



Неметаллы

Положение неметаллов в ПС Д.И. Менделеева.

- Неметаллы расположены в правом верхнем углу ПС (вдоль и над диагональю В-At).
- менее 20 элементов- неметаллов в Периодической системе
- Элементы-неметаллы располагаются только в главных подгруппах ПС.

Особенности строения элементов-неметаллов.

Для атомов-неметаллов характерно:

1. Небольшой атомный радиус (в сравнении с радиусами атомов-металлов одного с ними периода).
2. Больше число электронов на внешнем уровне (4-7), исключения Н, В.
3. Происходит заполнение электронами только внешнего энергетического уровня.
4. Для элементов-неметаллов характерны высокие значения электроотрицательности.

Характеристика простых веществ-неметаллов.

Для неметаллов - простых веществ более характерно различие свойствах (физических и химических), чем их общность. Разнообразие свойств неметаллов объясняется, тем, что неметаллы могут иметь два типа кристаллической решетки: молекулярную (все газы, белый фосфор, сера, йод) и атомную (бор, кристаллический кремний, алмаз, графит). Для сравнения – металлы имеют металлическую кристаллическую решетку.

Физические свойства простых веществ – неметаллов.

- Для неметаллов (простых веществ) характерны все 3 агрегатных состояния.
- Твердые вещества: различные модификации серы, йод кристаллический, графит, фосфор, уголь активированный, кристаллический или аморфный кремний, бор (единственное жидкое при обычных условиях простое вещество – это бром).
- Газообразные вещества – неметаллы – это O_2 , N_2 , H_2 , Cl_2 , F_2 .

- Для неметаллов характерна разнообразная цветовая гамма: белый, черный, красный фосфор, красно-бурый бром, желтая сера, фиолетовый йод, черный графит, алмазы разного цвета, бесцветный – кислород, азот, водород (тогда как абсолютное большинство металлов имеют серебристо-белый цвет).
- Температуры плавления: от 3800°C (графит) до -210°C (азот). Для сравнения – металлы: от 3380°C (вольфрам) до $-38,9^{\circ}\text{C}$ (ртуть).
- Некоторые неметаллы электропроводны (графит, кремний), имеют металлический блеск (йод, графит, кремний). По этим признакам напоминают металлы, но все они – хрупкие вещества.

Аллотропия

- Среди неметаллов распространено явление аллотропии. Один элемент может образовывать несколько простых веществ.

Причины аллотропии:

- Разные типы кристаллических решеток (белый фосфор P_4 – молекулярная, красный фосфор P – атомная).
- Разная структура кристаллической решетки (алмаз – тетраэдрическая, графит – слоистая).
- Разный состав молекул аллотропных модификаций (O_2 и O_3).

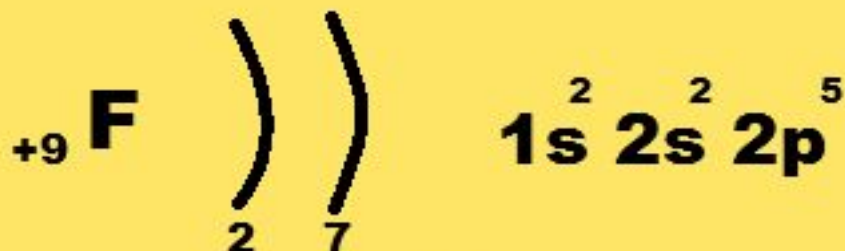
Кислород O_2 и озон O_3

Кислород- газ, без цвета, вкуса и запаха, плохо растворим в воде, в жидком состоянии светло-голубой, в твердом – синий.

Озон- светло-синий газ, темно-голубая жидкость, в твердом состоянии темно-фиолетовый, имеет сильный запах, в 10 раз лучше, чем кислород, растворим в воде.

