

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.

*Урок химии 9 класс
разработал учитель
МОУ «Усть-Катунская оош»
Бородулин А.В.*

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

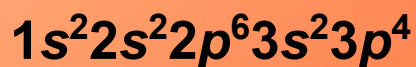
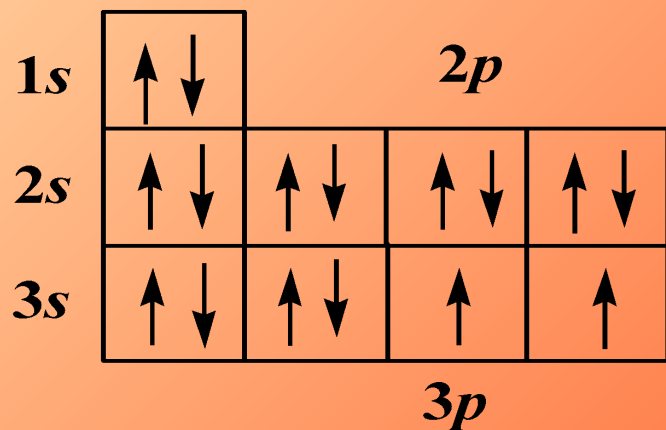
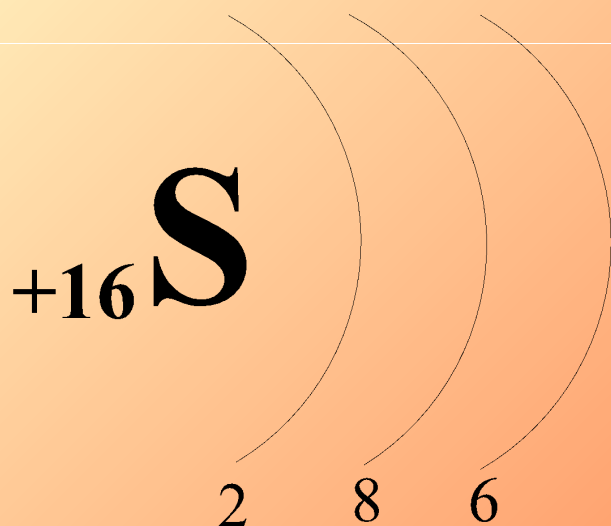


Самородная сера, серный колчедан FeS_2 ,
медный колчедан CuFeS_2 , свинцовый
блеск PbS с цинковой обманкой ZnS



Ангидрит CaSO_4 , гипс $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
и гипс пластинчатый

СЕРФА



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

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

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

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**

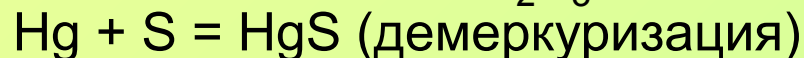
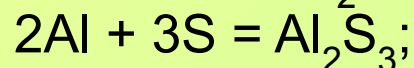
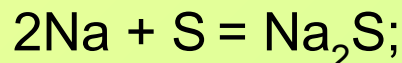
**Плохо проводит тепло
и
электричество.
Она типичный
диэлектрик (изолятор)**

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА СЕРЫ

S

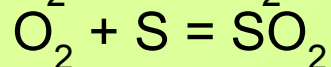
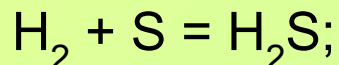
Реагирует с металлами

(искл. золото, платина и рутений):



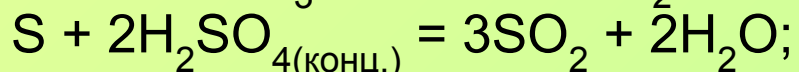
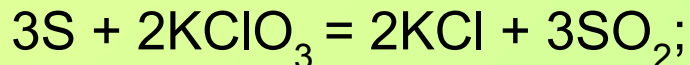
Реагирует с неметаллами

(искл. азот и иод):



Реагирует со сложными

веществами:



ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ СЕРЫ С ВОДОРОДОМ

- Поместите в пробирку кусочек серы величиной в половину горошины и слегка нагрейте, чтобы сера прилипла к стеклу.
- Внутри пробирки к стенке прилепите влажную лакмусовую бумажку синего цвета.
- Повернув пробирку вверх дном, наполните ее водородом из прибора для получения газов.
- Приложите к отверстию пробирки сложенный вдвое листок фильтровальной бумаги, смоченный раствором нитрата свинца, прижмите его пальцем.
- Не отнимая пальца от отверстия пробирки, нагрейте ее на спиртовке. Какие изменения произошли с лакмусом и нитратом свинца?
- Осторожно понюхайте содержимое пробирки – ощущается запах сероводорода.



