

# Сера и ее аллотропные модификации

Немало сера знаменита,  
И в древности ее Гомер воспел,  
С ней много тысяч лет прожито,  
И человек в ней пользу разглядел.

# ОТКРЫТИЕ СЕРЫ



Сера принадлежит к числу веществ, известных человечеству испокон веков. Ещё древние греки и римляне нашли ей разнообразное практическое применение. Куски самородной серы использовались для совершения обряда изгнания злых духов. Так, по легенде, Одиссей, возвратившись, в родной дом после долгих странствий, первым делом велел окурить его серой. Много упоминаний об этом веществе встречается в Библии.

В Средние века сера занимала важное место в арсенале алхимиков. Как они считали, все металлы состоят из ртути и серы: чем меньше серы, тем благороднее металл. Практический интерес к этому веществу в Европе возрос в XIII—XIV вв., после появления пороха и огнестрельного оружия.

Сера – от санскритского слова *сира* – **«светло-желтый»**.

# СЕРА В ПРИРОДЕ

Сера – относится к числу распространенных элементов: земная кора содержит 0,047% серы по массе, Земля в целом – 0,7%.

Основные месторождения самородной серы: Мексика, Польша, США, Япония, Италия, в России – по берегам Волги.

## В живой природе:

Входит в состав животных и растительных белков, витаминов, гормонов.

# СОЕДИНЕНИЯ СЕРЫ

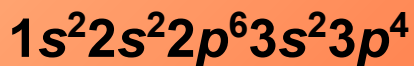
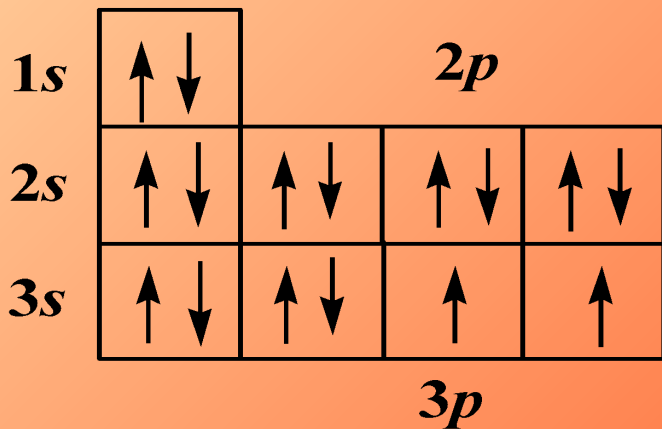
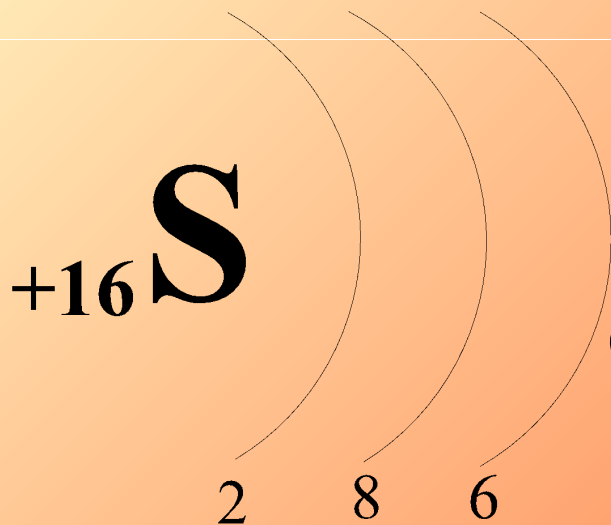


Самородная сера, серный колчедан  $\text{FeS}_2$ ,  
медный колчедан  $\text{CuFeS}_2$ , свинцовый  
блеск  $\text{PbS}$  с цинковой обманкой  $\text{ZnS}$



Ангидрит  $\text{CaSO}_4$ , гипс  $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$   
и гипс пластинчатый

# СЕРА



Степени окисления серы:  
-2 (окислительные свойства); 0;

+2, +4, +6  
(восстановительные свойства).

$n^{\circ}=16$   
 $p^+=16$   
 $e^{\bar{}}=16$   
 $Z=+16$

Сера входит в главную подгруппу шестой группы, третий период (малый).