Галогены VII группа

Положение в ПСХЭ и строение атомов



Общая характеристика галогенов

общее

- на внешнем слое 7 электронов
- низшая степень окисления – 1

различие

- *в группе сверху вниз* увеличивается радиус атомов
- ослабевают неметаллические свойства
- окислительная способность уменьшается

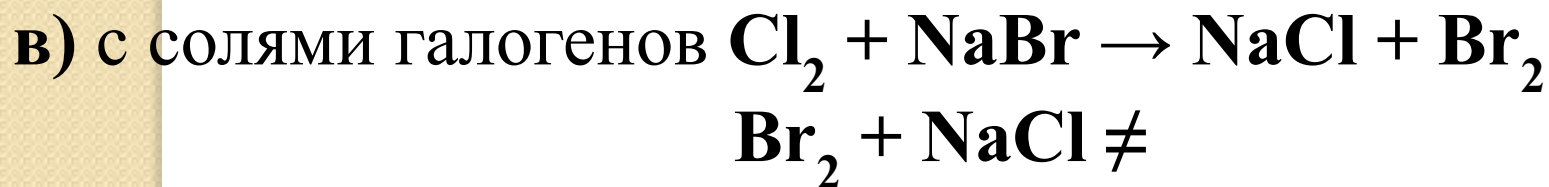
Фтор – самый сильный окислитель (с.о.-1)

У остальных: с.о. -1, +1, +3, +5, +7

Химические свойства галогенов



(F₂ при t⁰ реагирует даже с Au, Ag и Pt)



Правило: более активный галоген вытесняет менее активный из его соли!

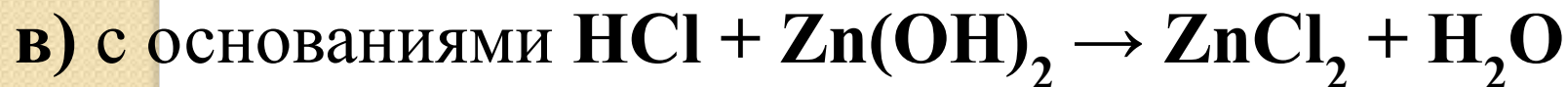
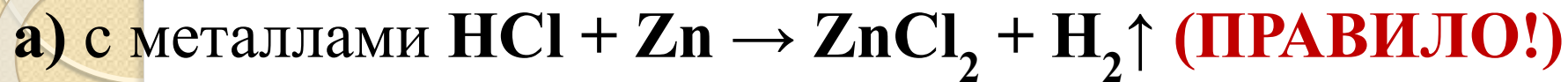


гипохлорит

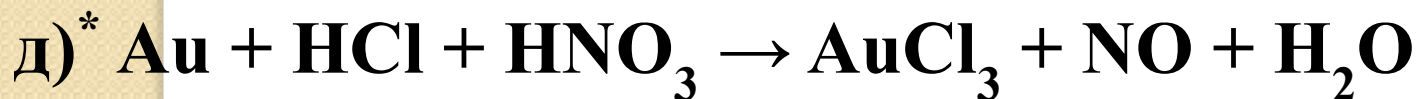


хлорат

Химические свойства соляной кислоты



хлорид серебра



Получение хлора

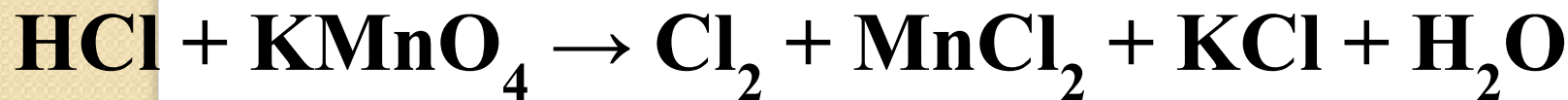
1. В промышленности

а) электролизом расплавов солей $\text{NaCl} \rightarrow \text{Na} + \text{Cl}_2$

