

МБОУ «Дмитриевогорская СОШ»

Презентация к уроку химии в 8 классе
Тема: Решение задач по уравнению реакции

Подготовила: учитель химии
Некрасова Нина Сергеевна

2012г

Решить задачу – значит выиграть сражение



Элементарий

Цель урока :

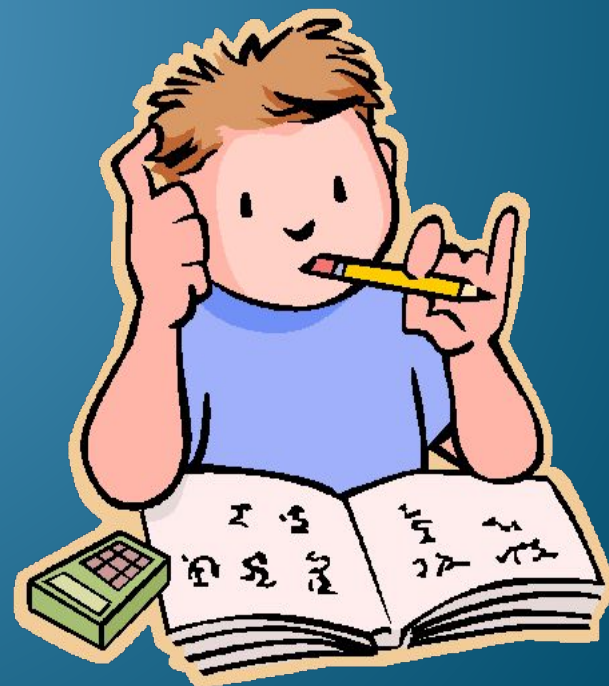
- Научиться выигрывать сражения или
Научиться решать задачи



- Какие задачи мы научились решать на уроках химии?
 1. По символу химического элемента
 2. По химической формуле сложного соединения

Тема урока

- Решение задач по уравнению химической реакции





Как называется это поле?

| | | | | | | | |
|------|-----------------|-------------------------|-----------------|-----|-------------------|--------------|-----|
| | | | | | | | |
| NaOH | CuSO_4 | H_2SO_4 | FeCl_3 | PbO | Ca(OH)_2 | H_2 | PbS |
| | | | | | | | |

1812

2012

200

Наполеон разрабатывает план сражения



Поможем Русской армии
подготовиться к сражению.

- Доставить донесение в штаб:



Кутузов планирует сражение



Генеральный план сражения

- 6. Помню, что вещества вступают в реакцию в количествах веществ, кратных их коэффициентам, рассчитаю по формуле количество вещества, указанного в условии задачи, предварительно найду молярную массу вещества

- **7. Запишу результат над формулой этого вещества, а над формулой искомого вещества поставлю x моль**

- 8. Рассуждаю:

По уравнению реакции вещества взаимодействуют в соотношении

А по условию задачи:

- 9. Составляю пропорцию, нахожу x

- 10. По формуле нахожу массу вещества.

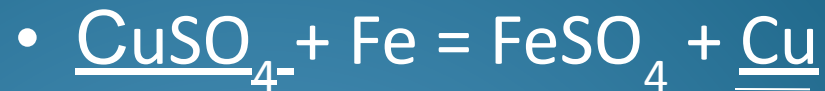
- 11. Запишу ответ

Молодцы!

А теперь настал час сражения!

- Решаем задачу:
- Найти массу меди, которая выделится на железной пластинке, опущенной в раствор сульфата меди, если масса растворенной соли равна 240г
- Выполняем пункт 1. Внимательно читаем условие и представляем, как мысленно провести эксперимент, описанный в задаче.

Пункты 2 , 3 и 4



- Дано:
- $m_{\text{CuSO}_4} = 240\text{г}$
- $m_{\text{Cu}} = ?$

- Дано:
- $m_{\text{CuSO}_4} = 240\text{г}$
- $m_{\text{Cu}} = ?$

•

5

6.

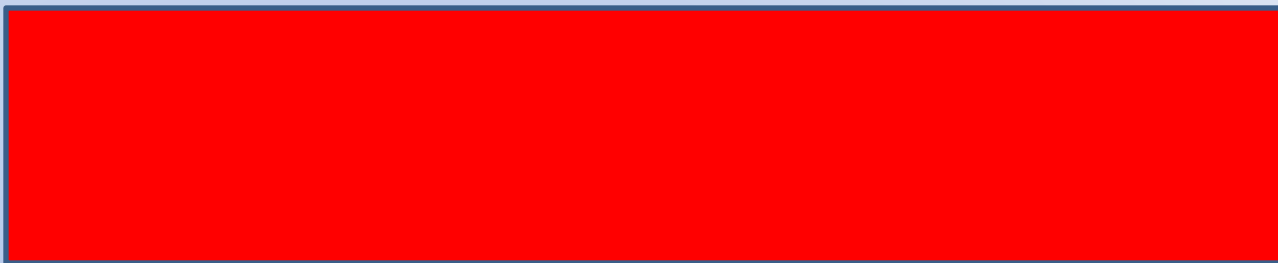
•

100

• Дано:

• $m_{\text{CuSO}_4} = 240\text{г}$

• $m_{\text{Cu}} = ?$



- Великая битва при **Бородино** до сих пор не забыта народами Европы. Так кто же в ней **победил**? ... Остаётся согласиться с мнением самого Наполеона, который считал, что в **Бородинском сражении** французы стали победителями, а русские – непобедимыми!



