

<Сера как химический элемент и простое вещество>

Цель: сформировать представление о аллотропии серы, её физических и химических свойствах.

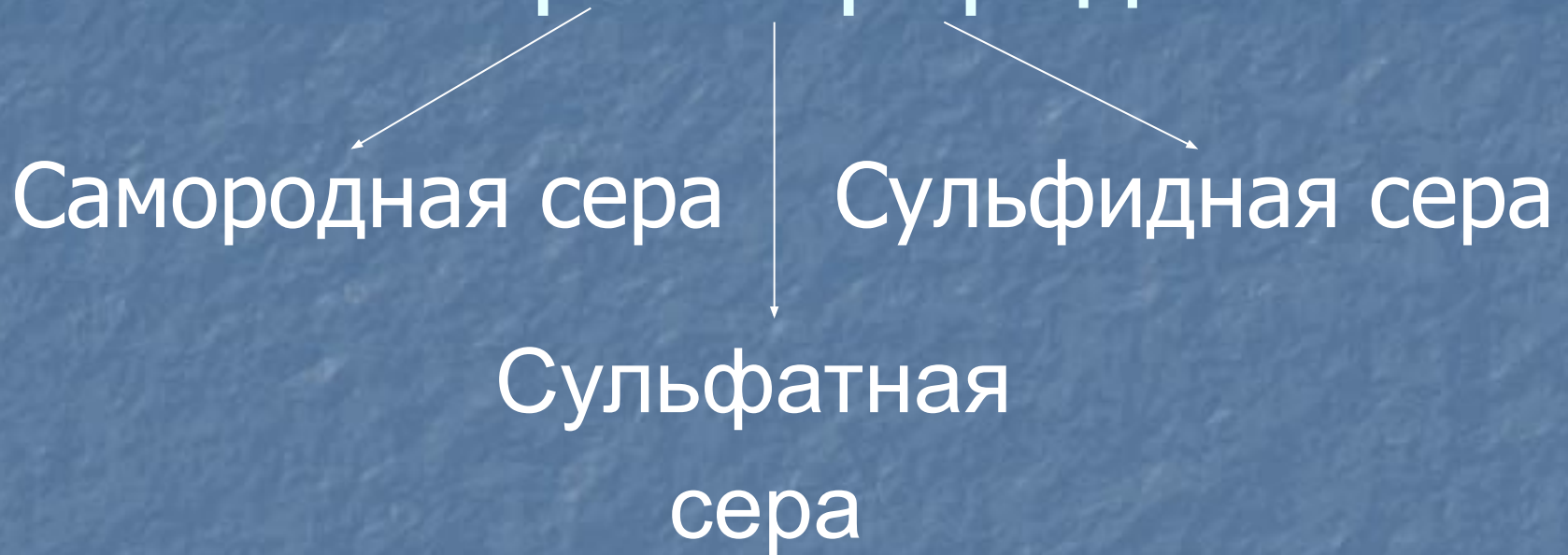
Основные вопросы

1. История открытия и изучения серы.
2. Распространение серы в природе.
3. Аллотропия и физические свойства серы.
4. Химические свойства серы.
5. Применение серы человеком и её соединений.

История открытия

Дата открытия – известна древним цивилизациям;
Греческое название серы тейони (божественный, небесный) указывает на её легкую воспламеняемость, поскольку огонь считался принадлежностью богов.

Сера в природе



Самородная сера



Сульфидная сера

Пирит- FeS_2

Fe 46,6%; S 53,4%

Киноварь- HgS

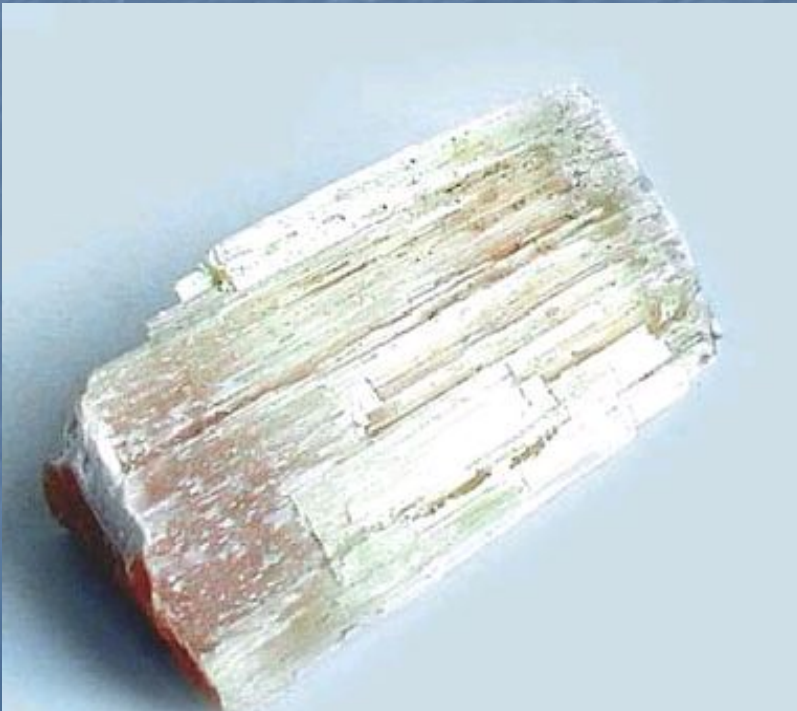
Hg 86,2%; S 13,8%



Сульфатная сера

- Гипс – $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

- Барит – BaSO_4

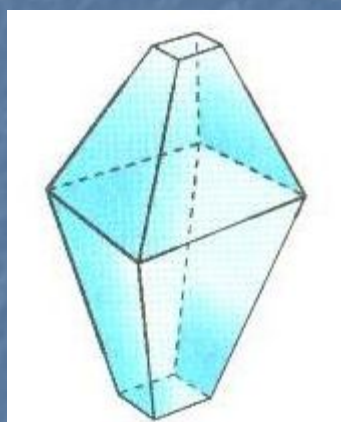
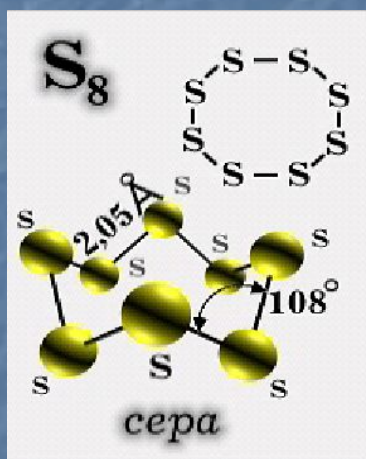


Аллотропия и физические свойства Модификации серы

Ромбическая

Моноклинная

Пластическая



Ф.И.О: Савина Наталья Михайловна

Номинация: естественные науки.

Название работы: разработка уроков по теме: «Сера как химический элемент и простое вещество».

Предмет: химия.

Должность: учитель.

Наименование ОУ: Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение – Ордынская средняя общеобразовательная школа № 1 имени Героя Советского Союза А.Д. Гаранина.