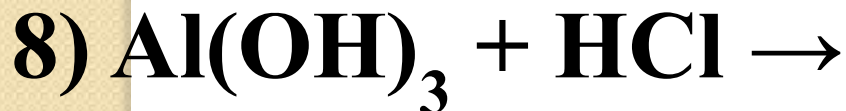
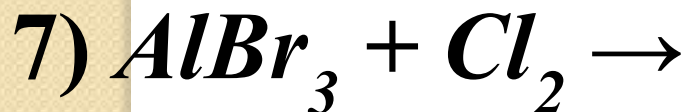
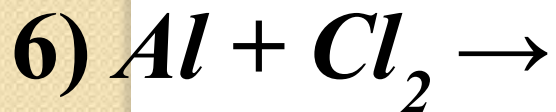
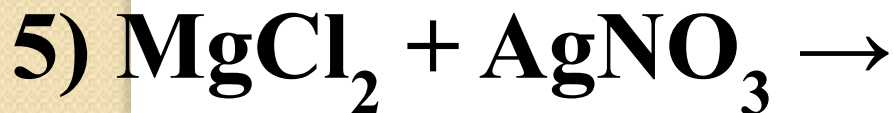
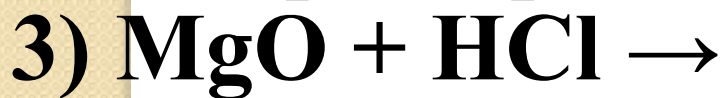
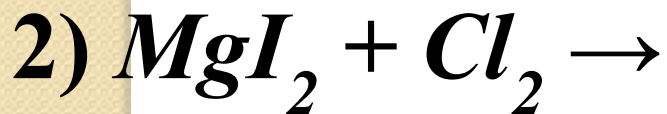
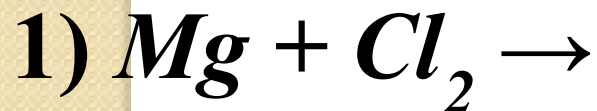
б)* электролизом растворов солей



2. В лаборатории

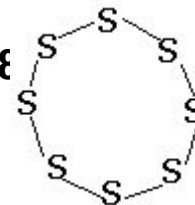


Составьте УХР и укажите их сущность



Ромбическая (a - сера) - S_8

$t_{\text{пл.}}^{\circ} = 113^{\circ}\text{C}$; $\rho = 2,07 \text{ г/см}^3$. Наиболее устойчивая модификация.



Моноклинная (b - сера) -

S_8

темно-желтые иглы,

$\rho = 1,96 \text{ г/см}^3$.

при температуре более 96°C ; при обычных условиях превращается в ромбическую.

Пластическая

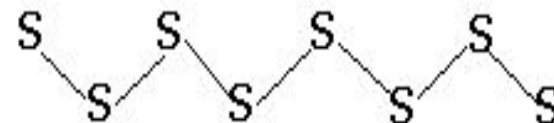
S_n

коричневая резиноподобная

(аморфная) масса. Неустойчива, при затвердевании превращается в ромбическую.

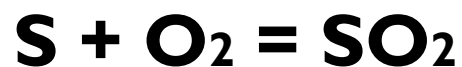
$t_{\text{пл.}}^{\circ} = 119$

Устойчивая



Химические свойства серы

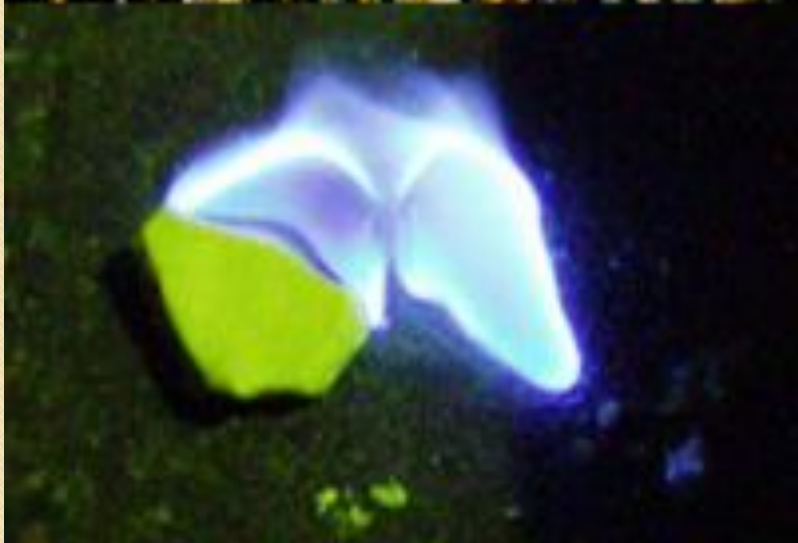
Реагирует с неметаллами
(искл. азот N_2 и иод I_2):



