

*Гершановская
Евгения Владимировна*

Город Москва

ГБОУ СОШ № 880

Учитель химии

- Поверхность Земли занята этим веществом на 3/4, что в 2,5 раза больше поверхности суши
- **О каком веществе идет речь?**
- В организме взрослого человека этого вещества содержится около 65%, то есть **вода** растворяет почти все пищевые продукты, поэтому процесс пищеварения в желудочно-кишечном тракте протекает только в среде этого вещества.
- Это **вещество обладает самой обширной универсальной способностью**, поэтому его называют «универсальный растворитель на Земле»

3. «Это **вещество** ^{Безбрежная ширь океана} настоящее
чудо природы» ^{И тихая заводь пруда,}
^{и пригорода и брызги фонтана –}
^{И все это – только}!

BOA

Найди лишнее среди
перечисленного и объясни,
почему?

- Река
- Океан
- Лед
- Море



*Проверь себя, ответив на
предложенные вопросы!*

- 1. Формула воды?*
- 2. Физические свойства воды?*
- 3. Что такое раствор?*

*Какие виды растворов существуют и как
выражается количественный состав
раствора?*

Решите задачу на выражение количественного состава раствора

в 90 мл воды растворили 20 г бромида бария

Найти массовую долю растворенного вещества

Найти количество растворенного вещества

Найти число молекул растворенного вещества

Вам предложен текст о воде, попытайтесь правильно расставить пропущенные цифры процентного содержания воды в разных частях организма: 75%, 28%, 90%, 25%, 99%, 12-15%!

Кровь человека на состоит из воды, мышцы состоят на, кости – всего на, стекловидное тело глаза – на Вода – обязательный компонент каждой живой клетки.

Обезвоживание организма на приводит к нарушению обмена веществ, а потеря до воды – к полной гибели организма!

Каковы химические свойства воды?



Выполните
задания

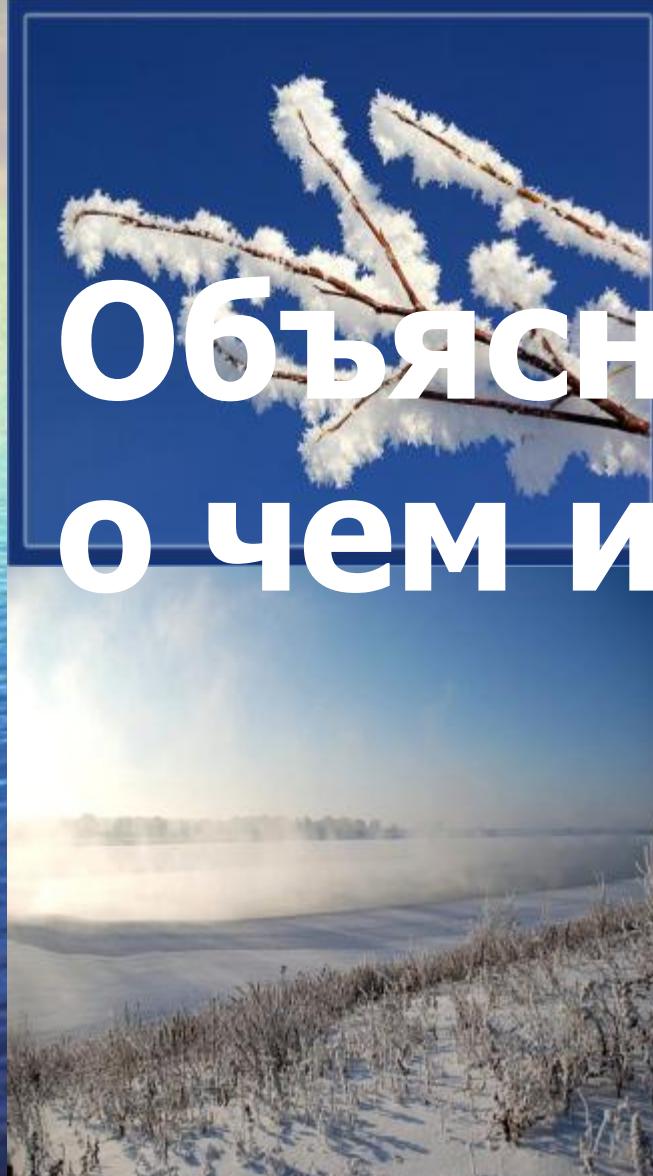
- Определить, какой оксид не будет реагировать с водой: оксид натрия, оксид бария, оксид углерода(IV), оксид кремния, оксид фосфора(V)?
- Рассчитайте, во сколько раз он легче оксида брома(VII)
- Найдите число его молекул в 4 моль!
- Запишите уравнение его реакции получения из простых веществ.

Закончите схемы данных реакций и назовите проверяющееся:

- 1. оксид кальция + вода
- 1. Гидроксид кальция $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- 2. Азотная кислота + вода
- 2. оксид азота(V) + вода
- 3. Гидроксид натрия NaOH
- 4. Гидроксид алюминия $\text{Al}(\text{OH})_3$
- 5. Оксид железа(III) + вода железная окалина – Fe_3O_4)
- 6. Угольная кислота H_2CO_3
- 7. медь + вода
- 7. оксид углерода(IV) + вода

Явления в природе:

Объясните,
о чём идет речь?



