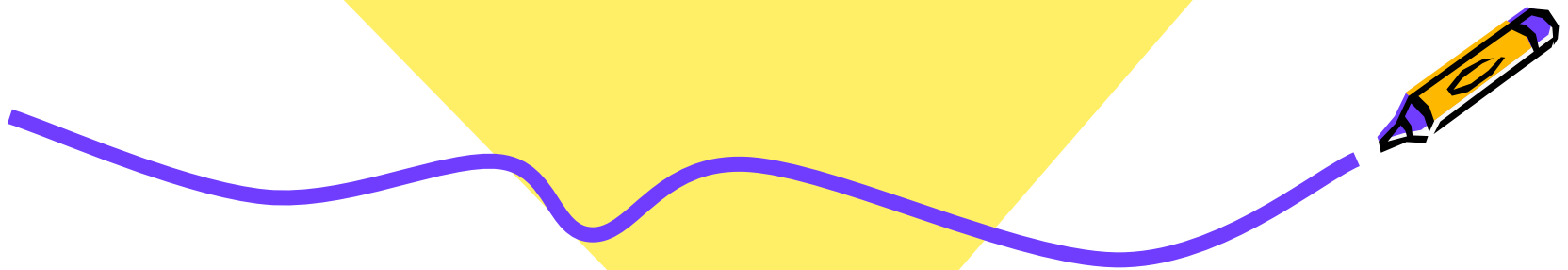


Учитель химии Куулар Радина Донгур-ооловна,
МБОУ СОШ №1 г. Кызыла им. М.А.Бухтуева

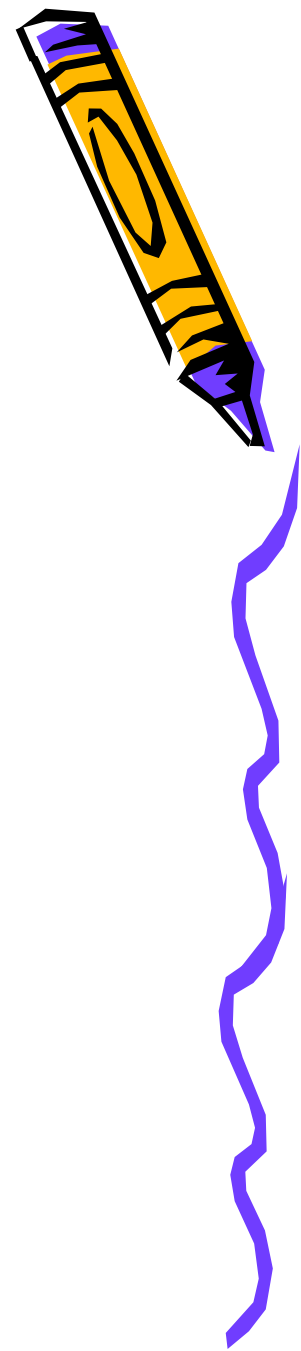


Углерод и его свойства.
9 класс.



Цель : сформировать представления о свойствах углерода, уметь составлять схемы строения атома, аллотропии и его биологической роли, формирование умений решения задач.

- Вопрос :
- 1. Почему на основе углерода строиться жизнь?
- 2. Почему углерод стал «началом всех начал» ?



Соединения углерода

Органические

Основа многообразия органических соединений, из которых построены все живые организмы на нашей планете.

Неорганические

Все остальные соединения



Строение атома

Углерод (Carbonium-рождающий уголь)