оксид серы (IV)



сероводород



Химические свойства серы

Реагирует с металлами

(искл. золото Au, платина Pt):

$\text{Na} + \text{S} \rightarrow \text{Na}_2\text{S}$ – сульфид натрия

$\text{Fe} + \text{S} = \text{FeS}$

$\text{Al} + \text{S} \rightarrow \text{Al}_2\text{S}_3$

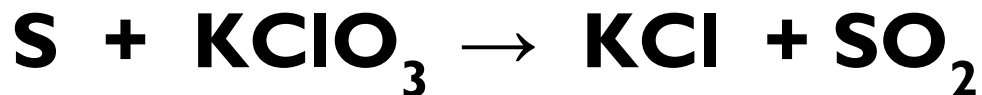
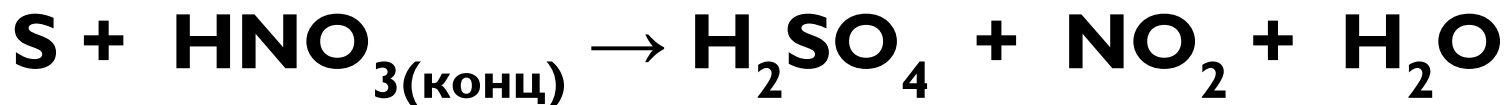
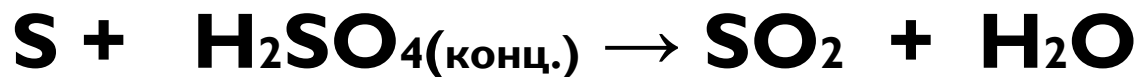
$\text{Hg} + \text{S} = \text{HgS}$

(демеркуризация)

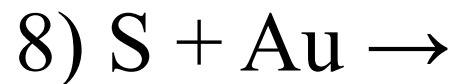
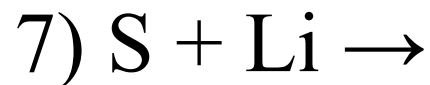
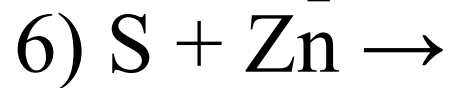
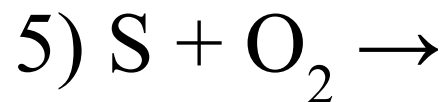
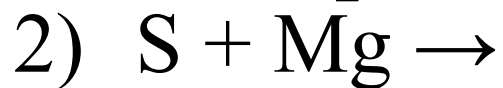
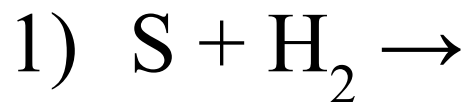


Химические свойства серы

- Реагирует со сложными веществами:



Составьте уравнения химических реакций и укажите их сущность (окислитель, восстановитель; электронный баланс)



Фосфор

Элементарный фосфор в обычных условиях представляет собой несколько устойчивых аллотропических модификаций.

Обычно выделяют четыре модификации простого вещества — **белый, красный, чёрный** и **металлический** фосфор.

Иногда их ещё называют главными аллотропными модификациями, подразумевая при этом, что все остальные являются разновидностью указанных четырёх. В обычных условиях существует только три аллотропических модификации фосфора, а в условиях сверхвысоких давлений — также металлическая форма.

Белый, красный, чёрный и металлический
фосфор



Белый фосфор

Белый фосфор представляет собой белое вещество. По внешнему виду он очень похож на очищенный воск или парафин, легко режется ножом и деформируется от небольших усилий.

Белый фосфор имеет молекулярное строение; формула P_4 .

Химически белый фосфор чрезвычайно активен, медленно окисляется кислородом воздуха уже при комнатной температуре и светится (бледно-зелёное свечение) ; ядовит.

Открыт гамбургским алхимиком Хеннигом Брандом в 1669 году

Красный фосфор

Красный фосфор имеет формулу P_n и представляет собой полимер со сложной структурой.

