Решение задач на вычисление массовой доли вещества в смеси

- **Цель урока:**
- **Содержательная:** Закрепление материала по теме: «Массовая доля компонента смеси».
- **Деятельностная:** Формирование у учащихся новых способов деятельности (умение отвечать на действенные вопросы, аргументировать свои ответы; обсуждение проблемных ситуаций в группах; умение оценивать свою деятельность и свои знания).

$$w = \frac{m\,(\text{компонента})}{m\,(\text{смеси})}(\cdot 100\%).$$

Для растворов **массовая доля вещества** (w) рассчитывается по формуле:

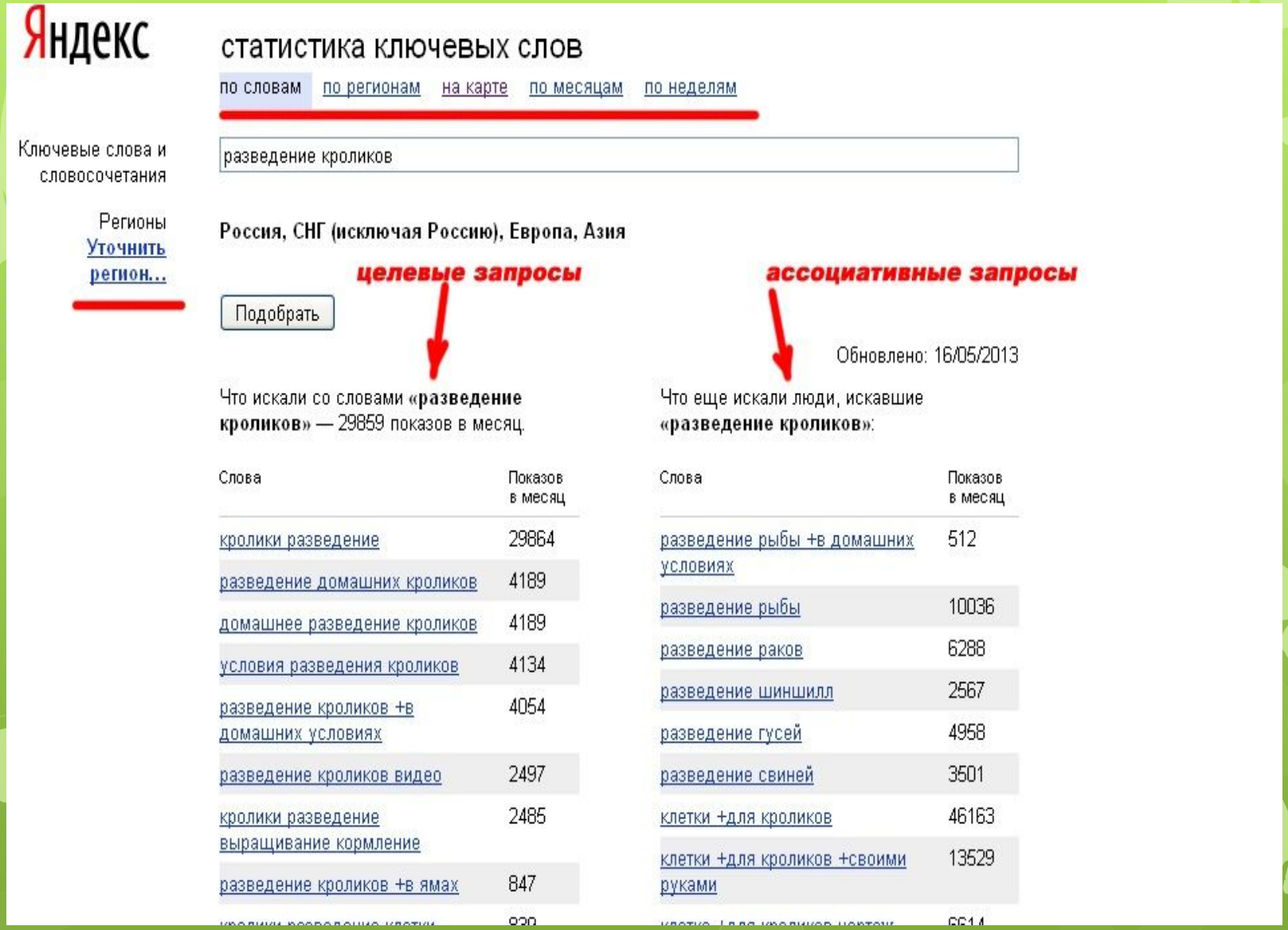
$$w = \frac{m\,(\text{в-ва})}{m\,(\text{р-ра})}(\cdot 100\%).$$