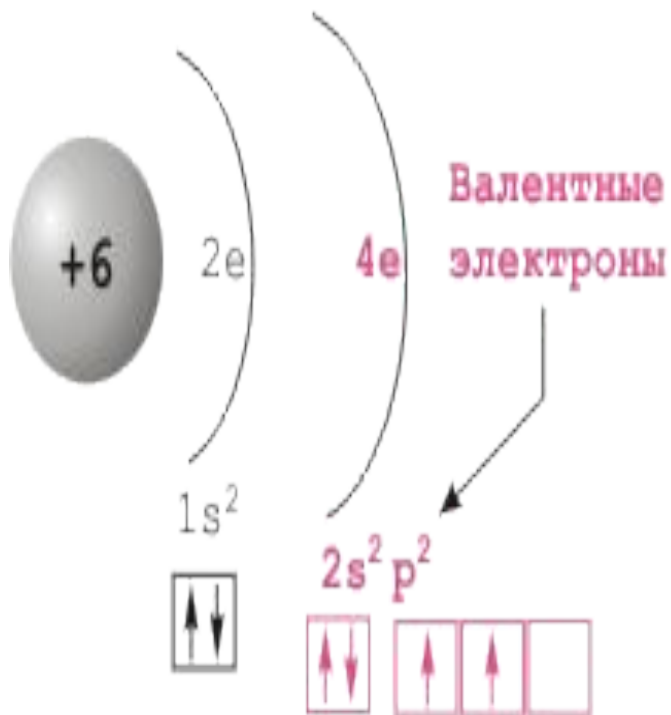
IV

	6
C	
УГЛЕРОД	
12.011	
II	4
$2s^2 2p^2$	2

- Химический элемент IV группы периодической системы Менделеева-неметалл
- Атомный номер 6
- На внешнем энергетическом уровне содержит 4 электрона
- Атомная масса 12,011
- степени окисления: -4, 0, +2, +4



Строение атома:



P - элемент



АЛЛОТРОПИЯ -

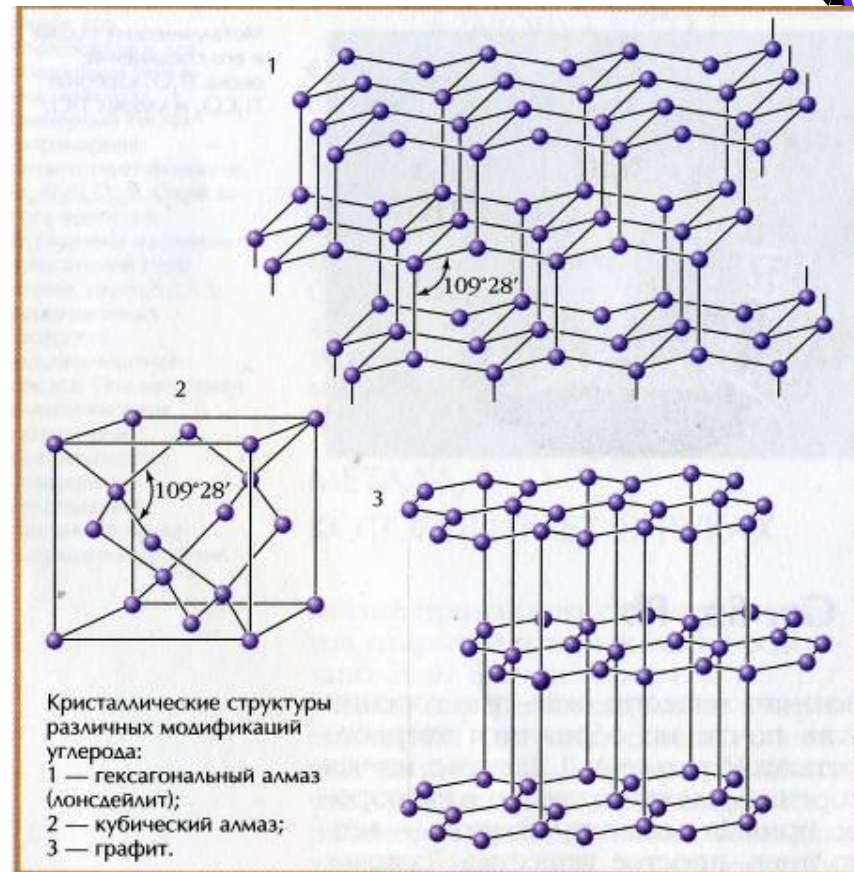
?



Аллотропия

Аллотропия - явление существования в виде 2-х или нескольких простых веществ, различных по строению и свойствам

Причины: для углерода - различное строение кристаллических решеток



Аллотропные модификации

Алмаз – бесцветное, прозрачное, сильно преломляющее свет вещество. Алмаз тверже всех найденных в природе веществ, но при этом довольно хрупок. Алмазы очень редки и ценны, их вес измеряется в каратах (1 карат=200мг). Ограненный алмаз называют бриллиантом. Крупнейшие в мире алмазы: “Куллинан” - 3106 карат, “Эксельсиор” - 971,5 карат, “Звезда Сьерра-Леоне” - 968,9 карат, «Орлов» (синеваго-зелёный) Вес бриллианта 190 карат. 180 граней. Собственность России. Значительные месторождения алмазов находятся в Южной Африке, Бразилии, Якутии. Крупнейший в мире синий алмаз “Хоуп” - 44,5 карат, владельцы которого нередко погибали при загадочных обстоятельствах, хранится в музее Смитсоновского института (США).



