

**Муниципальное бюджетное образовательное учреждение
Изыхская средняя общеобразовательная школа.**

п. Изыхские Копи, республика Хакасия

ЗАКОН ПОСТОЯНСТВА СОСТАВА ОБЩАГО

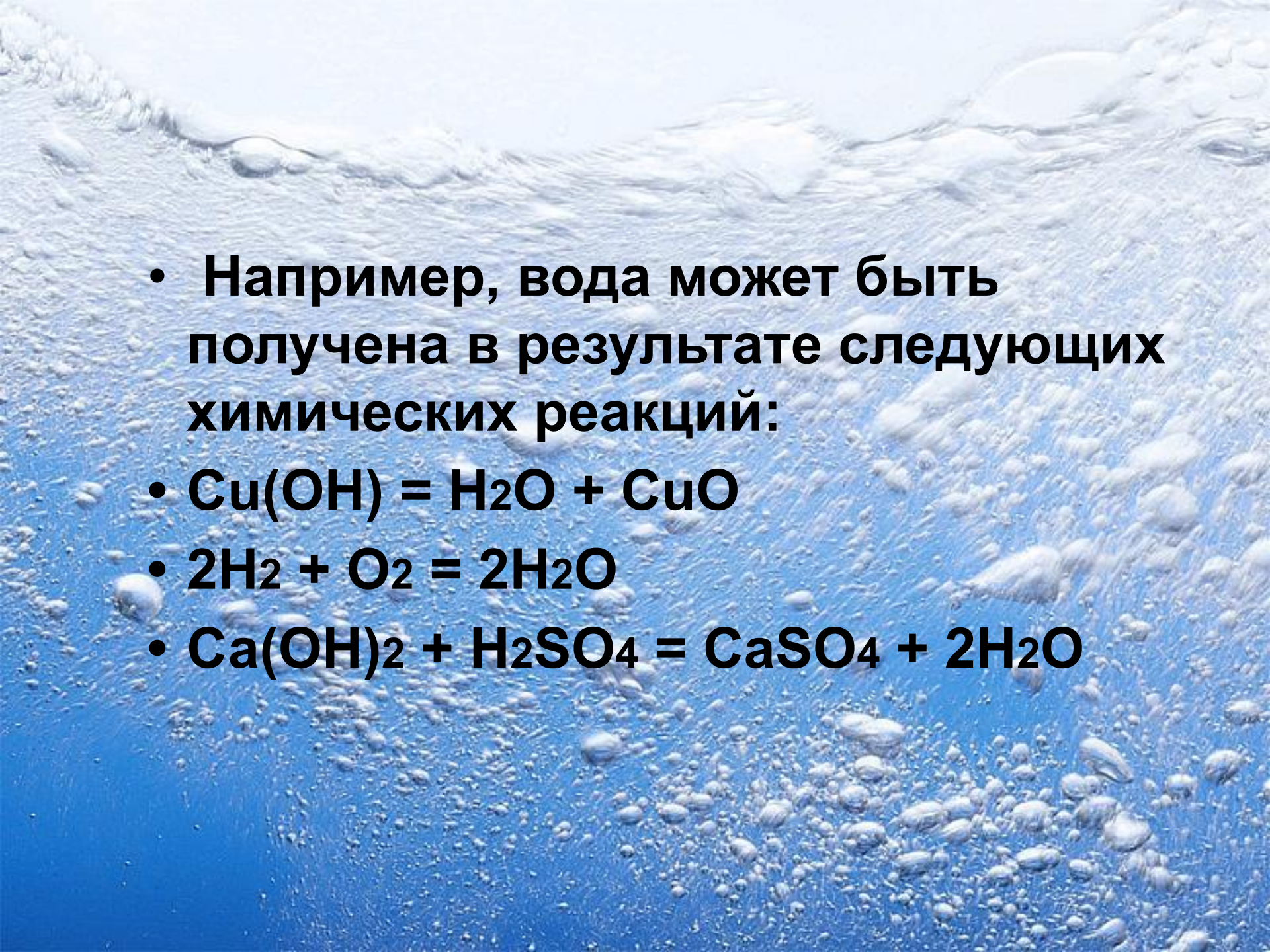
**Федотова Елена Анатольевна –
учитель химии**

