



Разнообразие веществ

г. Сочи МОУ СОШ № 82

Учитель начальных классов:

Земцова Ольга Валериевна

**Презентация к уроку окружающего мира по
теме:**

«Разнообразие веществ»

УМК «Школа России», 3 класс



На свете очень много
различных веществ.

Одни из них существуют в природе,
а другие созданы искусственно
(например, пластмассы).

Вещества изучает наука
ХИМИЯ.



**О каком веществе сложены
загадки?**

- 1. В воде родится, а воды боится.**
- 2. Меня одну не едят, без меня ничего не едят.**

СОЛЬ



На кухне вам встретится ещё одно
вещество белого цвета.
Отгадайте, что это за вещество.

Я бел, как снег, в чести у всех,
В рот попал – там и пропал.

САХА
Р

*сахарная
свёкла*



*сахарная свёкла
и тростник*



*сахарный
тростник*



Работа по учебнику.



**Ещё одно вещество белого цвета,
которое можно найти на кухне – *крахмал*.**

В каких продуктах содержится крахмал?

Например:

картофель



хлеб



рис



Большая группа веществ, с некоторыми из которых мы наверняка встретимся на кухне

КИСЛОТЫ



**яблочная
кислота**



**лимонная
кислота**



**молочная
кислота**



**щавелевая
кислота**

Проверим себя...

1. Каковы главные свойства **растворимость** поваренной соли и сахара?

Где эти вещества встречаются в природе?

2. Что представляет собой крахмал? Как его обнаружить в продуктах питания?

**с помощью
настойки йода**

3. Какие кислоты встречаются в природе?

4. Почему с кислотами нужно обращаться осторожно?

5. Чем опасны кислотные дожди?



Интересные факты...

Некоторые животные и растения с помощью кислоты защищаются от врагов. Так, муравьи в момент опасности поднимают брюшко и выбрызгивают едкие струйки муравьиной кислоты. Эта же кислота содержится в пчелином яде и жгучих волосках крапивы.

