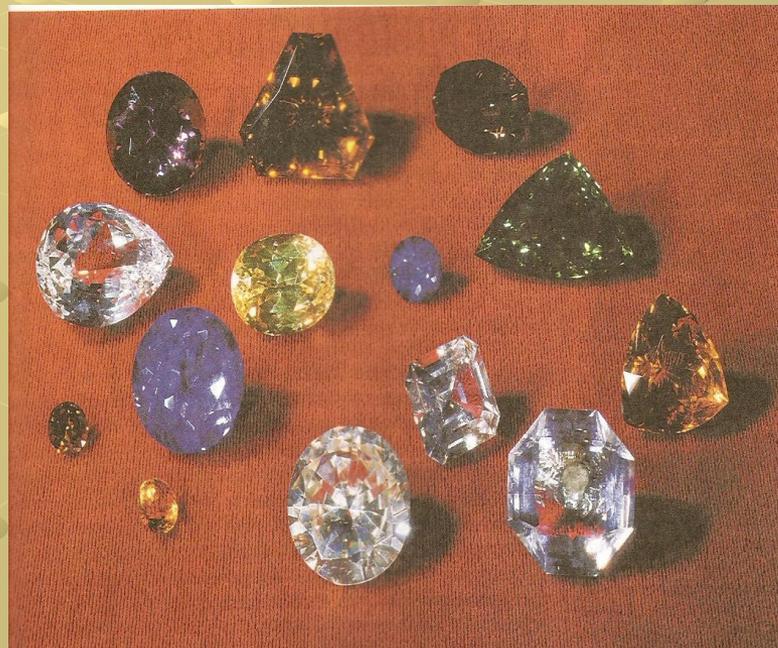




Дети говорят.

Тема Растворение, растворимость веществ в воде.

- **Цель** : активизировать знания учащихся о растворах и кристаллах.



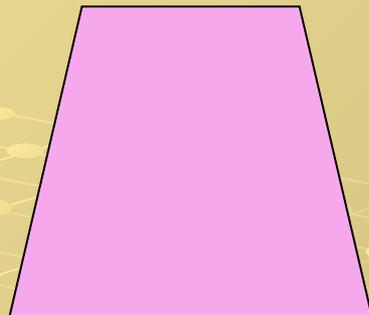
Задачи:

Задачи:

- развитие эмоциональных качеств за счет использования в работе ИКТ,
- развитие творческих способностей учащихся, их познавательной активности,
- закрепить знания по решению задач на нахождение массовой доли растворенного вещества в растворе.

СОЛЬ

ВОДА



Классификация растворов.

