

# Презентация 4. Растворы

1. Серафима Петровна посадила несколько елей на опушке леса.

После этого она решила их подкормить удобрениями, растворив их в воде.

- Серафима Петровна растворила в воде азотное удобрение. Получилось 300 грамм 2%-ного раствора. После этого Серафима Петровна решила, что такого количества раствора будет недостаточно. Она растворила еще удобрение в другой порции воды. И получила 200 грамм 10%-ного раствора. После чего Серафима Петровна смешала растворы. Какое процентное содержание удобрения для елей получилось в растворе после смешения?

## 2. Значение растворов в природе и жизни человека

- Какое значение растворов в природе?
- Какое значение растворов в жизни человека?
- Приведите по 5 примеров

### 3. Выберите правильное утверждение относительно записи $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

- а) запись означает, что безводный купрум сульфат не растворяется в воде
- б) запись означает, что на одну молекулу купрум сульфата приходится пять молекул воды
- в) запись означает, что медный купорос – это раствор купрум сульфата в воде

## 4. Ненасыщенный раствор можно перевести в насыщенный следующим способом:

- а) добавить воды
- б) добавить соли
- в) поставить в темное место

# Задание 5

- К 100 г раствора хлорида натрия с массовой долей 5% долили 50 г воды. Определите массовую долю в новом растворе:
  - а) 33,3%
  - б) 0,33%
  - в) 3,33%