Если вещество содержит примеси, то его массовая доля (%) равна:

$$w\,(\text{в-ва}) = 100\% - w\%\,(\text{примесей}).$$

RELASKO.RU

- *Задача 1*
- В грушах сладких сортов содержится сахара 15% от их массы. Сколько кг сахара будет содержаться в 6 кг груш?
- **Решение**
- 1) 6 : 100 = 0,06 (кг) 1% от шести килограмм;
- 2) 0,06 * 15 = 0,9 (кг).
- Ответ: в шести кг груш будет содержаться 0,9 кг сахара.
- *Задача 2*
- В классе 30 человек, из них девочек – 18. Сколько процентов мальчиков в классе?
- **Решение**
- 1) 30 : 100 = 0,3 - 1% процент всех детей класса;
- 2) 30 – 18 = 12 – мальчиков в классе;
- 3) 12 : 0,3 = 40%.
- Ответ: в классе учится 40% мальчиков.


Яндекс
статистика ключевых слов
по словам
по регионам
на карте
по месяцам
по неделям
Ключевые слова и словосочетания
разведение кроликов
Регионы
Уточнить регион...
Россия, СНГ (исключая Россию), Европа, Азия
целевые запросы
ассоциативные запросы
Подобрать
Обновлено: 16/05/2013
Что искали со словами «разведение кроликов» — 29859 показов в месяц.
Что еще искали люди, искавшие «разведение кроликов»:
Слова
Показов в месяц
кролики разведение 29864
разведение домашних кроликов 4189
домашнее разведение кроликов 4189
условия разведения кроликов 4134
разведение кроликов +в домашних условиях 4054
разведение кроликов видео 2497
кролики разведение выращивание кормление 2485
разведение кроликов +в ямах 847
Слова
Показов в месяц
разведение рыбы +в домашних условиях 512
разведение рыбы 10036
разведение раков 6288
разведение шиншилл 2567
разведение гусей 4958
разведение свиней 3501
клетки +для кроликов 46163
клетки +для кроликов +своими руками 13529

- **Белые монеты делают из нейзильбера (20% меди, 35% никеля, 45% цинка), а желтые из сплавов меди и никеля (мельхиор), меди и цинка (латуни), алюминиевой бронзы (меди и алюминия)**

Медаль «За особые успехи в учении» (образца 2014 г.)

Рисунок медали "За особые успехи в учении" образца 2014 года (аверс)

Рисунок медали "За особые успехи в учении" образца 2014 года (реверс)

Серебряная медаль РСФСР «За отличные успехи в учении, труде и за примерное поведение»

Серебряная медаль РСФСР «За отличные успехи в учении, труде и за примерное поведение» (аверс). Награда военного врача Смолина Николая Ивановича.

Серебряная медаль РСФСР «За отличные успехи в учении, труде и за примерное поведение» (реверс), диаметр 40 мм, толщина 3 мм, вес 24 гр.

- В современной России для изготовления ювелирных изделий используется золото 375, 500, 583, 585, 750, 958 и 996 пробы. Существует еще практически чистое золото 999,9 пробы, но для украшений оно совсем не подходит из-за своей мягкости и используется исключительно в космической промышленности. Состав сплава золота 585 пробы содержит 58.5% чистого золота и два основных лигатурных металла: медь (33.5%) и серебро (8%).

Молярная концентрация раствора

Выписать в тетрадь!

Молярную концентрацию (C_m) растворов определяют по формуле:

$$C_m = \frac{\nu_{(раствор.вещества)}}{V_{(раствора)}}$$

где $\nu = m/M$ - количество вещества

(здесь M - молярная масса вещества), V – объём

C_m измеряют в моль/л или моль/м^3

(в системе СИ).

Молярная концентрация показывает количество растворённого вещества (моль), содержащегося в 1л раствора.

- Маршрутный лист урока по теме
- **Решение задач на определение концентраций раствора**
- ученика 8 класса
- ФИ ученика(цы)_____
- 1.Определение массы золота, серебра в ювелирном украшении по бирке-этикетке
- Решение: **Оценка_____**
- 2. Определение массы золота в олимпийских медалях, медалях за «Успехи в обучении»)
- Решение: **Оценка_____**
- 3.Определение массы цинка и меди в денежных монетах
- Решение: **Оценка_____**
- **Итоговая оценка_____**

- Задание на дом*:*
- 1.выполнить тесты в Виртуальном факультативе по химии «Простейшие тесты для начинающих химиков» («Электронное образование») учителя химии Латыповой Л.Р.
- 2.придумать и написать на отдельном листочке по одной практической задаче из жизни по данной теме (по желанию).

Рефлексия

- Сегодня я узнал…
- Было интересно…
- Было трудно…
- Я научился…

- Спасибо за урок!