

Тема:
**«Чистые вещества
и смеси».**

▶ *-Вещества –это то, из чего
состоят тела*

- ▶ *Чистые вещества – вещества, которые обладают постоянными физическими свойствами*

Сравнительная характеристика температур кипения дистиллированной и морской воды.





Выводы:

1. Чистое вещество имеет постоянный состав.
2. Чистое вещество обладает постоянными физическими свойствами ($t_{\text{кип}}$, $t_{\text{плав}}$, ρ и др.)

- ▶ *Смесь –это система из двух и более веществ (компонентов).*

Смеси состоят из нескольких веществ



1. Воздух.

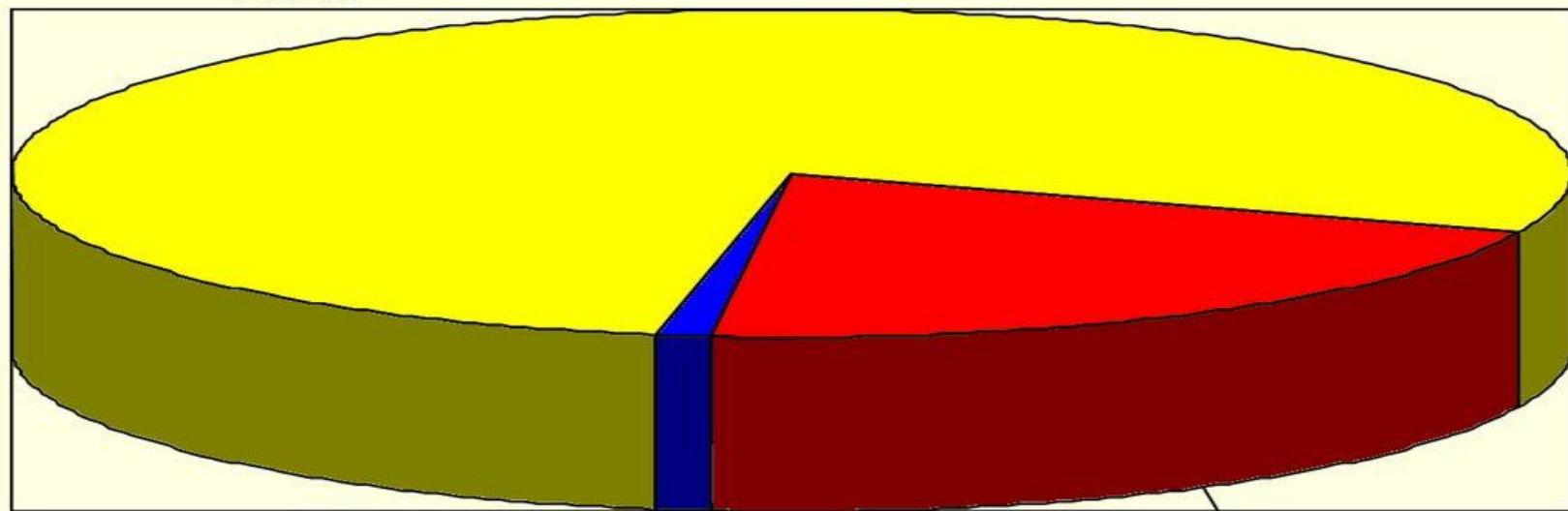
2. Смесь порошков железа и серы.

3. Морская вода.

4. Глина в воде.

Состав воздуха

Азот
78%



**Другие
газы 1%**

Кислород

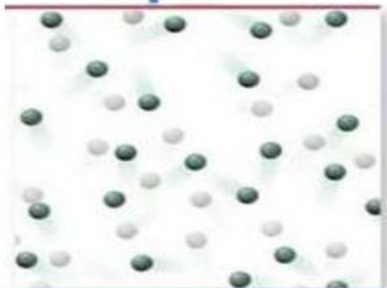
Лимонад представляет собой смесь различных веществ, в том числе воды, сахара и диоксида углерода. Он не является соединением и не имеет химической формулы



Вещества

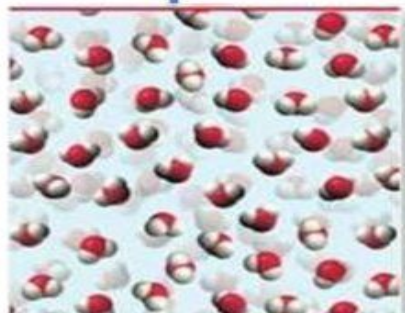
Чистые

Элементы



Гелий

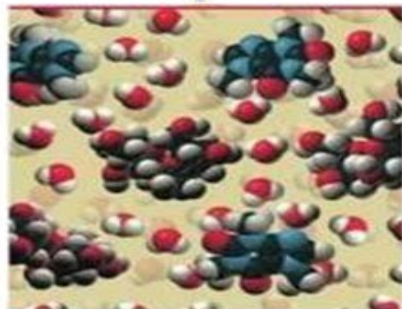
Соединения



Вода

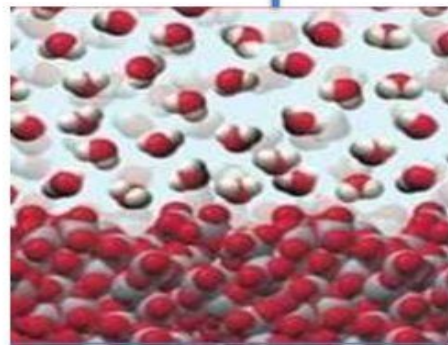
Смеси

Однородные



Чай с сахаром

Неоднородные



Вода с песком

Выберите из предложенных веществ чистые вещества



Сера



Мороженное



Фосфор



Кока-кола



Конфеты



Железный порошок



**Минеральная
вода**

Из перечисленных веществ выберите *смеси*, которые встречаются **в природе**:

- A. Дождевая вода**
- B. Воздух**
- C. Стиральный порошок**
- D. Почва**
- E. Пластмасса**
- F. Речная вода**
- G. Бетон**
- H. Туман**
- I. Железная руда**