Имеет оттенки от пурпурно-красного до фиолетового, а в литом состоянии - тёмно-фиолетовый с медным оттенком, имеет металлический блеск.

Химическая активность красного фосфора значительно ниже, чем у белого; ему присуща исключительно малая растворимость.

Ядовитость его в тысячи раз меньше, чем у белого.

Получен в 1847 году в Швеции австрийским химиком А. Шрёттером

Чёрный фосфор

Чёрный фосфор представляет собой чёрное вещество с металлическим блеском, жирное на ощупь и весьма похожее на графит, и с полностью отсутствующей растворимостью в воде или органических растворителях.

Проводит электрический ток и имеет свойства полупроводника

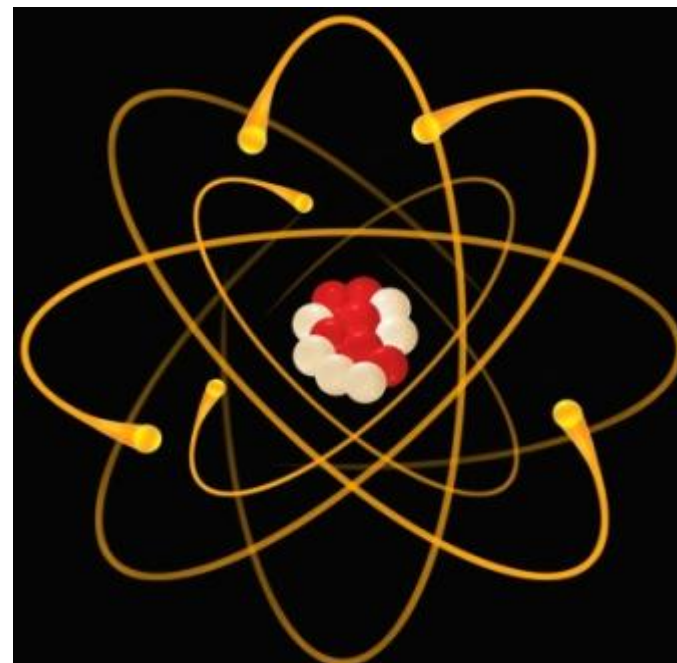
Впервые чёрный фосфор был получен в 1914 году американским физиком П. У. Бриджменом

Металлический фосфор

- При $8,3 \cdot 10^{10}$ Па чёрный фосфор переходит в новую, ещё более плотную и инертную металлическую фазу с плотностью $3,56 \text{ г/см}^3$, а при дальнейшем повышении давления до $1,25 \cdot 10^{11}$ Па — ещё более уплотняется и приобретает кубическую кристаллическую решётку, при этом его плотность возрастает до $3,83 \text{ г/см}^3$. Металлический фосфор очень хорошо проводит электрический ток.

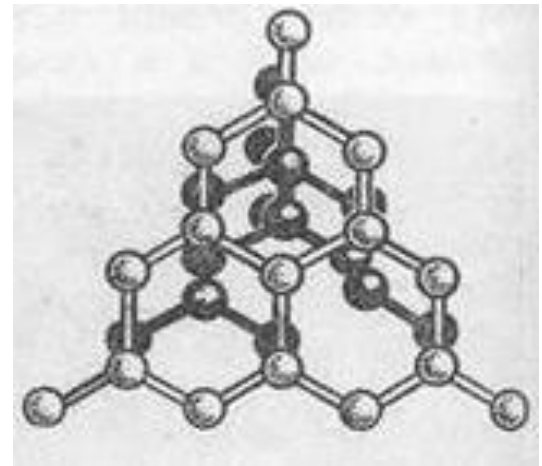
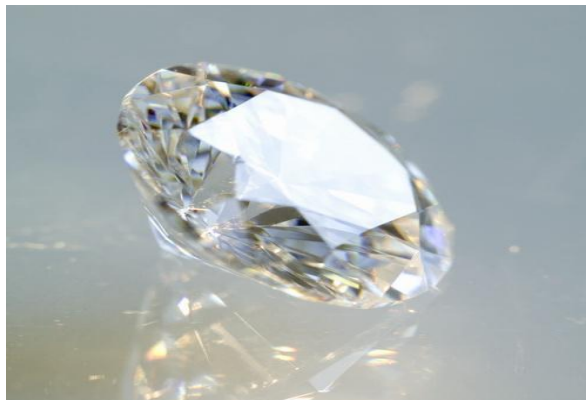
Свободный углерод

- В свободном виде углерод встречается в нескольких аллотропных модификациях – алмаз, графит, карбин, крайне редко фуллерены. В лабораториях также были синтезированы многие другие модификации: новые фуллерены, нанотрубки, наночастицы и др.

