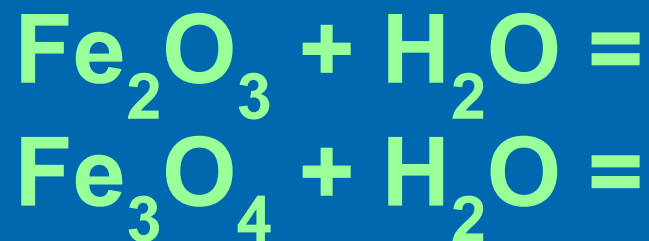
1. Реакции воды с основными оксидами

К оксиду кальция воды прилить
Вмиг в гидроксид случится
превращение.

Так мы «пушонку» можем получить,
Ведь происходит извести гашение:



В природе есть железная руда,
Железняки — основные оксиды.
Так вот, не растворяет их вода.
Но мы не держим на нее обиды:



Оксид железа (II, III) - магнитный железняк,
оксид железа (III) – красный железняк.

2. Реакции воды с кислотными оксидами

Нам так приятен летнею порой
Вкус кислый газированной водицы!
А обусловлен он, представьте, кислотой,
И знать реакцию вам пригодится.
Оксид кислотный — углекислый газ —
С водой соединяется охотно.
Хоть воду эту пили мы не раз,
Не думали, что пьем раствор кислотный.



А под ногами нашими песок —
Оксид кислотный.
Только он едва ли
С водой соединиться мог,
Не то бы мы по кислоте шагали:



Так как же общий вывод прозвучит?

У вас уже есть опыт осязаемый:

С водой соединяется оксид,

**Когда продукт реакции —
растворимый.**

**Уксусная
кислота**

Древесина

Кислород

Медь

**Сульфат
меди (II)**

**Хлорид
натрия**

Сахар

**Речной
песок**

Серебро

1

2

3

4

5

6

7

8

9

10

11

12

13

14

15