Куллинина



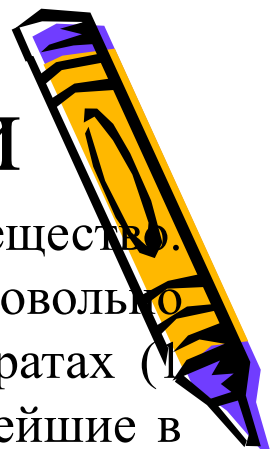
Эксельсиор



Орлов

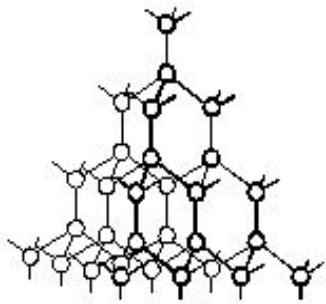


Хоуп

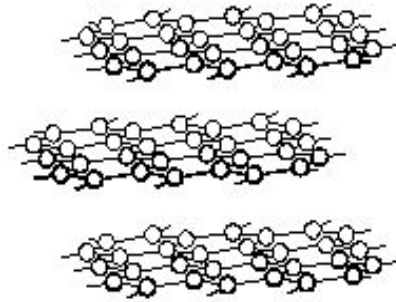


Аллотропные модификации

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. Мягкость графита обусловлена слоистой структурой. В кристаллической решетке атомы лежат в одной плоскости и связи между слоями малопрочные. Из графита изготавливают электроды, твердые смазки, стержни для карандашей.



а



б

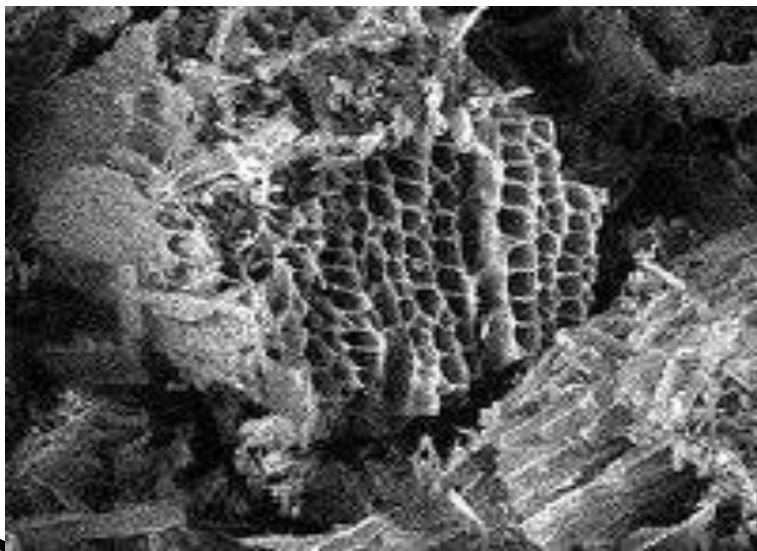


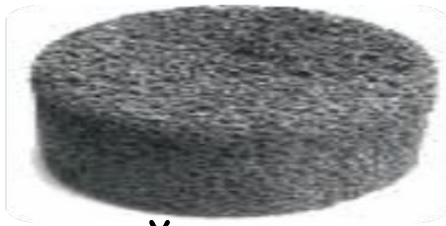
— модель строения алмаза

— модель строения графита

Аморфный углерод

Активированный уголь - пористое вещество, которое получают из различных углеродсодержащих материалов органического происхождения: древесный уголь, каменноугольный кокс, кокосовый уголь и др. Содержит огромное количество пор и поэтому обладает высокой адсорбцией..