растворы

Растворы

Истинные

Коллоидные

Твердые

Жидкие

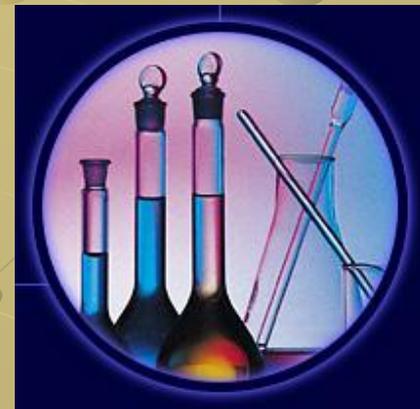
Газообразные

Концентрированные

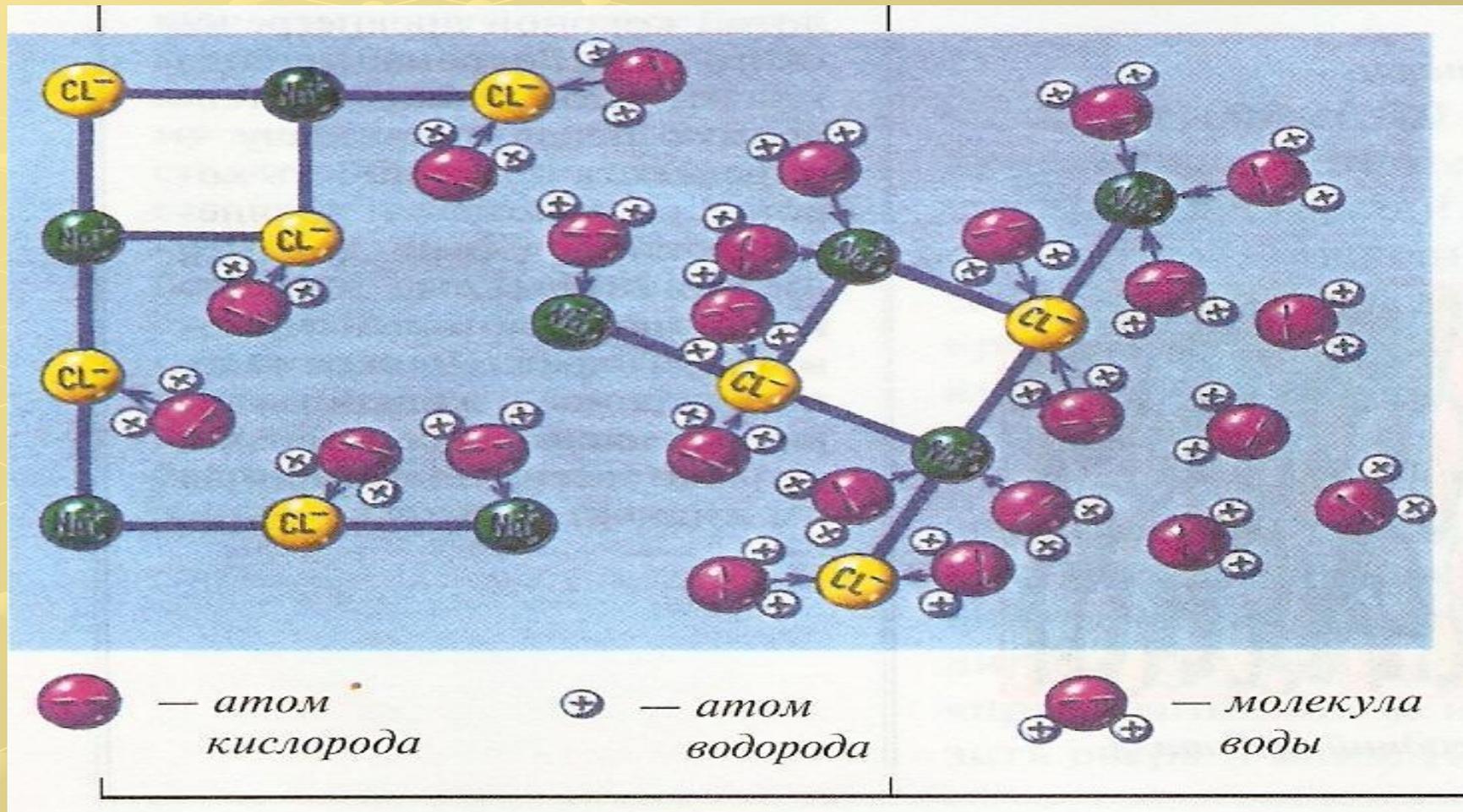
Разбавленные

Значение растворов

Значение растворов в жизни человека



Растворение кристалла хлорида натрия в воде



Растворимость

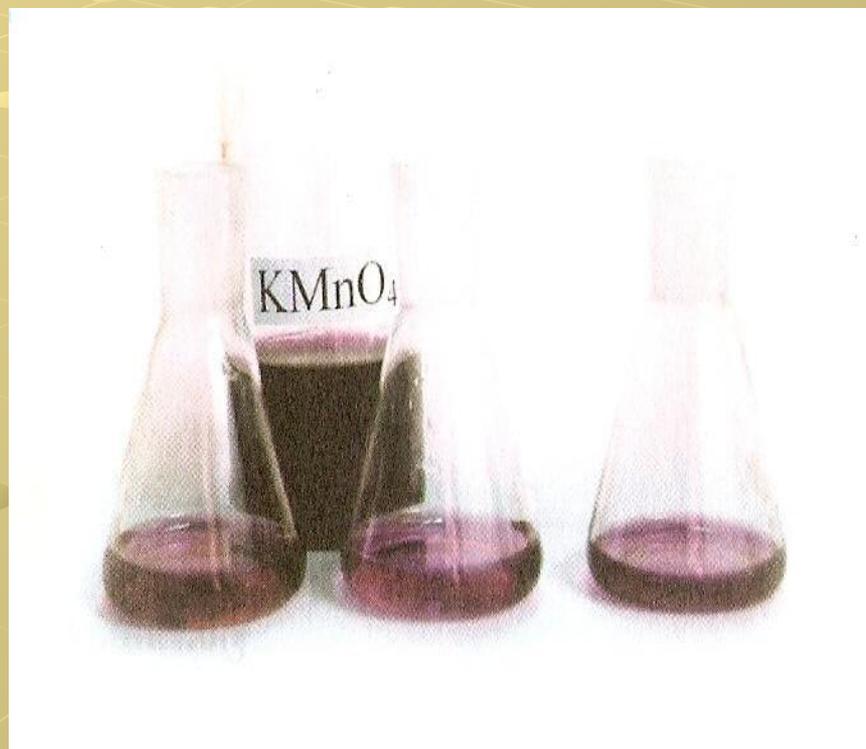
в

Растворимость
вещества зависит



В зависимости от количества вещества в растворе растворы делятся.

