

МБОУ «СОШ с. Крабозаводское»

Презентация к уроку химии для 8 класса:

**«ОПРЕДЕЛЕНИЕ МАССОВОЙ ДОЛИ
РАСТВОРЕННОГО ВЕЩЕСТВА»**

**Подготовила:
Козлова Анна Петровна,
учитель химии**

Выбери формулу:

$$1) \varphi = \frac{V_{\text{вещества}}}{V_{\text{смеси}}} \cdot 100\%$$

$$4) n = \frac{V}{V_m}$$

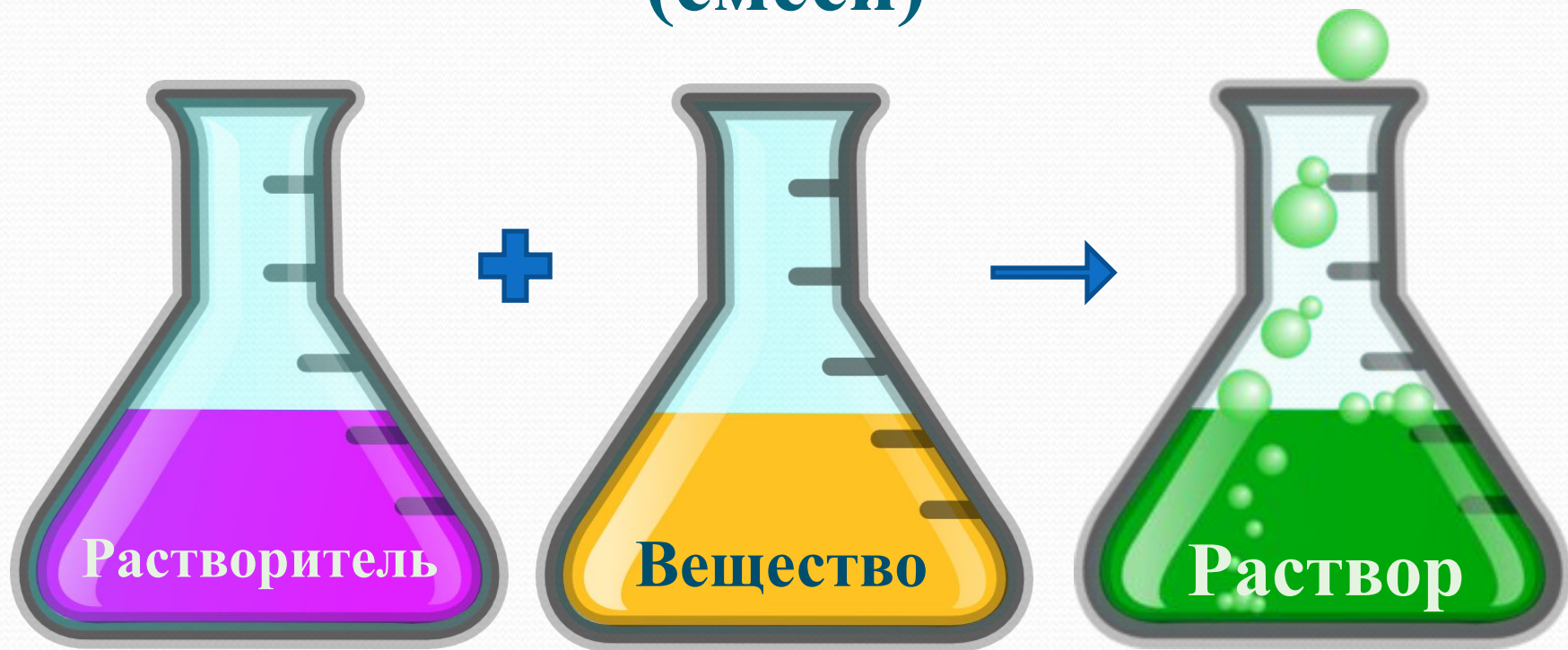
$$2) m = n \cdot M$$

$$5) \omega = \frac{m_{\text{вещества}}}{m_{\text{раствора}}} \cdot 100\%$$

$$3) m_{\text{вещества}} = \frac{\omega \cdot m_{\text{раствора}}}{100\%}$$

$$6) V_{\text{вещества}} = \frac{\varphi \cdot m_{\text{смеси}}}{100\%}$$

Задачи на вычисление массовой и объемной доли вещества в растворе (смеси)

