



Глава 3
ВЕЩЕСТВА И ИХ
СИСТЕМЫ

**3.1. Растворы. Массовая
доля растворенного
вещества**

11 класс

Смеси

- **Смеси – системы переменного состава, состоящие из нескольких компонентов, в которых индивидуальность этих компонентов сохраняется.**

Фаза

- **Фаза** – часть системы, однородная по химическому составу и физическим свойствам во всех ее точках, отделенная от других фаз поверхностью раздела.

Классификация смесей веществ по степени

• Смесей дисперсности

• Грубодисперсные

- Размеры частиц
- 1000 нм
- Суспензии
- Эмульсии

• Коллоидные растворы

- Размеры частиц
- 1-100 нм

• Истинные растворы

Дисперсность — размер частиц диспергированного вещества определяется **характеристика** размером ионов, молекул, ионных пар **размеров частиц** данного вещества.

Растворитель и растворимое вещество

- **Вещество, присутствующее в растворе в большом количестве, обычно называют **растворителем**, а другие вещества-**растворенными веществами**.**

Массовая доля растворенного вещества

- Массовая доля растворенного вещества, W (процентная концентрация), - отношение массы растворенного вещества к массе раствора. $W = \frac{m_{\text{в-ва}}}{m_{\text{р-ра}}}$

ва

- $m_{\text{в-ва}}$ - масса растворенного вещества

- $m_{\text{р-ра}}$ - масса раствора

- $m_{\text{р-ля}}$ - масса растворителя

Источники:

- **Левкин А.Н., Кузнецова Н.Е. Задачник по химии: 11 класс: для учащихся общеобразовательных учреждений/А.Н. Левкин, Н.Е.Кузнецова.- М.: Вентана-Граф, 2011.- 240 с.: ил.**





- **Автор:** Калитина Тамара Михайловна
- **Место работы:** МБОУ СОШ №2 с. Александров-Гай Саратовской области
- **Должность:** учитель химии.
- **Дополнительные сведения:** сайт <http://kalitina.okis.ru/>
- **Мини-сайт** <http://www.nsportal.ru/kalitina-tamara-mikhailovna>