Сера – неметалл

# ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА СЕРЫ

**Сера – твердое  
кристаллическое  
вещество, не имеет  
запаха**

**Не растворяется в  
воде. Хорошо  
растворяется в  
сероуглероде**

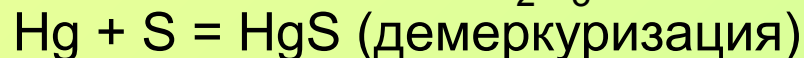
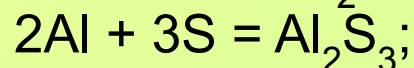
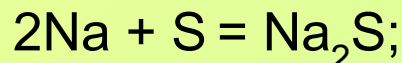
**Плохо проводит тепло  
и  
электричество.  
Она типичный  
диэлектрик (изолятор)**

# ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА СЕРЫ

S

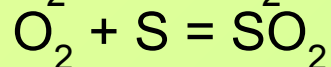
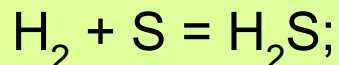
Реагирует с металлами

(искл. золото, платина и рутений):



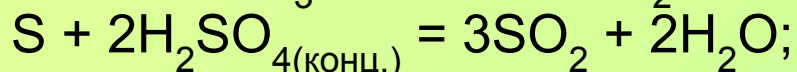
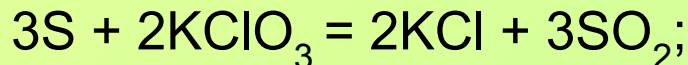
Реагирует с неметаллами

(искл. азот и иод):



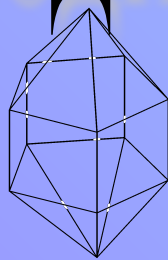
Реагирует со сложными

веществами:



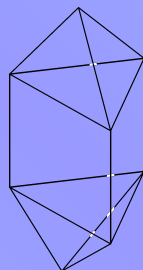
# АЛЛОТРОПНЫЕ МОДИФИКАЦИИ СЕРЫ

Серa ромбическая



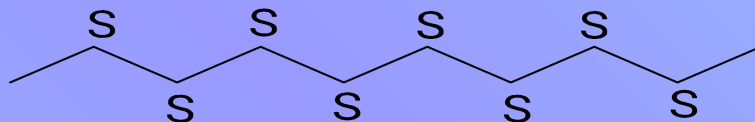
Цвет – лимонно-желтый;  $t_{\text{пл.}} = 112,8^{\circ}\text{C}$ ;  
 $\rho = 2,07\text{г/см}^3$

Серa моноклинная



Цвет – медово-желтый;  $t_{\text{пл.}} = 119,3^{\circ}\text{C}$ ;  
 $\rho = 1,96\text{г/см}^3$

Серa пластическая



Цвет – темно-коричневый;  $t_{\text{пл.}} = 444,6^{\circ}\text{C}$ ;  
 $\rho = 1,96\text{г/см}^3$

**При нормальных условиях все модификации серы с течением времени превращаются в ромбическую**



# ОСОБЕННОСТИ ПЛАВЛЕНИЯ СЕРЫ

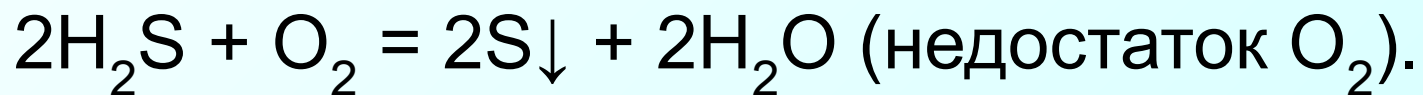
- В пробирку объемом 10 мл поместите мелкие кусочки серы и нагрейте ее до расплавления (при  $119^{\circ}\text{C}$ ). При дальнейшем нагревании сера темнеет и загустевает (максимальное загустевание при  $200^{\circ}\text{C}$ ).
- Пробирку с загустевшей серой на мгновение переверните вниз отверстием – сера не выливается.
- Продолжайте нагревание. Сера снова разжижается и при  $445^{\circ}\text{C}$  начинает кипеть. В этот момент разжиженную серу вылейте в чашку с водой; в воде застывает пластическая сера. Достаньте ее стеклянной лопаточкой, убедитесь в пластичности растягиванием.



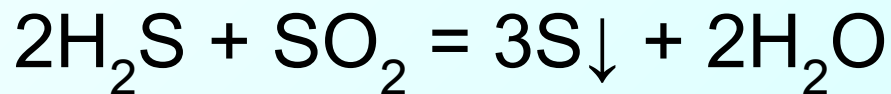
# ПОЛУЧЕНИЕ СЕРЫ

## ПОЛУЧЕНИЕ СЕРЫ

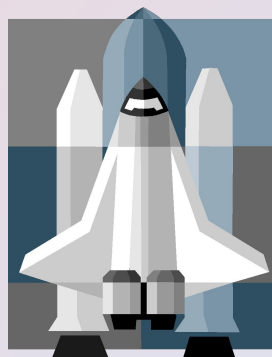
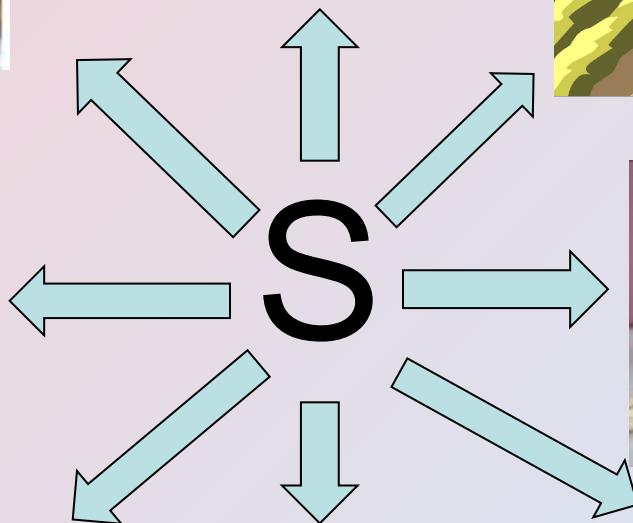
**1. Неполное окисление сероводорода:**



**2. Реакция Валленродера:**



# ПРИМЕНЕНИЕ СЕРЫ



# ИСТОЧНИКИ ИНФОРМАЦИИ

## ИСТОЧНИКИ ИНФОРМАЦИИ

1. Аршанский, Е.А. Методика обучения химии в классах гуманитарного профиля. – М.: Вентана-Графф, 2003. – 176 с.: ил.
2. Большая Советская Энциклопедия. (В 30 томах) / Гл. ред. А.М.Прохоров. – 3-е изд., Т. 23 – М.: Советская Энциклопедия, 1976. – 640 с. с ил.
3. Габриелян, О.С. Настольная книга учителя. Химия. 8 класс/О.С. Габриелян, Н.П. Воскобойникова, А.В. Яшукова. – М.: Дрофа, 2002. – 416 с.
4. Глинка, Н.Л. Общая химия. Учебное пособие для вузов. – 21-е изд., стереотипное. / Под ред. В.А. Рабиновича – Л.: Химия, 1980. – 720 с., ил.
5. Немчанинова, Г.Л. Путешествие по шестой группе. Элементы VI группы периодической системы Д.И. Менделеева. Пособие для учащихся. – М.: Просвещение, 1976. – 128 с.: ил.
6. Энциклопедический словарь юного химика / Сост. А. Крицман, В.В. Станцо. – 2-е изд., испр. – М.: Педагогика, 1990. – 320 с.: ил.
7. Энциклопедия для детей. Том 17. Химия / Гл. ред. В.А. Володин. – М.: Аванта+, 2001. – 640 с.: ил.
8. Я познаю мир: Детская энциклопедия: Химия /Авт.-сост. Л.А. Савина; Худож. А.В. Кардашук, О.М. Войтеко. – М.: ООО Изд-во АСТ – ЛТД», 1997. – 448 с.
9. Методика преподавания химии в школе. Практические занятия. 9 – 10 классы / Г.С. Качалова, О.А. Олейникова. – Новосибирск: НГПУ, ОблЦИТ.