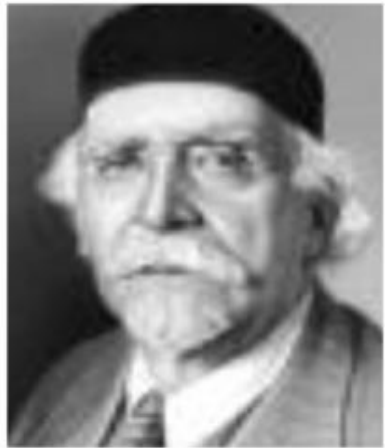


Адсорбция

- свойство углерода удерживать на пористой поверхности растворенные вещества и газы. Применяют для очистки, разделения и извлечения различных веществ. Классический пример использования активированного угля связан с использованием его в противогазе.

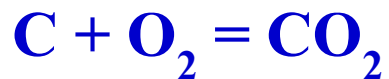
Н. Д. Зелинский

Н. Д. Зелинский разработал противогаз, который спас множество солдат в первой мировой войне. Так же применяется в медицине, химической, фармацевтической и пищевой промышленности

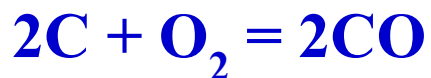


Химические свойства углерода

При нагревании углерод соединяется с кислородом, образуя оксид углерода (IV), или углекислый газ:



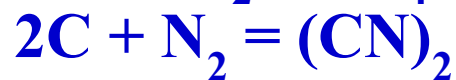
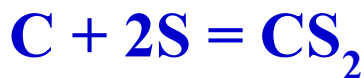
При недостатке кислорода образуется оксид углерода (II), или угарный газ:



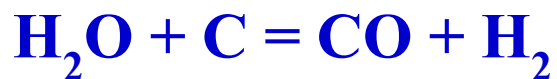
С водородом углерод соединяется только при высоких температурах и в присутствии катализаторов. В зависимости от температуры образуются различные углеводороды, например, метан:



Углерод взаимодействует при нагревании с серой и фтором, в электрической дуге с азотом:



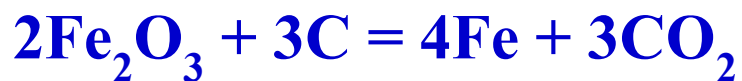
Углерод — сильный восстановитель. При нагревании с водяным паром он вытесняет из воды водород:



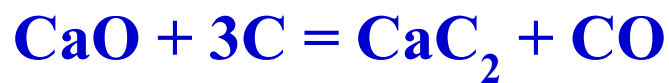
При нагревании углерода с оксидом углерода (IV) образуется угарный газ:



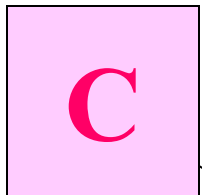
Углерод восстанавливает многие металлы из их оксидов:



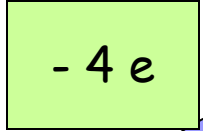
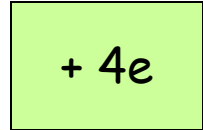
С металлами или их оксидами углерод образует карбиды:



Малоактивен

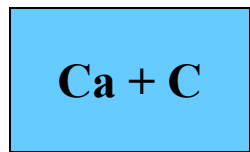
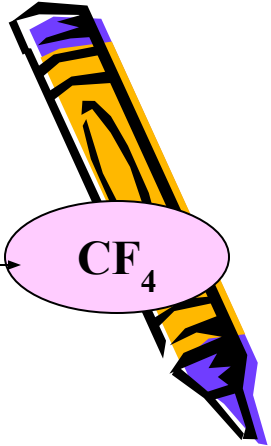
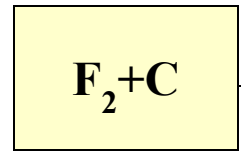


На холоде



Окислитель

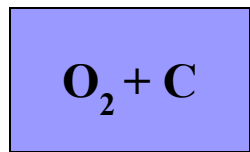
Восстановитель



карбид

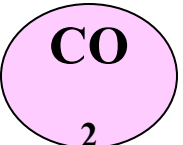
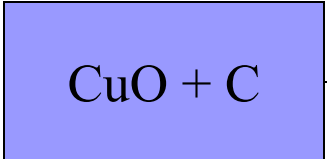
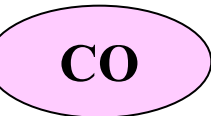
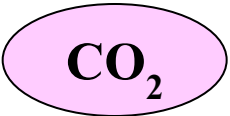