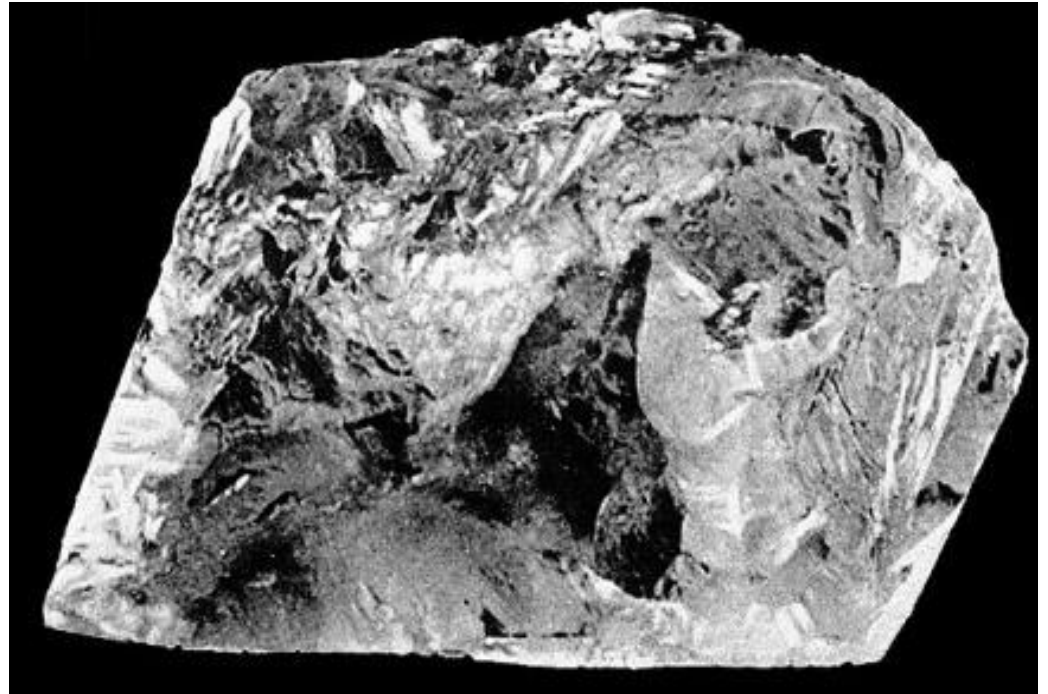


Алмаз

- Бесцветное, прозрачное, сильно преломляющее свет вещество. Алмаз тверже всех найденных в природе веществ, но при этом довольно хрупок. Он настолько тверд, что оставляет царапины на большинстве материалов.
- Алмаз можно получить из графита при $p > 50$ тыс. атм. и $t = 1200$ °C В алмазе каждый 4-х валентный атом углерода связан с другим атомом углерода ковалентной связью и количество таких связанных в каркас атомов чрезвычайно велико.



