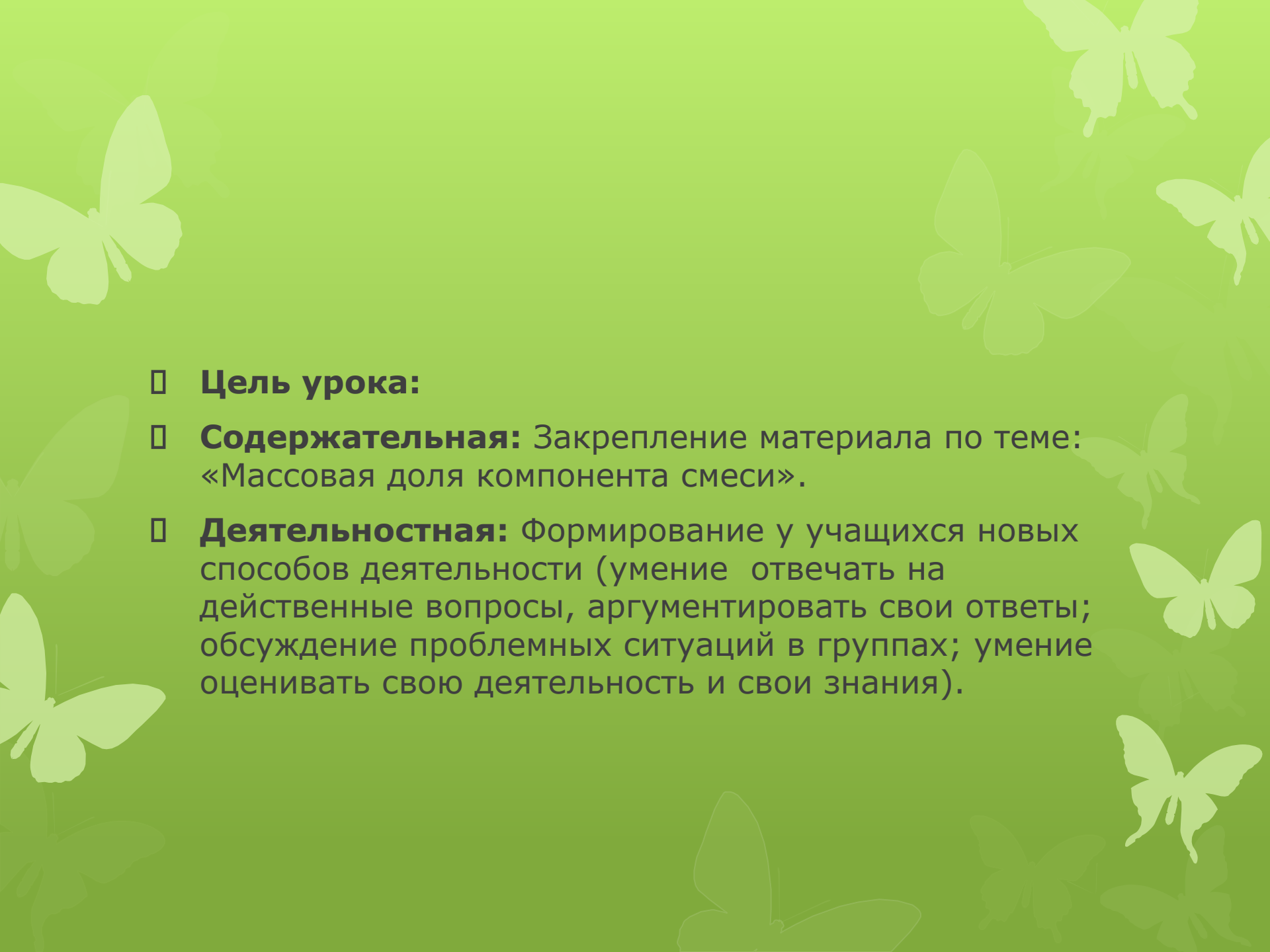


**Решение задач на
вычисление массовой
доли вещества в смеси**

- 
- The background is a solid light green color with several white butterfly silhouettes scattered across it. The butterflies are of various sizes and orientations, some appearing to fly towards the right and others towards the left. The overall aesthetic is clean and nature-themed.
- **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:

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

□ *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.

СТАТИСТИКА КЛЮЧЕВЫХ СЛОВ

по словам [по регионам](#) [на карте](#) [по месяцам](#) [по неделям](#)

Ключевые слова и словосочетания

Регионы
[Уточнить регион...](#)

разведение кроликов

Россия, СНГ (исключая Россию), Европа, Азия

Подобрать

целевые запросы



Что искали со словами «разведение кроликов» — 29859 показов в месяц.