- **Ненасыщенные**
- **Насыщенные**
- **Пересыщенные**



Кристаллы рождаются и растут.

- *Кристаллы в природе.*



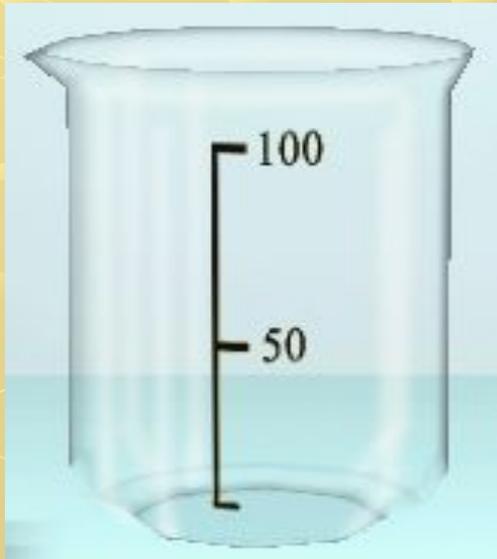
Искусственные драгоценные камни.



Объяснение.

Домашний опыт

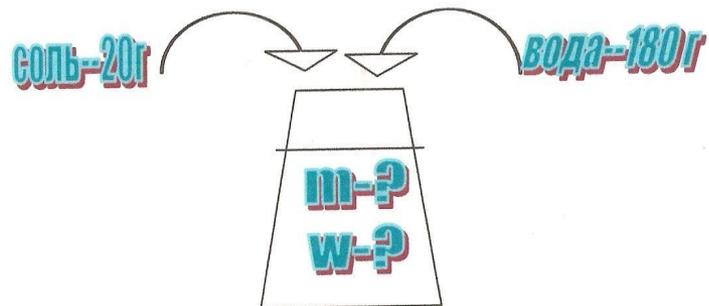
- В воду поместить кусок сахара, провести опыт согласно таблицы.



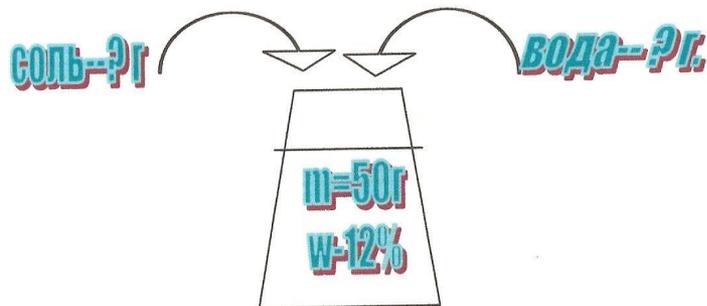
Наблюдаемое явление.	Объяснение.

Решите задачи.

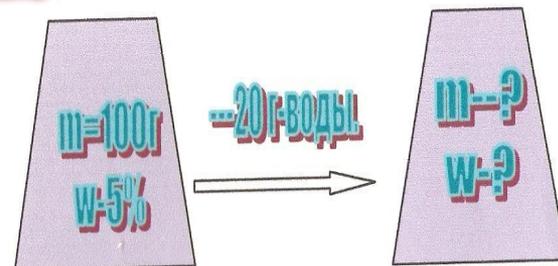
№1



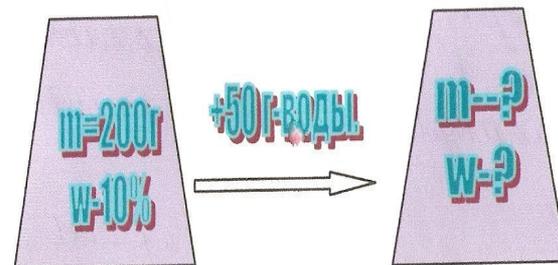
№2



№3



№4



Проверьте ваши ответы.

<i>No</i>	<i>m (г.)</i>	<i>w (%)</i>
1	200	10
2	Вода=44г	Соли=6г
3	80	6,25
4	250	8



Спасибо за внимание!