Куллинан
(алмаз)-
621,35 грамма,
размеры:
100x65x50 мм



Бриллианты: Куллинан-1, Куллинан-2, Куллинан-3 и 4



Графит

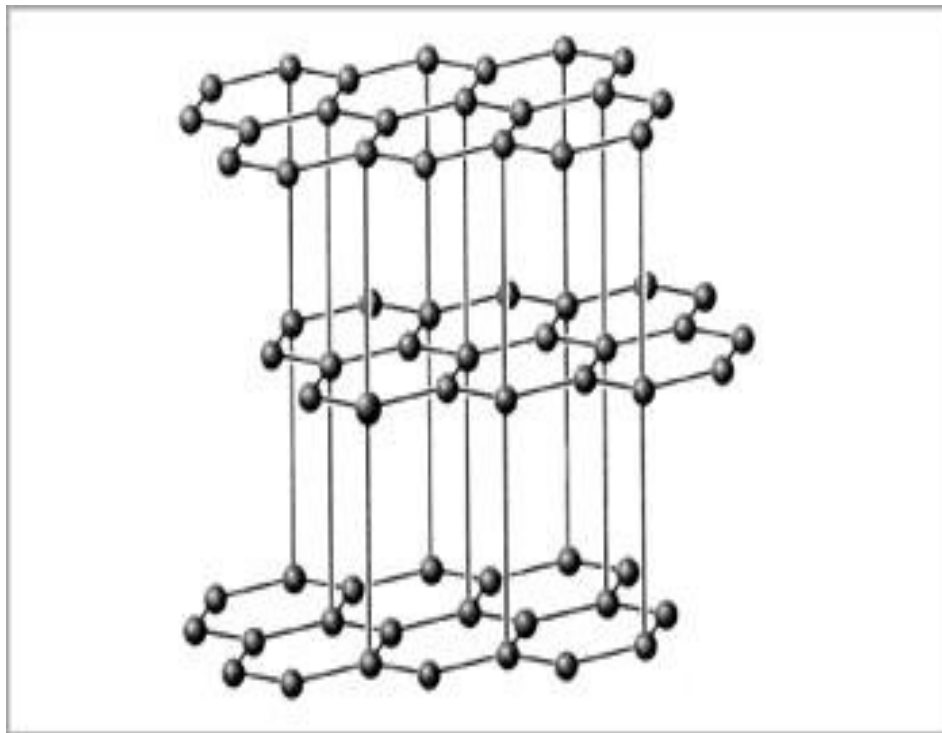
Графит – устойчивая при нормальных условиях аллотропная модификация углерода, имеет серо-черный цвет и металлический блеск, кажется жирным на ощупь, очень мягок и оставляет черные следы на бумаге.

Атомы углерода в графите расположены отдельными слоями, образованными из плоских шестиугольников. Каждый атом углерода на плоскости окружен тремя соседними, расположенными вокруг него в виде правильного треугольника.

Графит характеризуется меньшей плотностью и твердостью, а также графит может расщепляться на тонкие чешуйки. Чешуйки легко прилипают к бумаге – вот почему из графита делают грифели карандашей.

В пределах шестиугольников возникает склонность к металлизации, что объясняет хорошую тепло- и электропроводность графита, а также его металлический блеск.

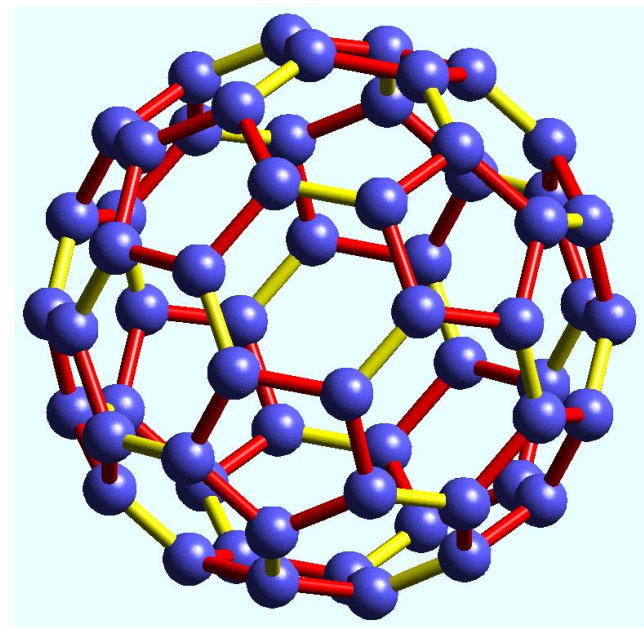
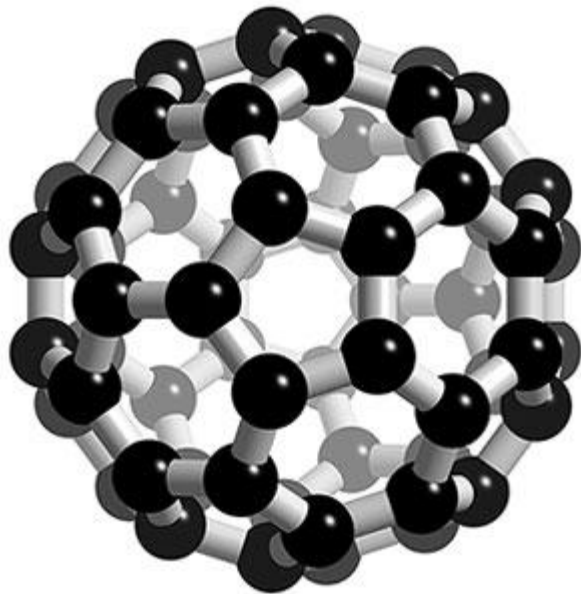
Графит