МБОУ Изыхская СОШ



Закон постоянства состава

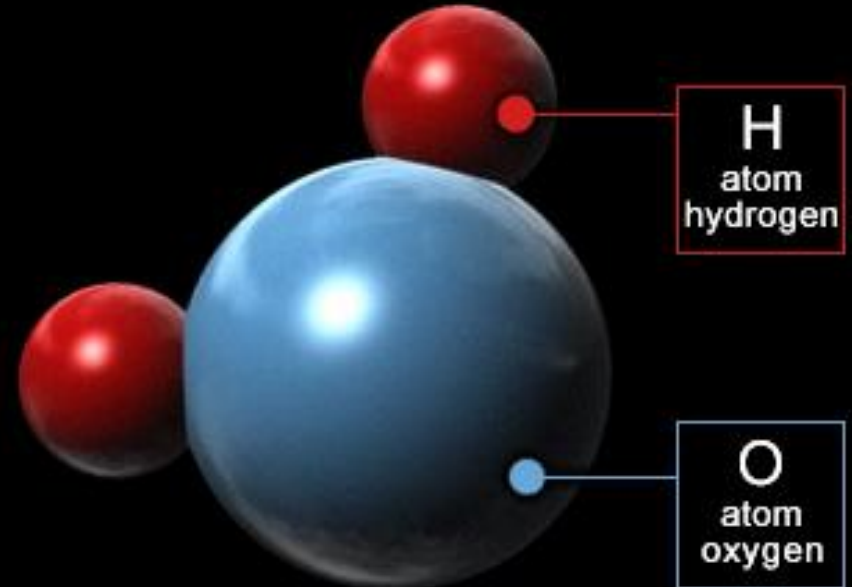
**Был открыт французским химиком Прустом:
всякое чистое вещество (химическое соединение), каким бы путем оно ни было получено, имеет строго определенный и постоянный состав (качественный и количественный).**



- **Например, вода может быть получена в результате следующих химических реакций:**



**Ясно, что молекула полученной
различными способами воды всегда
состоит из двух атомов водорода и
одного атома кислорода. Этот закон
строго выполняется только для
веществ молекулярного строения.**

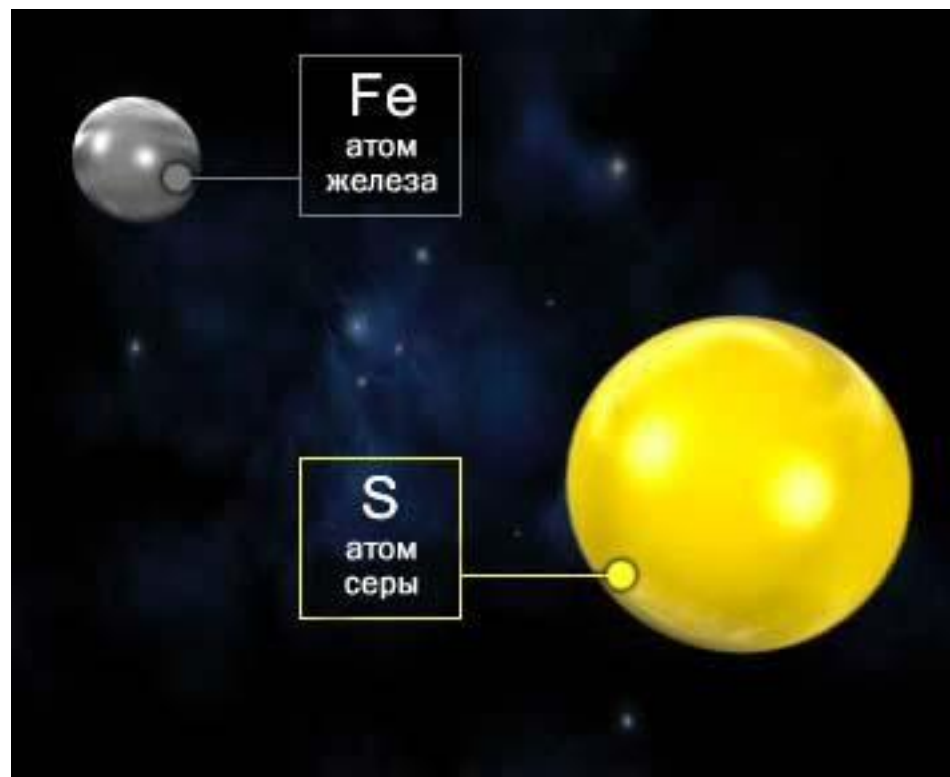


На основе закона постоянства состава можно производить различные расчеты

•
FeS

Назовите это вещество.