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
кролики разведение клетки	829

ассоциативные запросы



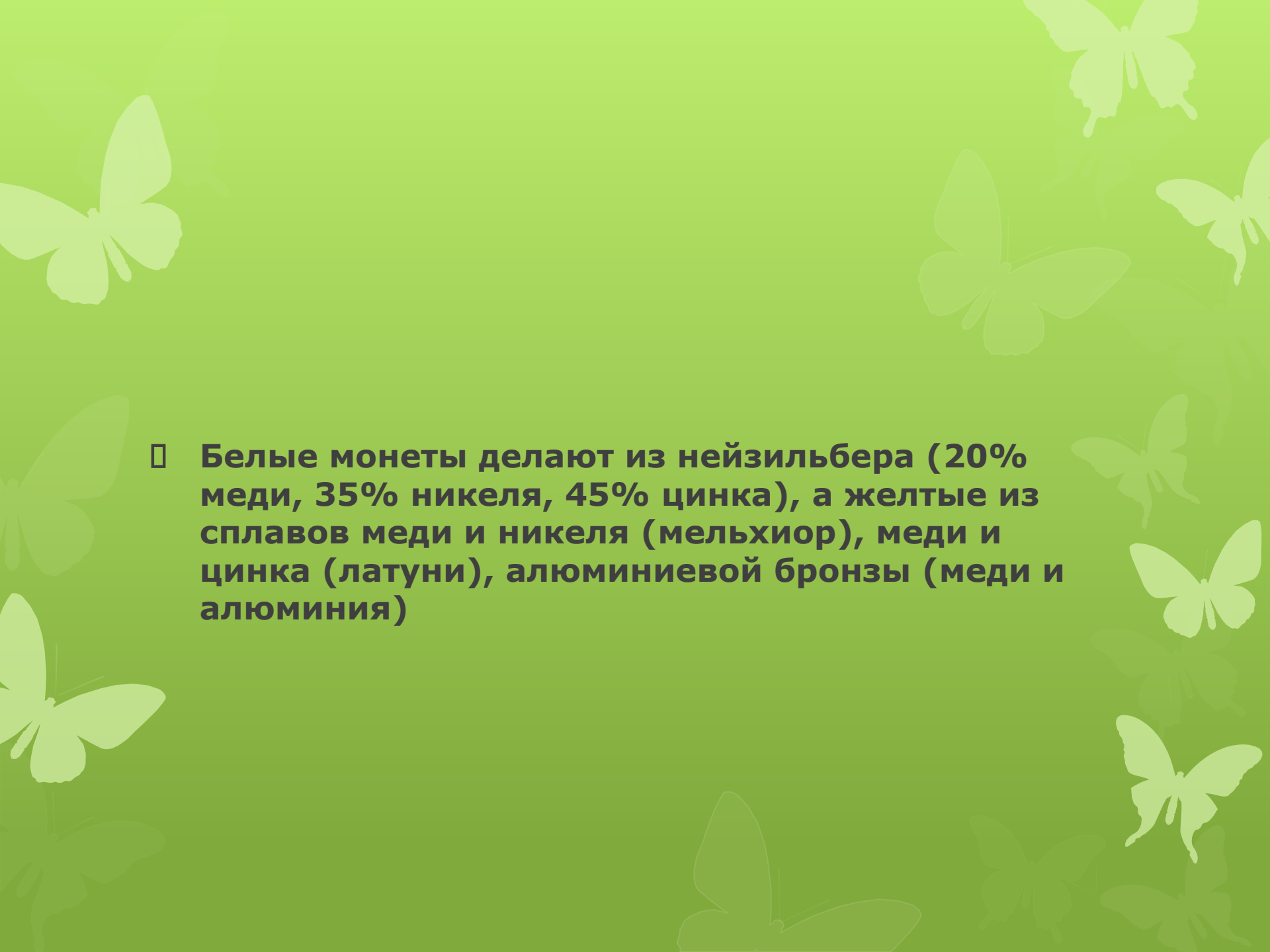
Обновлено: 16/05/2013

Что еще искали люди, искавшие «разведение кроликов»:

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
клетки +для кроликов +картон	6614





- 
- **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:

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

где $v = m/M$ - количество вещества
(здесь M - молярная масса вещества), V – объём

C_m измеряют в моль/л или моль/м³
(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!