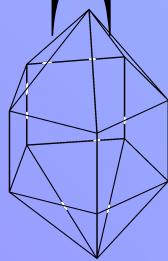
ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ СЕРЫ С КИСЛОРОДОМ

- Заполните кислородом колбу емкостью 250–300 мл. Заполнение проверьте тлеющей лучиной, поднеся ее к краю сосуда. Прикройте колбу стеклянной пластинкой.
- В железную ложку поместите кусочек серы и зажгите его от пламени спиртовки. Как горит сера на воздухе?
- Внесите горящую серу в колбу с кислородом. Как она теперь горит?



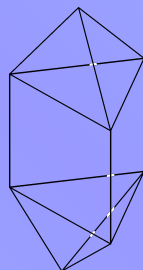
АЛЛОТРОПНЫЕ МОДИФИКАЦИИ СЕРЫ

Сера ромбическая



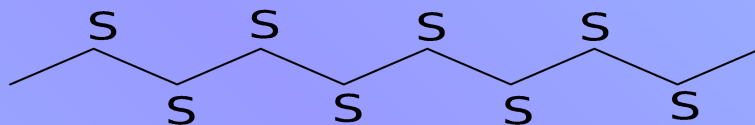
Цвет – лимонно-желтый; $t_{\text{пл.}} = 112,8^{\circ}\text{C}$;
 $\rho = 2,07\text{г/см}^3$

Сера моноклинная



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

Сера 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

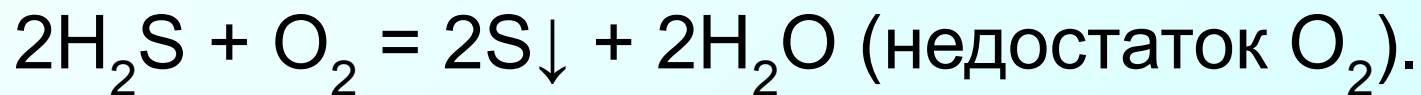
ОСОБЕННОСТИ ПЛАВЛЕНИЯ СЕРЫ

- В пробирку объемом 10 мл поместите мелкие кусочки серы и нагрейте ее до расплавления (при 119°C). При дальнейшем нагревании сера темнеет и загустевает (максимальное загустевание при 200°C).
- Пробирку с загустевшей серой на мгновение переверните вниз отверстием – сера не выливается.
- Продолжайте нагревание. Сера снова разжижается и при 445°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.

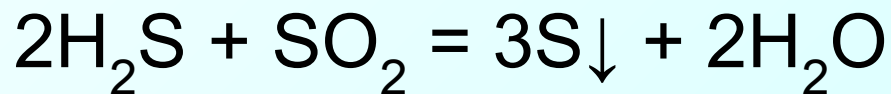


ПОЛУЧЕНИЕ СЕРЫ

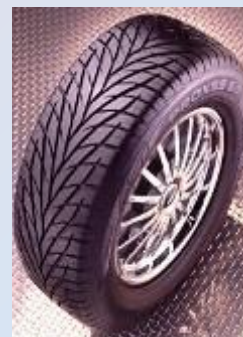
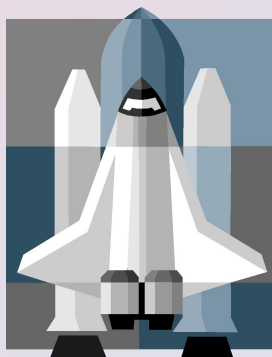
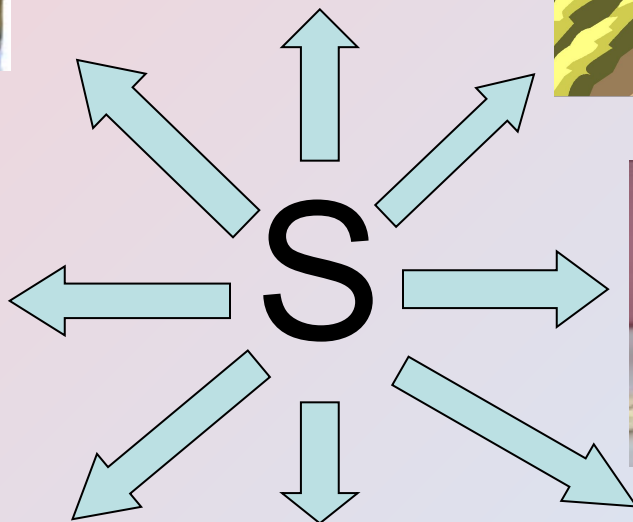
1. Неполное окисление сероводорода:



2. Реакция Валленродера:



ПРИМЕНЕНИЕ СЕРЫ



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.