Из каких атомов
состоит это вещество?
Найдите атомные
массы серы и железа.



- $A_r(\text{Fe}) = 56$
- $A_r(\text{S}) = 32$
- $A_r(\text{Fe}) : A_r(\text{S})$
- $= 56 : 32 = 7 : 4$

Чтобы получить
сульфид железа
надо смешать железо
соотношениях 7 : 4.



Если железа взять 10г, а серы 4 г, химическая
реакция произойдет, но 3 г железа в реакцию
не вступят.

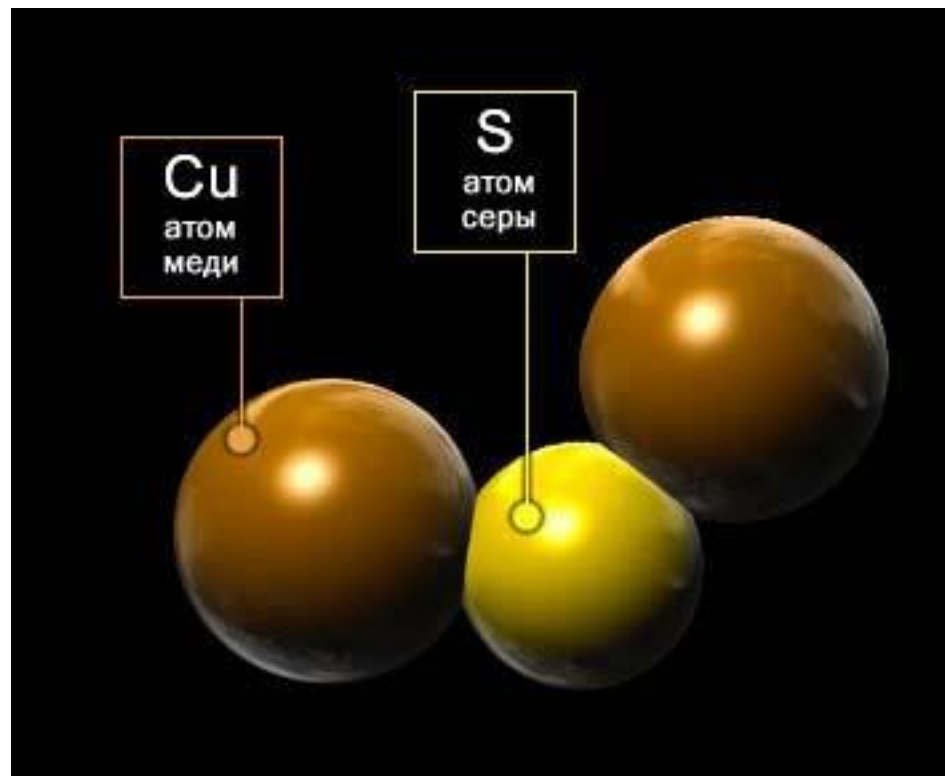
Задача №1

- Сколько граммов железа нужно взять, чтобы прореагировало 2г серы?



Задача №2

Известно вещество, в котором на 2 атома меди приходится 1 атом серы. В каких массовых отношениях нужно взять медь и серу, чтобы оба вещества полностью вступили в реакцию?



