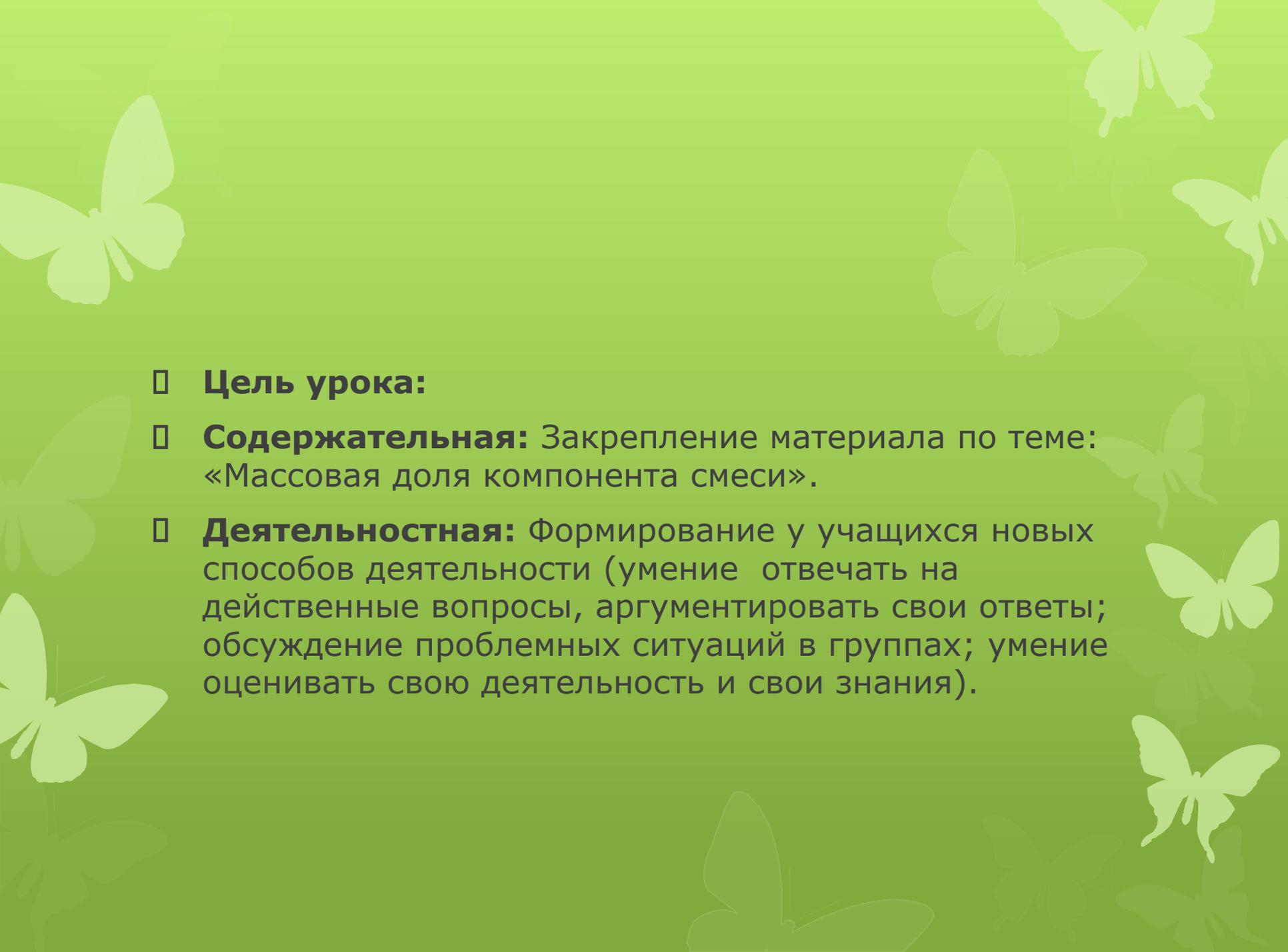


**Решение задач на
вычисление массовой
доли вещества в смеси**

- 
- The background is a light green gradient with several white butterfly silhouettes and faint leaf patterns scattered across it.
- **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



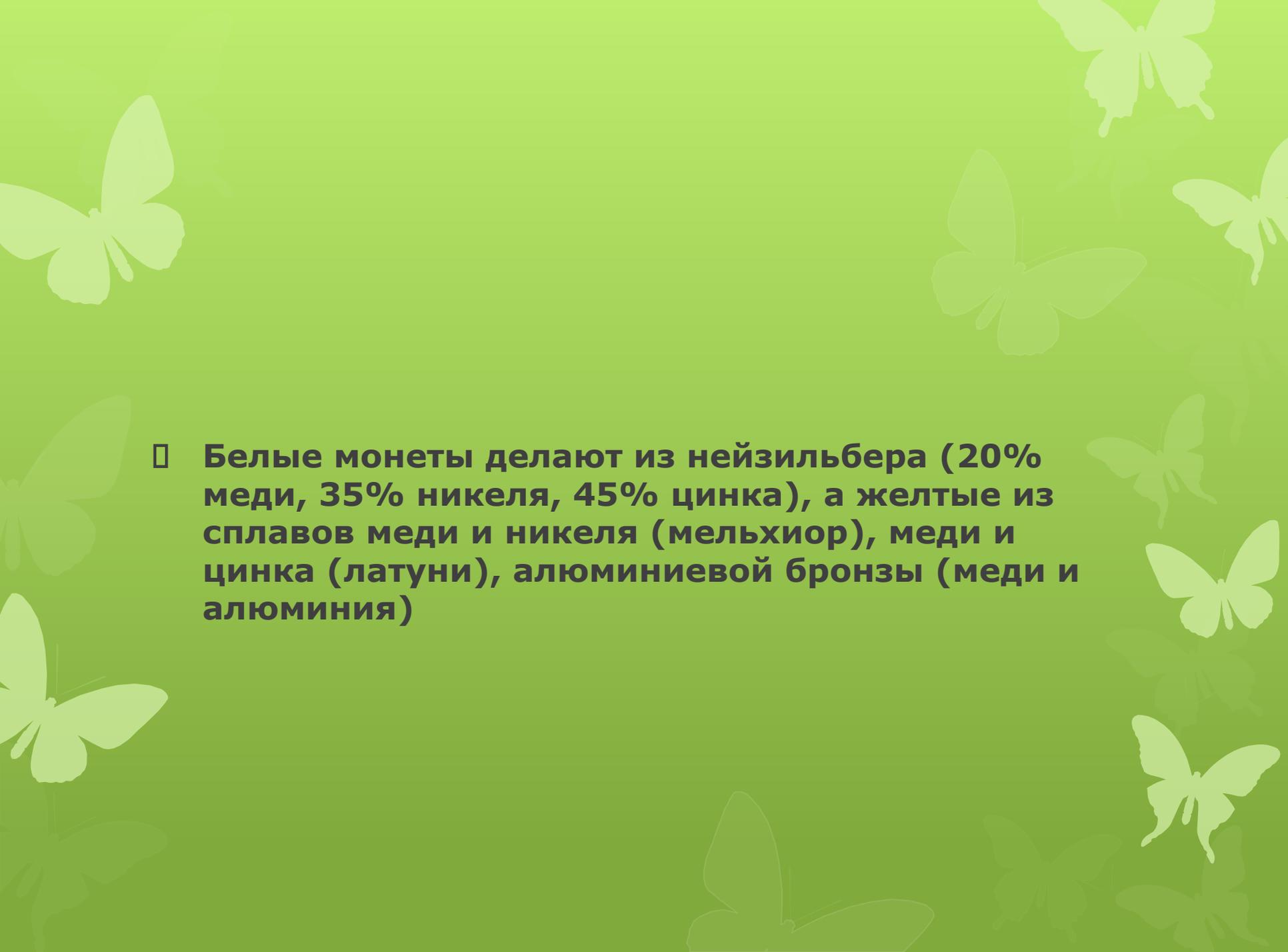
Обновлено: 16/05/2013

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!