Блиц-опрос! (отвечай быстро)

- **Качественный состав воды?**
- **Вид лабораторной посуды для переливания воды?**
- **Температура кипения воды?**
- **Какое из данных веществ не растворяется в воде: соль, уксусная кислота, глина, сахар, марганцовка?**
- **Сколько дней человек может прожить без воды?**
- **Какой из данных металлов быстрее всего прореагирует с водой: цинк, свинец, натрий, алюминий?**
- **В какое время года вода различных водоемов самая прозрачная и не содержит в себе никаких микробов?**

Отгадайте загадки:

- «Что видно, когда ничего не видно?»
- «Без крыльев летят, без ног бегут, без паруса плывут?»
- «Приходил – стучал по крыше, уходил – никто не слышал.»
- «Темным облаком летела, опустилась птицей белой, превратилась в человечка, постояла у крылечка, покатилась кувырком и запела ручейком.»

Найдите ошибки в тексте:

Вода – это вещество, молекулы которого состоят из двух атомов кислорода и одного атома водорода.

Вода легко замерзает при высокой температуре. С ней активно взаимодействуют натрий и оксид натрия.

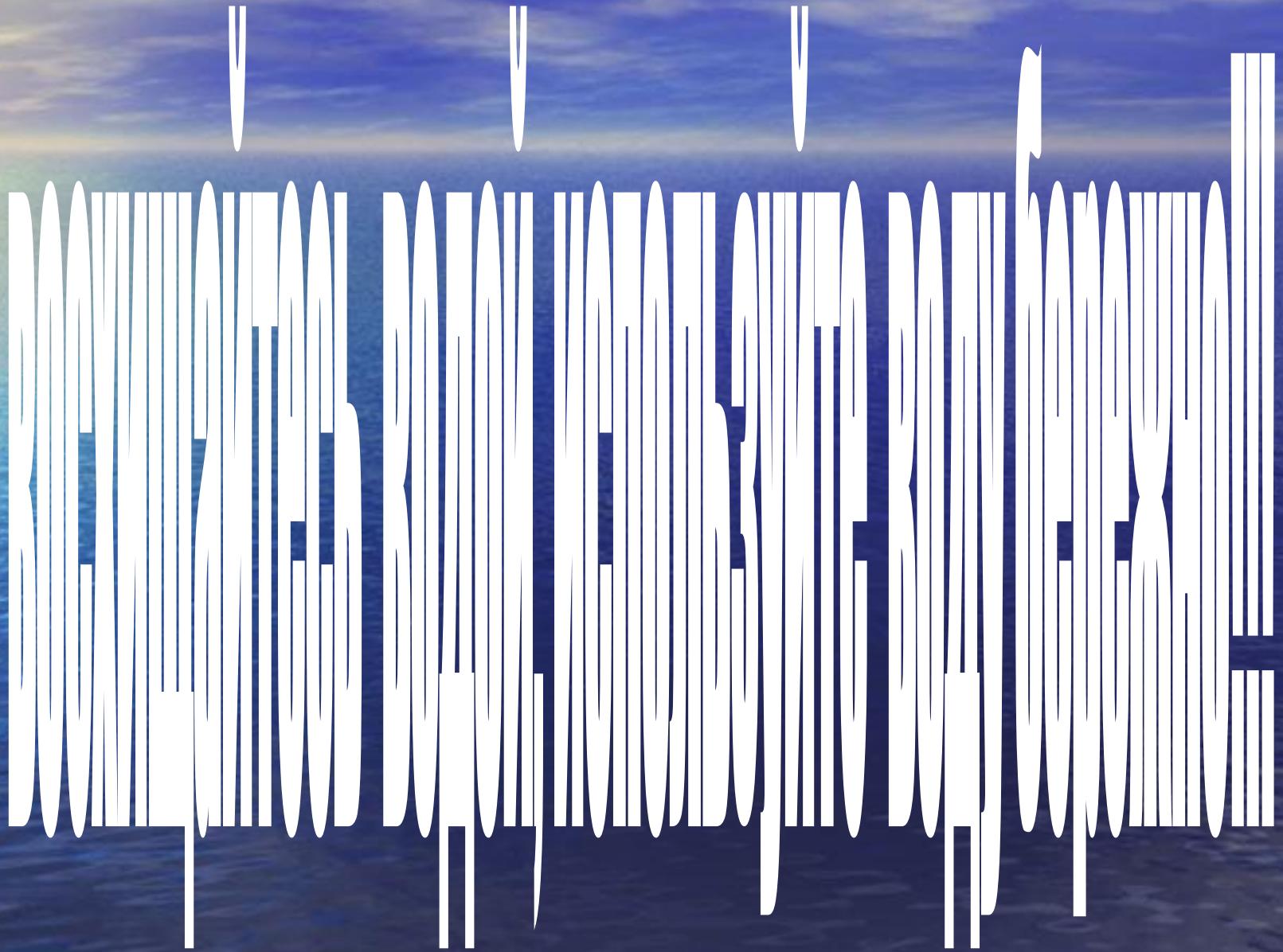
Она менее активно реагирует с цинком и медью.

Вода – это универсальный растворитель.

Это вещество, находящееся в природе сразу в трех агрегатных состояниях.

При реакции воды с оксидом углерода (IV) образуется серная кислота.

Воду можно получить при реакции сгорания хлора в кислороде.



Источники литературы:
Учебник для 9 класса – О.С.Габриелян

Источники изображений:

Зимний пейзаж -

http://www.wallpage.ru/oboi_priroda-41997.php

Явления:

http://images.yandex.ru/yandsearch?text=%D0%BC%D0%BE%D0%BC%D0%BC%D1%8C%D1%82%D0%BE&pos=9&uinfo=sw-1285-sh-615-fw-1060-fh-448-pd-1&rpt=simage&img_url=http%3A%2F%2Flh5.ggpht.com%2Fstod84%2FSM96I0RCn4I%2FAAAAAAAAACNM%2FY56vUExyOHk%2Fs800%2Fleaves.jpg