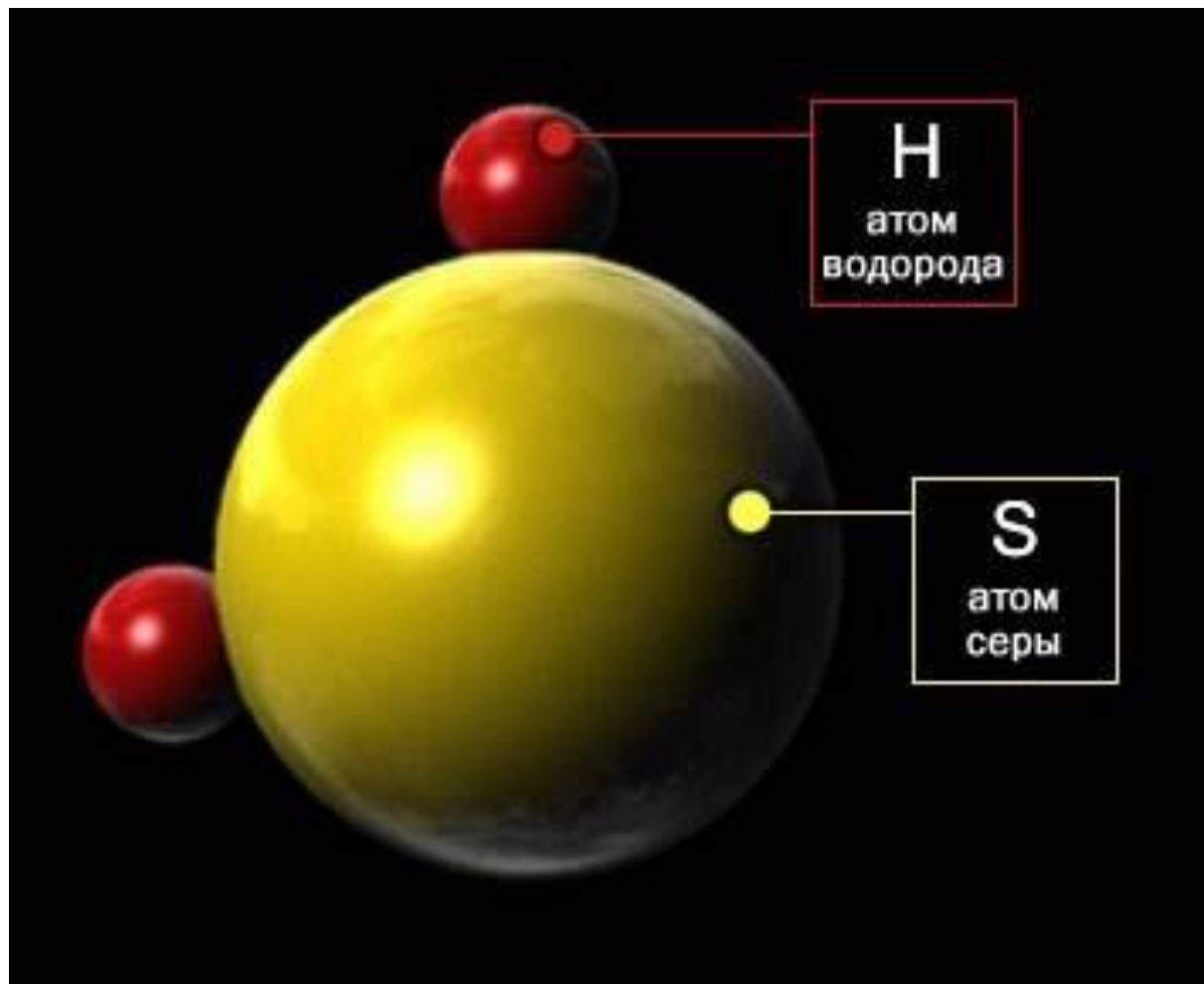
решение

- Масса 2 атомов меди = $64 * 2 = 128$
- Масса 1 атома серы = 32.
- Медь и серу необходимо смешать в соотношении 128 : 32
или 4 : 1



Задача №3

В каких массовых отношениях будет реагировать водород и сера?(В этом веществе на один атом серы – два атома водорода)



решение

Находим $A_r(\text{S})$ и $A_r(\text{H}) \cdot 2$

$$32 : 1 \cdot 2$$

$$32 : 2$$

$$16 : 1$$



В этом веществе элементы соединяются
в массовых отношениях 16 : 1

Домашнее задание:
параграф 9, упр №2 стр 31.



литература

- Учебник «Химия 8 кл» Рудзитис Г.Е,
Фельдман Ф.Г.