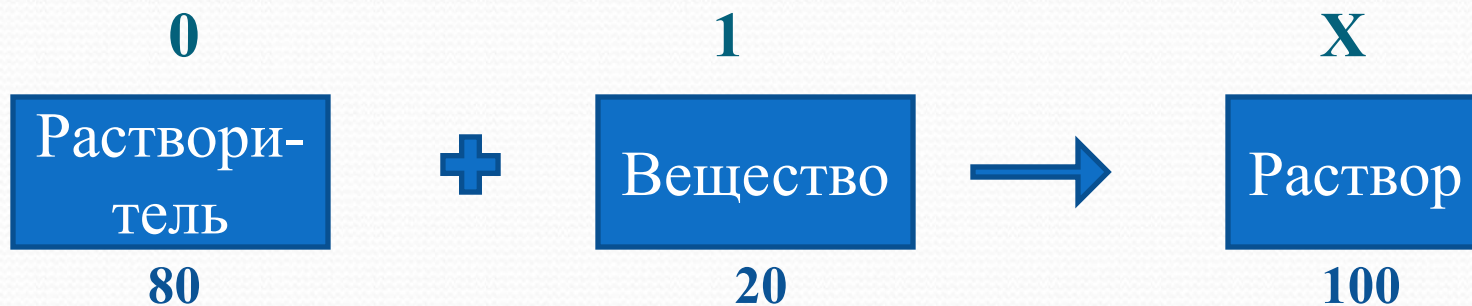


Над изображением сосуда записываем **массовую долю** в виде десятичной дроби (над растворителем – 0, над веществом – 1).

Под изображением записываем **массу**.

Например, для задачи:

Какой будет массовая доля сахара в растворе, если к 80 г воды добавили 20 г сахара?





$m_1 \cdot \omega_1 + m_2 \cdot \omega_2 = (m_1 + m_2) \cdot \omega_3$, то есть:

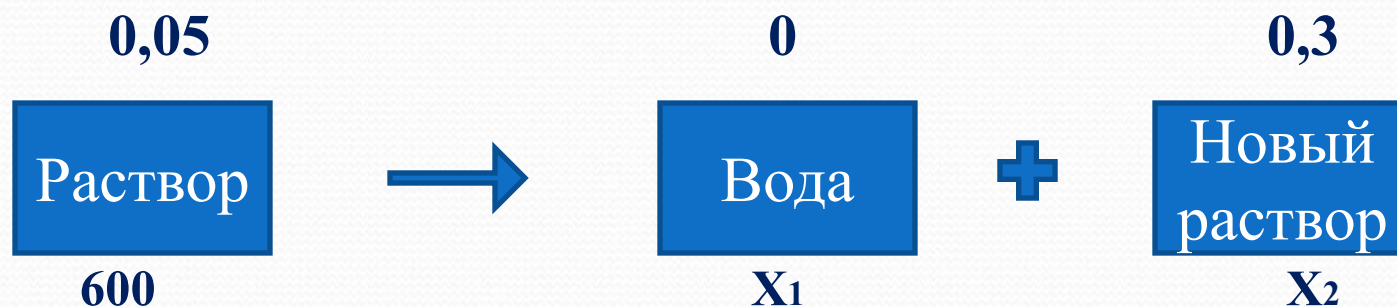
$$80 \cdot 0 + 20 \cdot 1 = 100 \cdot x$$

$$20 = 100x$$

$$x = 20/100 = 0,2 \text{ или } 20\%$$

ЗАДАЧА

Какую массу воды следует выпарить из 600 г 5%-го раствора соли, чтобы получить ее 30%-ный раствор?



Составляем уравнение:

$$600 \cdot 0,05 = X_1 \cdot 0 + X_2 \cdot 0,3$$

$$30 = 0,3 X_2$$

$$X_2 = 100 \text{ г (масса оставшегося раствора)}$$

$$600 - 100 = \underline{500 \text{ г}} \text{ (масса воды)}$$

Упражнения для улучшения мозгового кровообращения

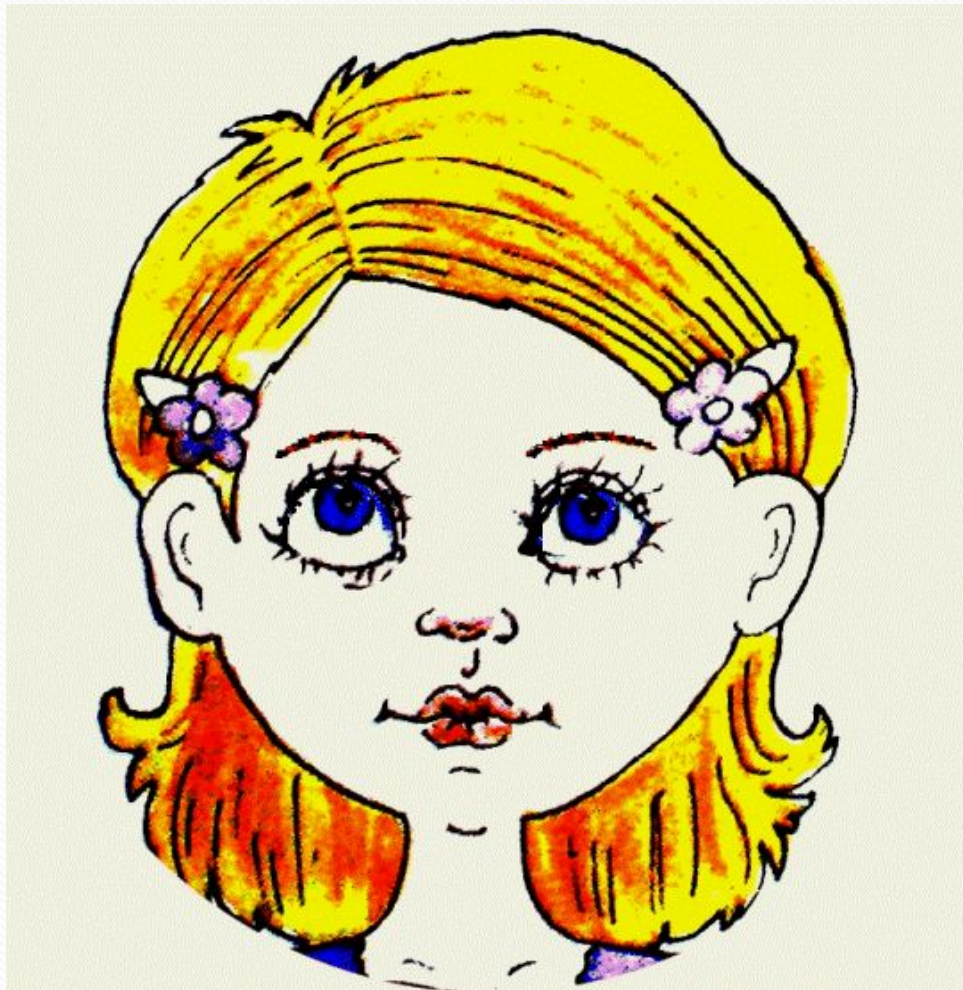
«Наклоны головы»

- Вперед – назад
- Вправо – влево



«Во все стороны»

Двигайте глазами вверх-вниз, вправо-влево



ЗАДАЧА

- Рассчитайте массу воды и соляной кислоты, которые надо взять для получения 500 г 5%-го раствора.

Команда 1

Для дезинфекции ран используется 5%-ный раствор марганцовки. Какую массу марганцовки и воды надо взять для приготовления 200 г раствора?

Марганцовки 10 г, воды 190 г

Команда 2

В домашней аптечке всегда есть 3%-ный раствор «зеленки». Сколько красителя бриллиантового зеленого надо растворить в спирте, чтобы получить 10,25 г «зеленки»?

*0,3 г красителя
бриллиантового зеленого*

Команда 4

**Если вы любите сладкий чай, то на 1 стакан (250 г воды) добавляете две чайные ложки сахара (по 5 г каждая).
Какая массовая доля сахара в чае?**

3,8 %

Команда 5

**Чтобы кожа была белой и гладкой,
принято принимать соленые ванночки
для лица и рук. Какую массу соли и воды
надо взять, чтобы получить 500 г
соленого раствора с массовой долей соли
1%?**

5 г соли, 495 г воды

Домашнее задание:

● § 26, задачи 5,6,7

Список использованных источников информации:

1. Геращенко И.И. Решение задач на растворы. Журнал «Химия в школе», №5, 1994.
2. Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г. Химия, 8 класс. Учебник для общеобразовательных учреждений. Москва: Просвещение, 2011 год
3. Фадеев Г.Н. Задачи и тесты для самоподготовки по химии 6 пособие для ученика и учителя. – М.: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2008.