Что необходимо помнить, решая химические задачи

1. Правильно писать формулы веществ, соблюдая ...
- 2. Не забывать выполнять закон сохранения массы вещества, т.е. ...
- 3. Вести расчеты, используя химическое понятие...
- 4. При расчетах так же производить действия с ...
- 5. Для перевода массы, объема в количество вещества использовать основные формулы:

Проверь себя

- 1. – степени окисления
- 2. расставить коэффициенты
- 3. - моль
- 4. наименованием
- 5. $\nu = m/M$ $\nu = V /V_m$

Памятка решающему задачу

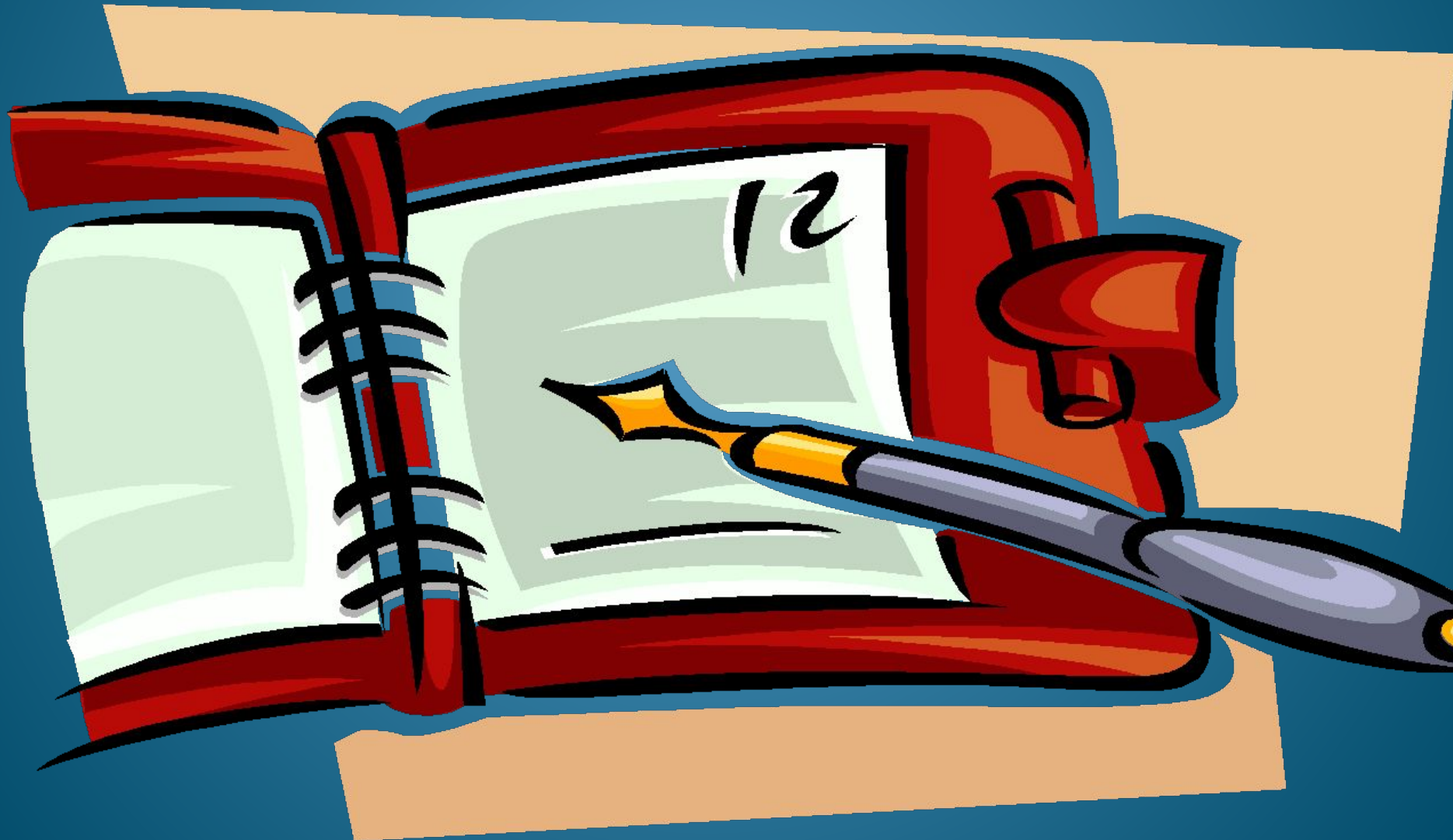
- 1. Вникни в смысл условия задачи, попытайся мысленно воспроизвести то, о чем говорится в задаче.
- 2. Правильно напиши уравнение реакции
- 3. Соблюдай закон сохранения массы вещества, расставь коэффициенты.
- 4. Составь пропорцию и реши уравнение

Подведение итогов

- 5 баллов – отметка «5»
- 4 балла – отметка «4»



На дом: §31 с. 103-113, задача 6
с.116



Спасибо за
урок!