углеводород

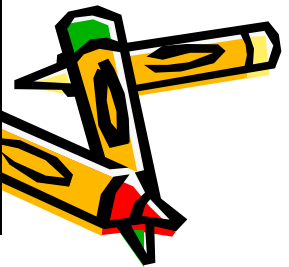
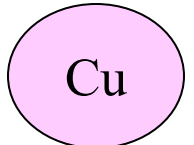


t=500

t=900



+



Применение



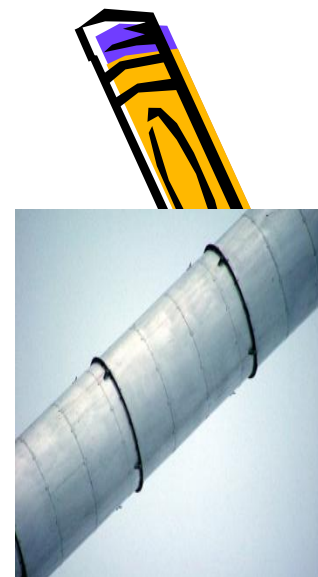
типография



адсорбент



крем обуви



сталь



ювелирные изделия

С

сельское хозяйство



медицина



резина



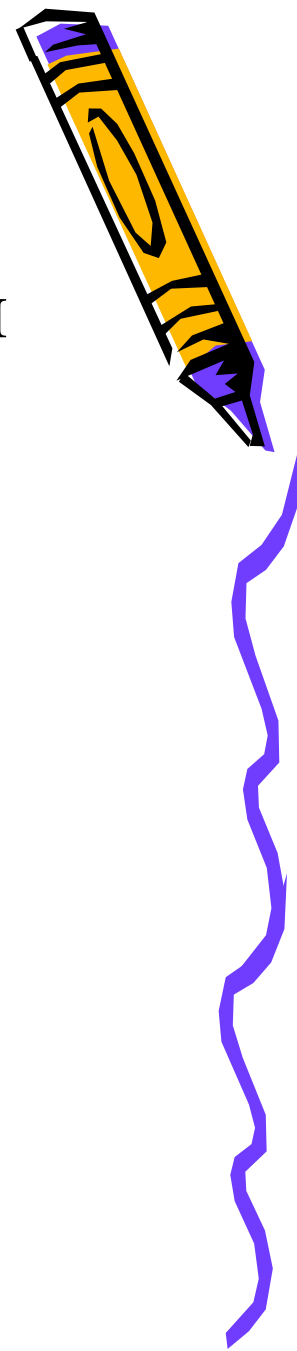
топливо

КРУГОВОРОТ УГЛЕРОДА



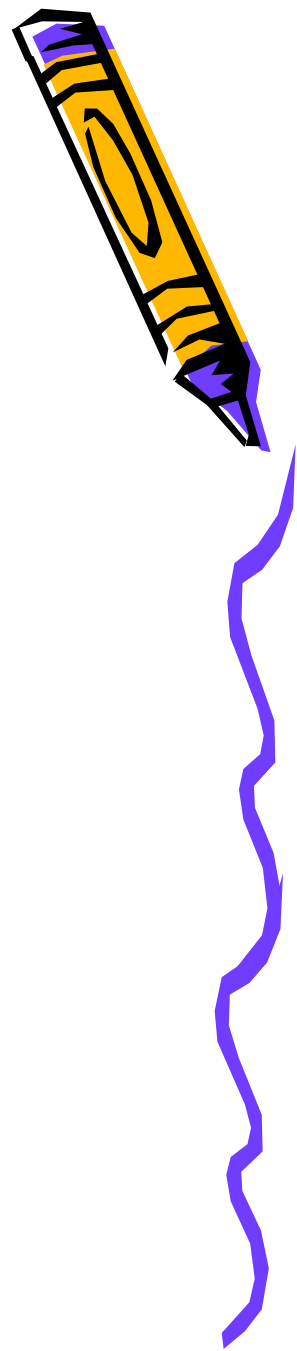
Какое значение имеют для тебя знания и умения, полученные на уроке?

- Не очень важны
- Важные
- Очень важны



Как ты оцениваешь полученные
сегодня знания?

- Не осознанные
- Осознанные
- Глубокие



Домашнее задание

1. § 29,30;

2. упр 6-2,6-3,6-8 из задачника