Фуллерены

- Фуллерены – класс химических соединений, молекулы которых состоят только из углерода, число атомов которого четно, от 32 и более 500, они представляют по структуре выпуклые многогранники, построенные из правильных пяти- и шестиугольников.
- Третья форма чистого углерода является молекулярной. Это означает, что минимальным элементом ее структуры является не атом, а молекула углерода, представляющая собой замкнутую поверхность, которая имеет форму сферы.
- В фуллерене плоская сетка шестиугольников (графитовая сетка) свернута и сшита в замкнутую сферу. При этом часть шестиугольников преобразуется в пятиугольники. Образуется структура – усеченный икосаэдр. Каждая вершина этой фигуры имеет трех ближайших соседей. Каждый шестиугольник граничит с тремя шестиугольниками и тремя пятиугольниками, а каждый пятиугольник граничит только с шестиугольниками.

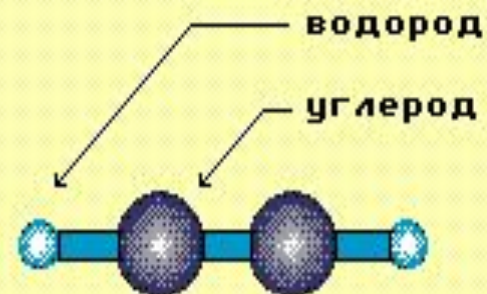
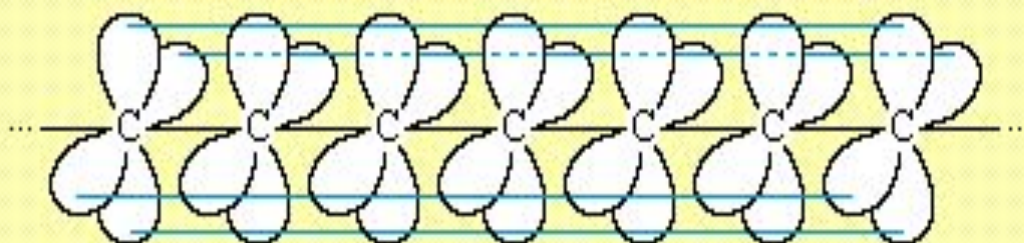
Фуллерены могут найти **применение** в качестве присадок для ракетных топлив, смазочного материала, для создания фотоприемников и оптоэлектронных устройств, катализаторов роста, алмазных и алмазоподобных пленок, сверхпроводящих материалов, а также в качестве красителей для копировальных машин. Фуллерены применяются для синтеза металлов и сплавов с новыми свойствами.



Карбин

Карбин конденсируется в виде белого углеродного осадка на поверхности при облучении пирографита лазерным пучком света. Кристаллическая форма карбина состоит из параллельно ориентированных цепочек углеродных атомов с sp -гибридизацией валентных электронов в виде прямолинейных макромолекул полиинового ($-C=C-C=C-\dots$) или кумуленового ($=C=C=C=...$) типов.

Строение карбина



Ацетилен

Кристаллы карбина состоят из линейных цепочек атомов углерода в sp -гибридизованном состоянии.

Карбин можно рассматривать как полимер ацетилена:

