

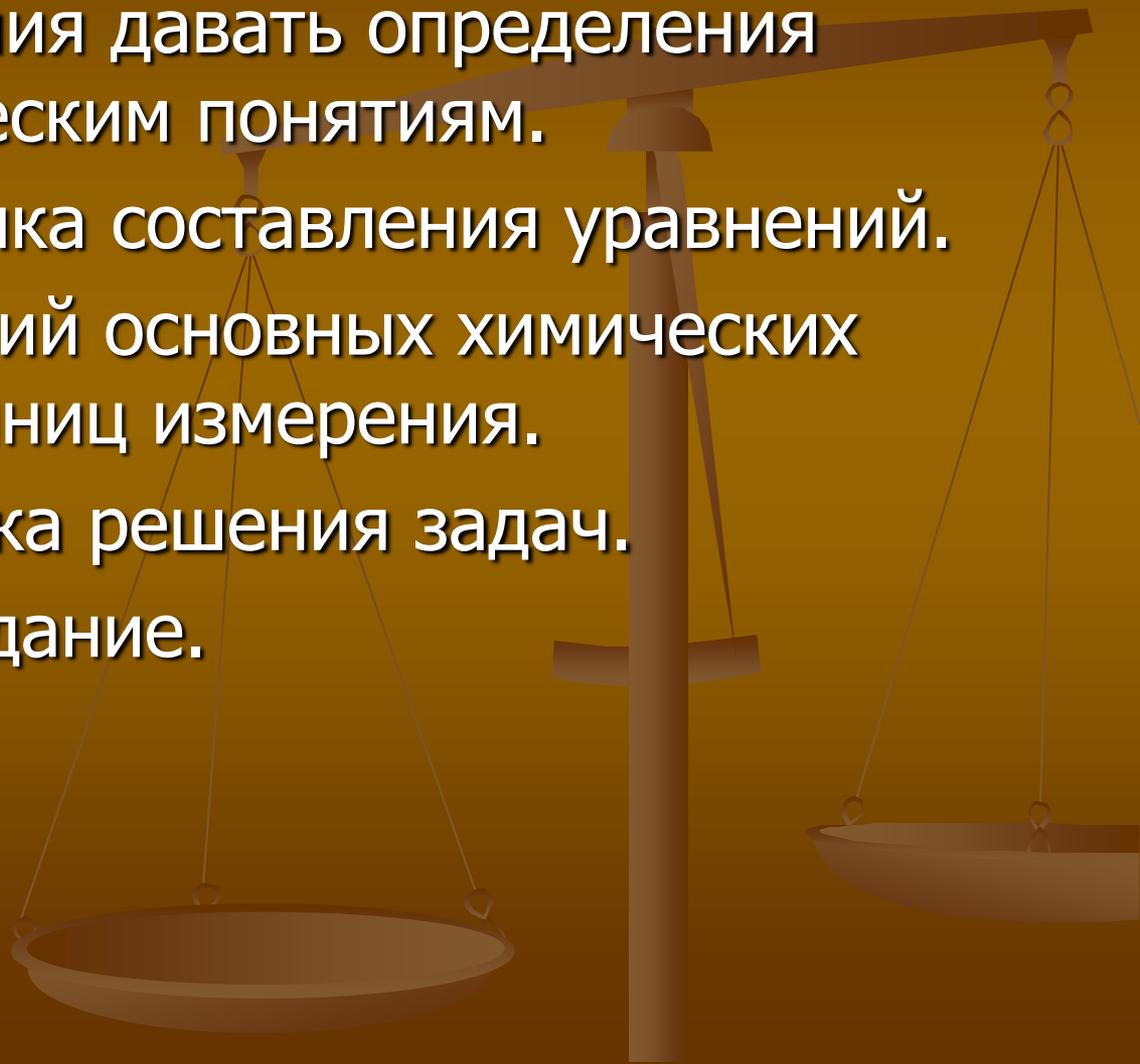
Первоначальные химические понятия

Урок – обобщение.

Цель: проверка знаний и
закрепление основных навыков.

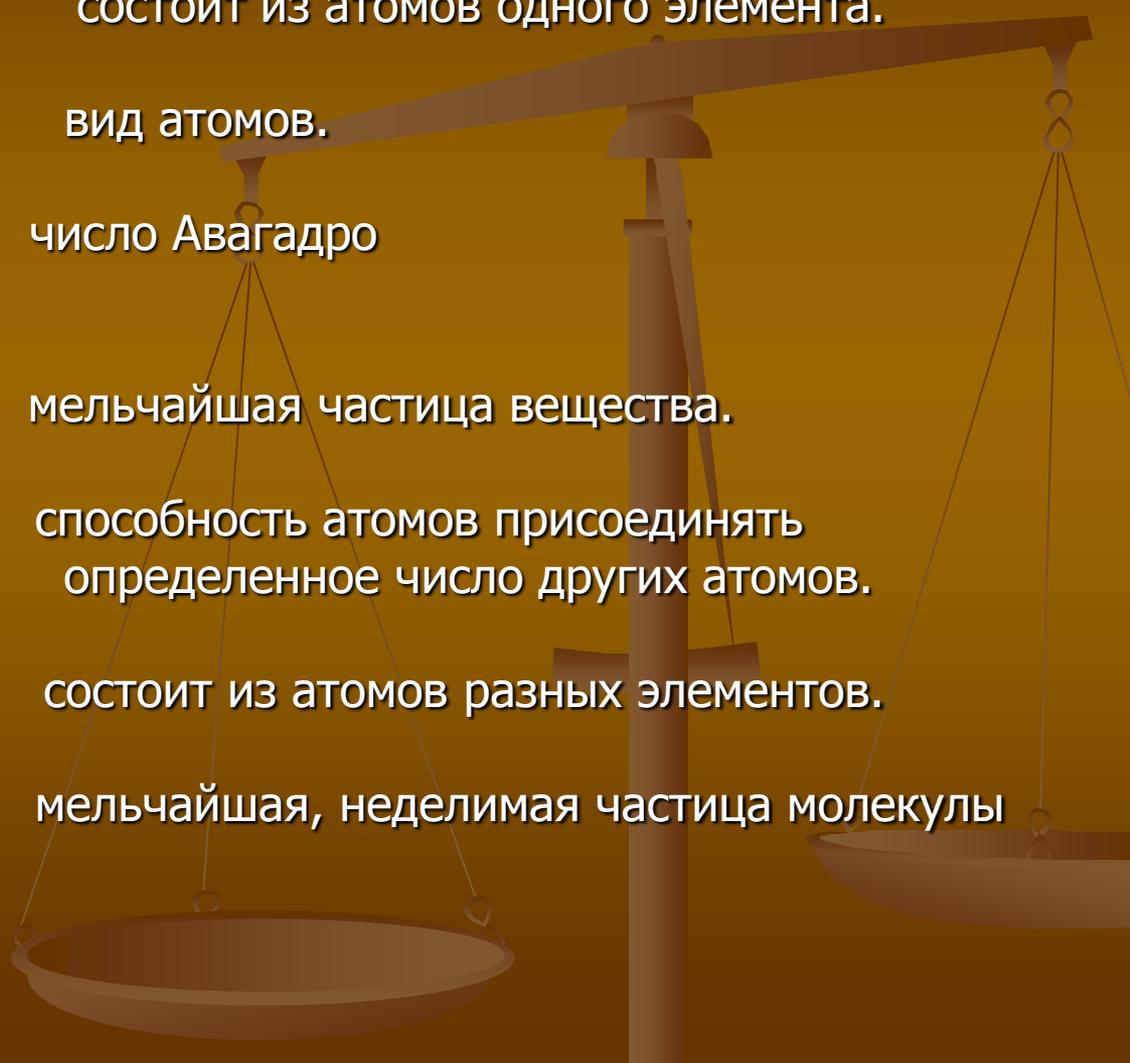
План урока

- 1. Проверка умения давать определения основным химическим понятиям.
- 2. Проверка навыка составления уравнений.
- 3. Проверка знаний основных химических величин и их единиц измерения.
- 4. Проверка навыка решения задач.
- 5. Творческое задание.



Сопоставить определения и термины, проставив в правой части соответствующие номера.

- 1. Атом - состоит из атомов одного элемента.
- 2. Молекула - вид атомов.
- 3. Простое вещество - число Авагадро
- 4. Сложное вещество - мельчайшая частица вещества.
- 5. Химический элемент способность атомов присоединять определенное число других атомов.
- 6. $6,02 * 10^{23}$ 1/моль состоит из атомов разных элементов.
- 7. Валентность - мельчайшая, неделимая частица молекулы



Проверка

- 3, 5, 6, 2, 7, 4, 1.
- Баллы по числу совпадений.



Закончить уравнения реакций, определить тип реакций.

■ 1 вариант



2 вариант



Проверка

По 2 балла за каждую правильную реакцию.

■ 1 вариант



(соединение)



(замещение)



(замещение)



(соединение)

2 вариант



(замещение)



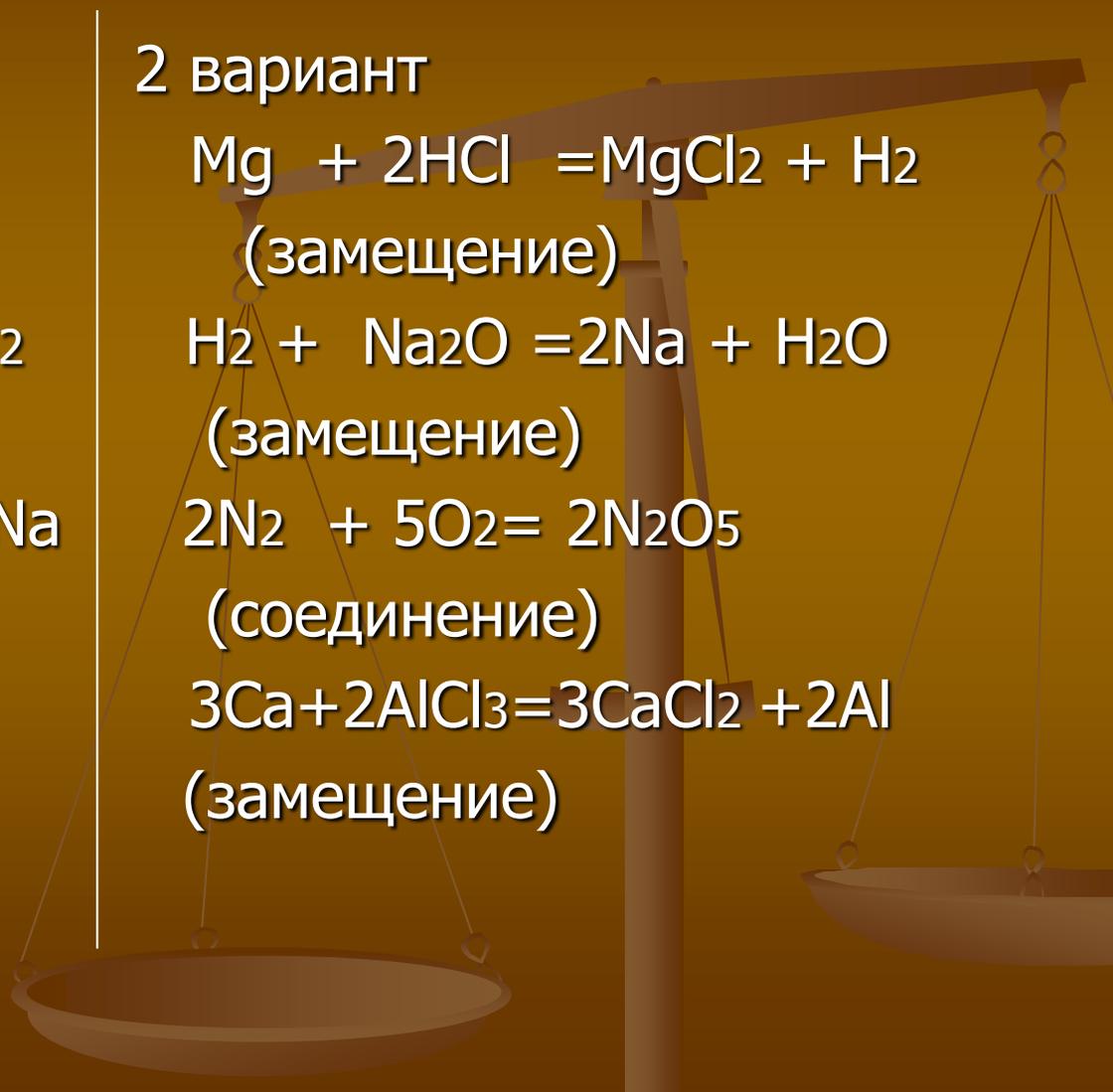
(замещение)



(соединение)

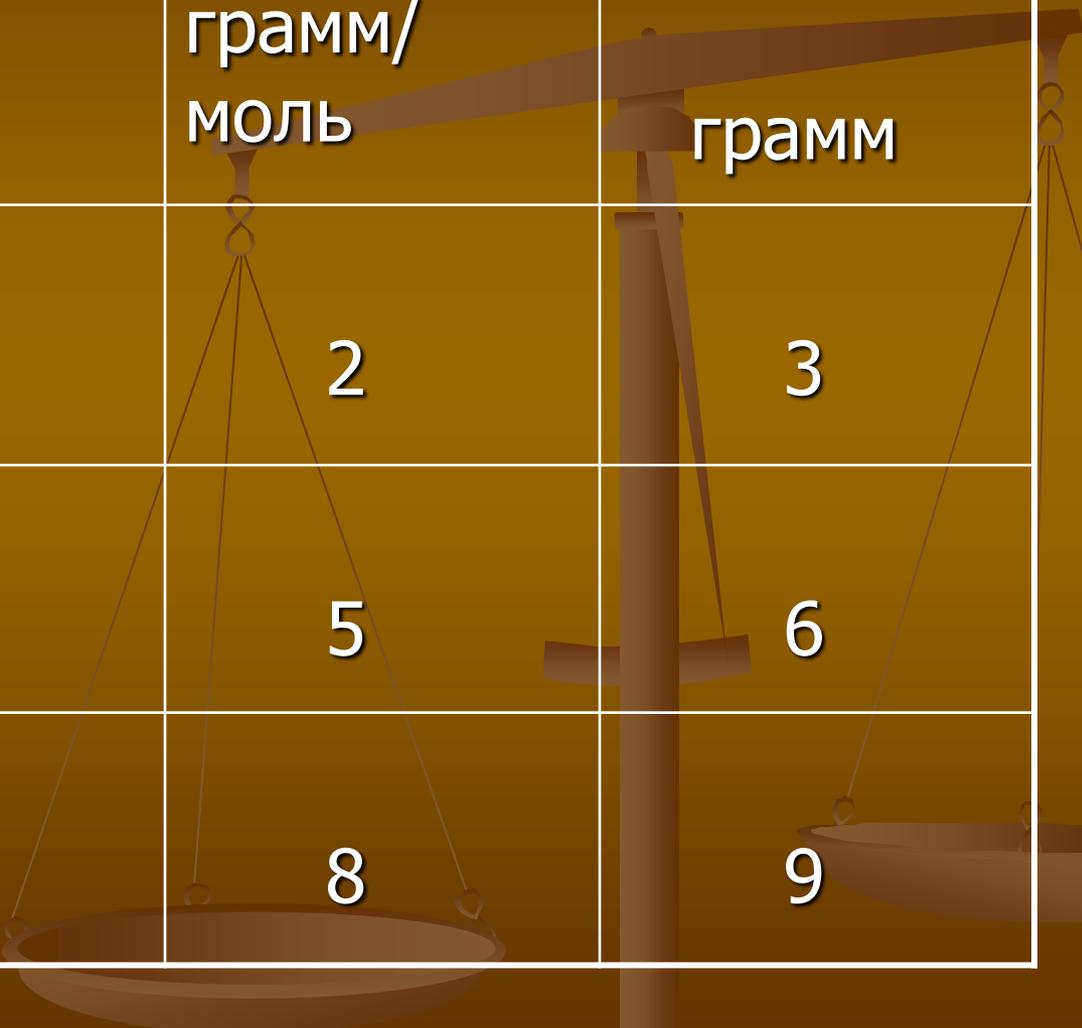


(замещение)



Определить единицы измерения данных величин.

	моль	грамм/ моль	грамм
M Молярная масса	1	2	3
m Масса вещества	4	5	6
Количество вещества	7	8	9



Проверка

- Ответы: 2, 6, 7.
- Баллы по числу
- правильных
- ответов.



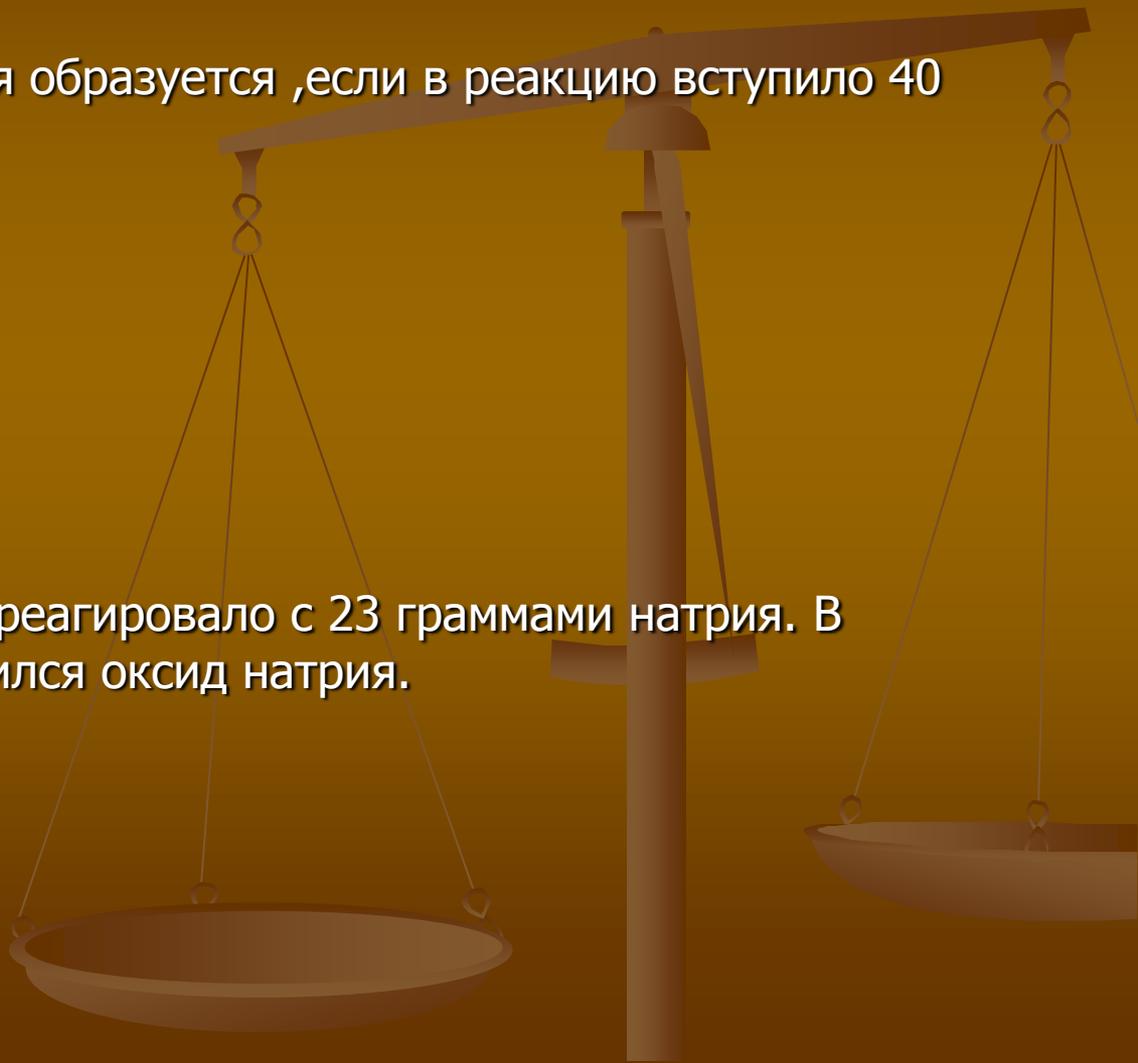
Решить задачи по вариантам:

- 1 вариант

Сколько грамм оксида кальция образуется ,если в реакцию вступило 40 грамм кальция.

2 вариант

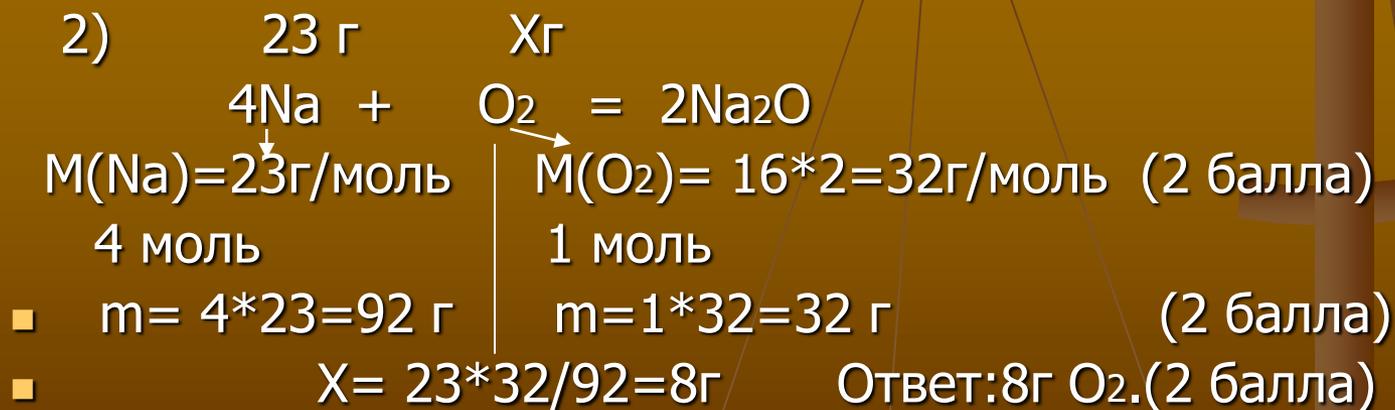
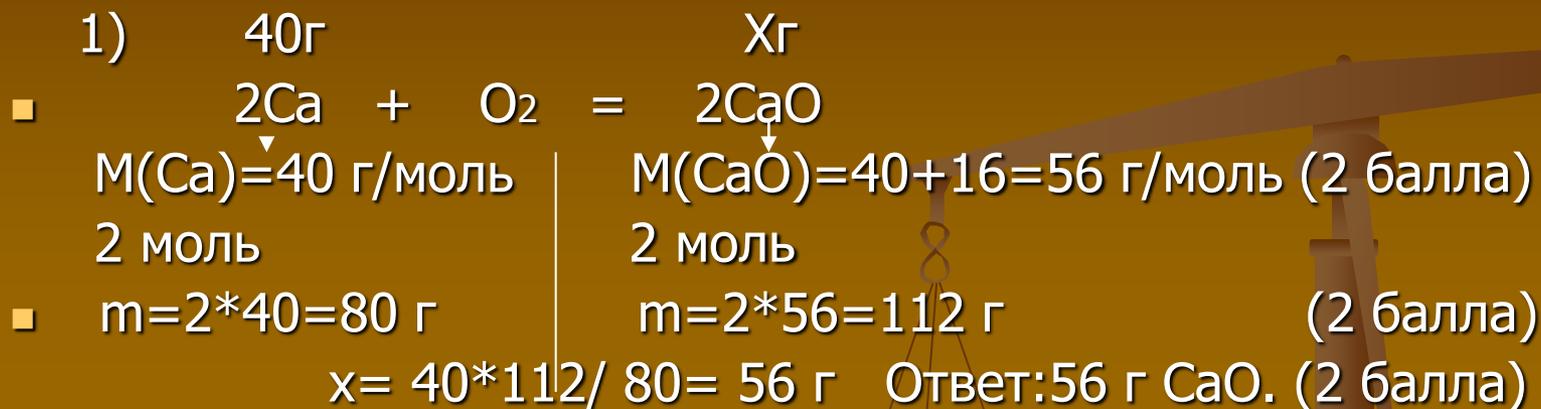
Сколько грамм кислорода прореагировало с 23 граммами натрия. В результате реакции получился оксид натрия.



Подсказка

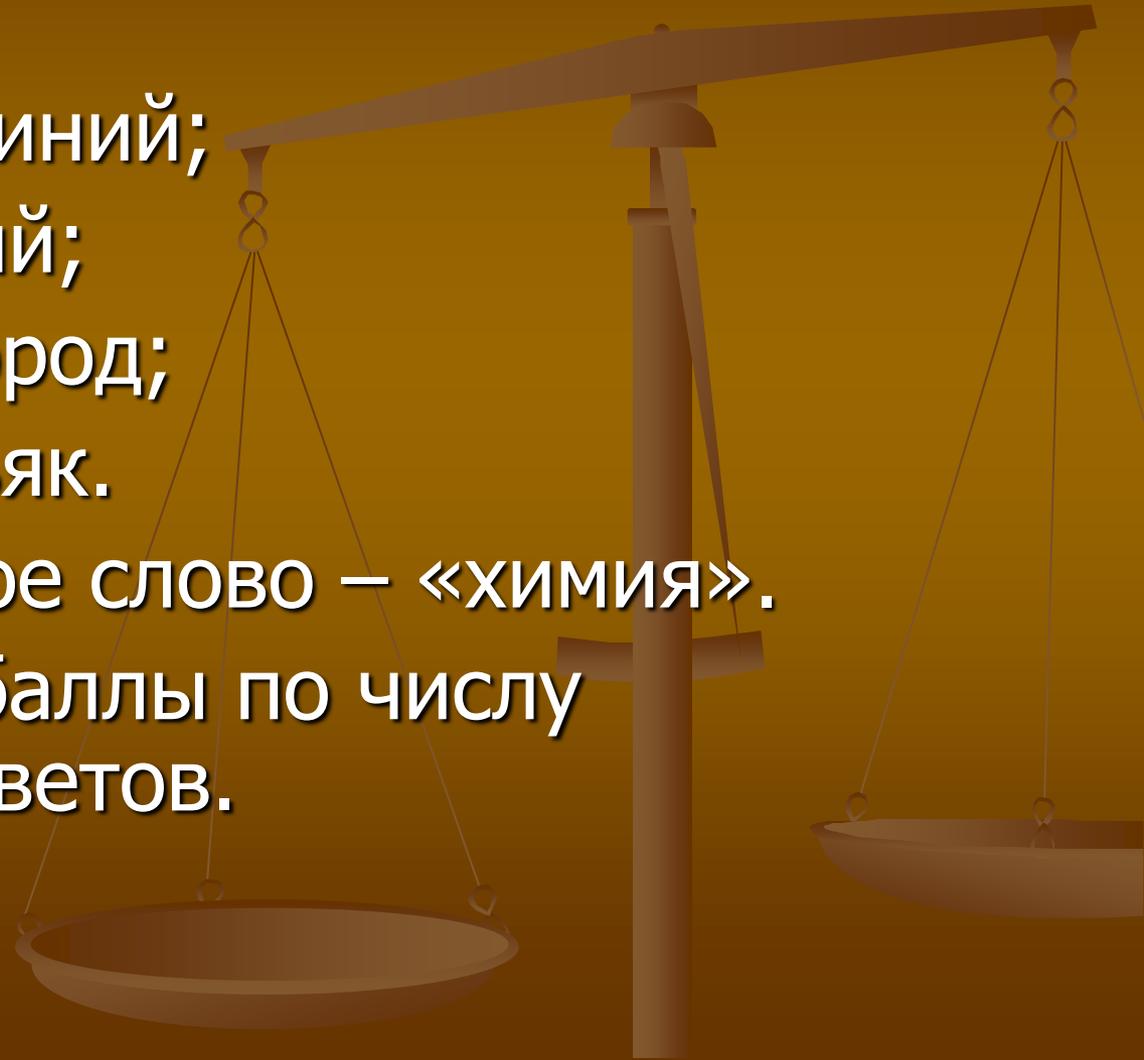


Проверка:



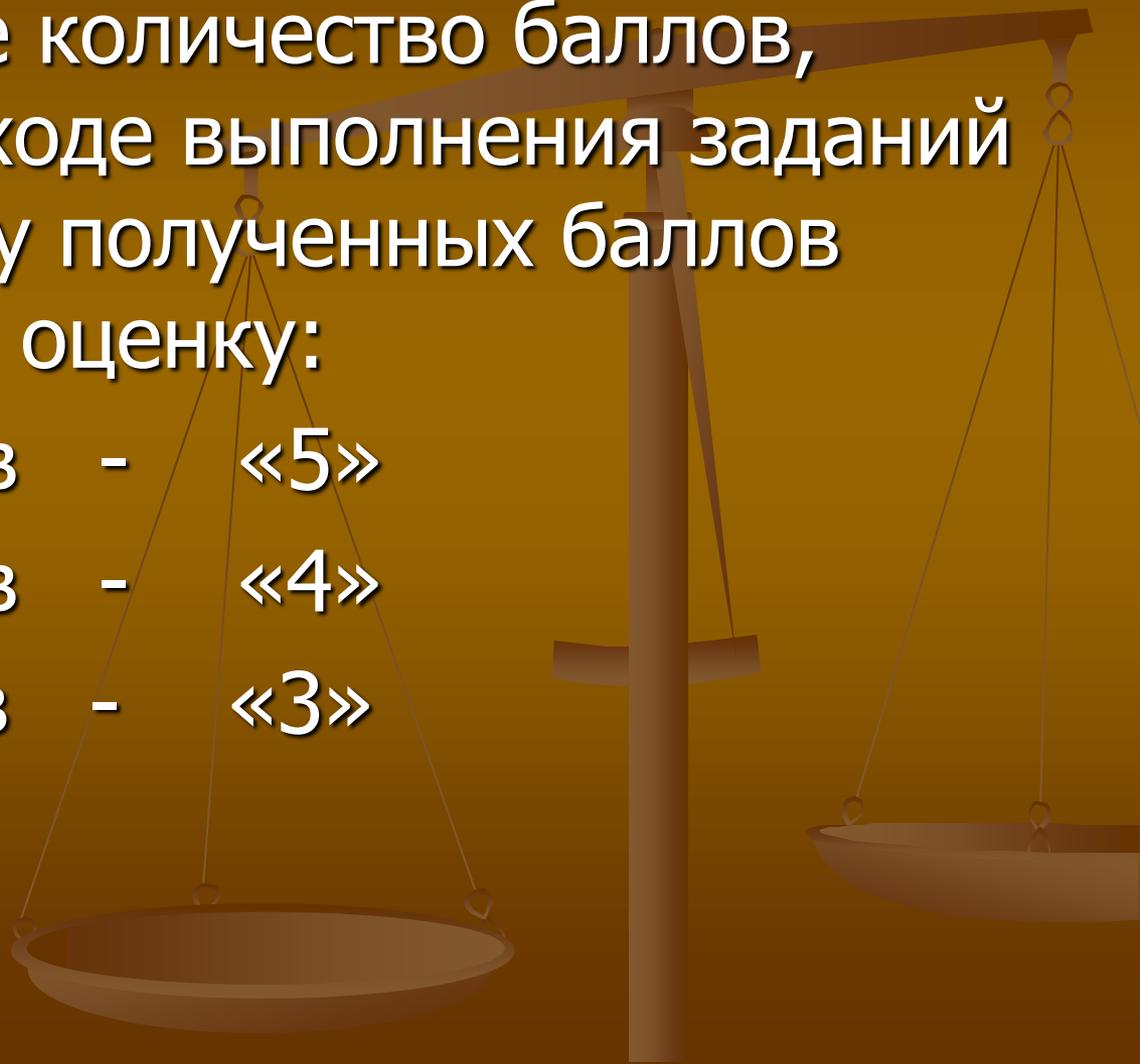
Проверка:

- 1) хлор;
- 2) алюминий;
- 3) магний;
- 4) кислород;
- 5) мышьяк.
- Ключевое слово – «химия».
- Проставить баллы по числу правильных ответов.



Подвести итоги урока:

- Подсчитайте количество баллов, полученных в ходе выполнения заданий урока. По числу полученных баллов поставьте себе оценку:
- 21 – 25 баллов - «5»
- 15 – 20 баллов - «4»
- 8 - 14 баллов - «3»



Домашнее задание

- Повторить правила составления формул по валентности.
- Решить: $m\ 3\ \text{N}_2\text{O}_5 =$
- $m\ 0,5\ \text{SO}_3 =$
- Определить число атомов в каждом случае (используя число Авогадро).