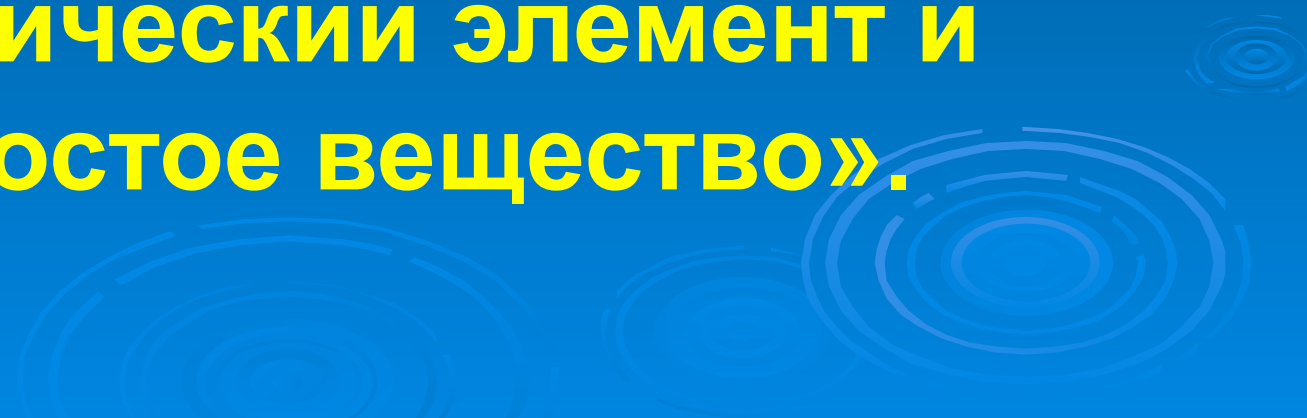


Химия. 9 класс.

Учитель: Казанцева

Евгения Андреевна

**Тема урока: « Углерод -
химический элемент и
простое вещество ».**

The background of the slide features several sets of concentric circles in a lighter blue shade, resembling ripples on water, positioned in the lower right and bottom center areas.

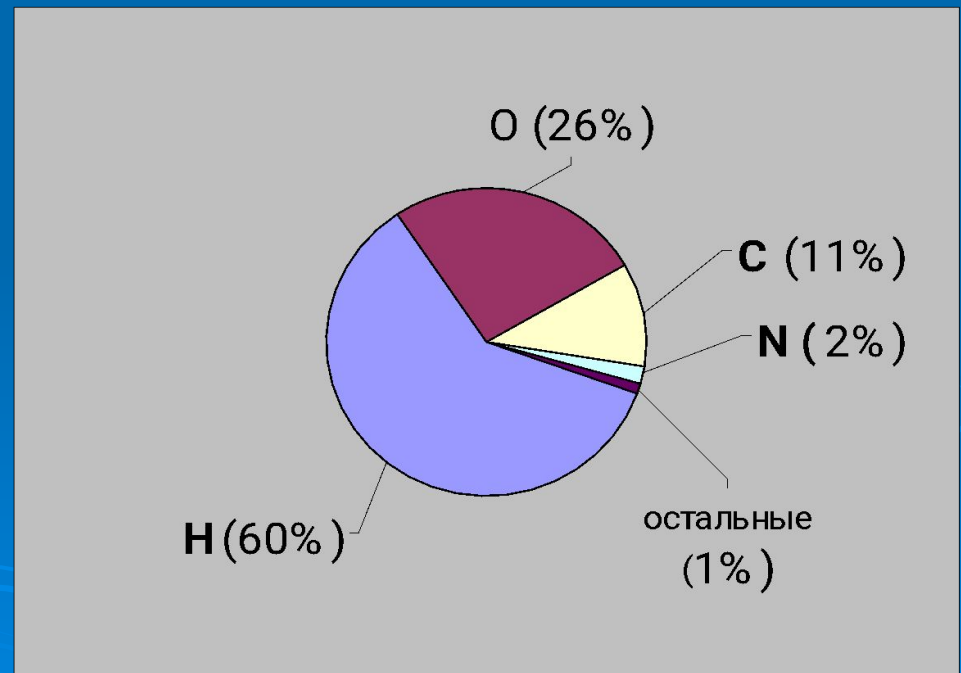
Цели урока:

- Познакомить учащихся с распространением химического элемента углерода в природе
- Вспомнить электронное строение атома углерода
- Закрепить понятие « аллотропные модификации»
- Установить связь между строением вещества, его свойствами и применением

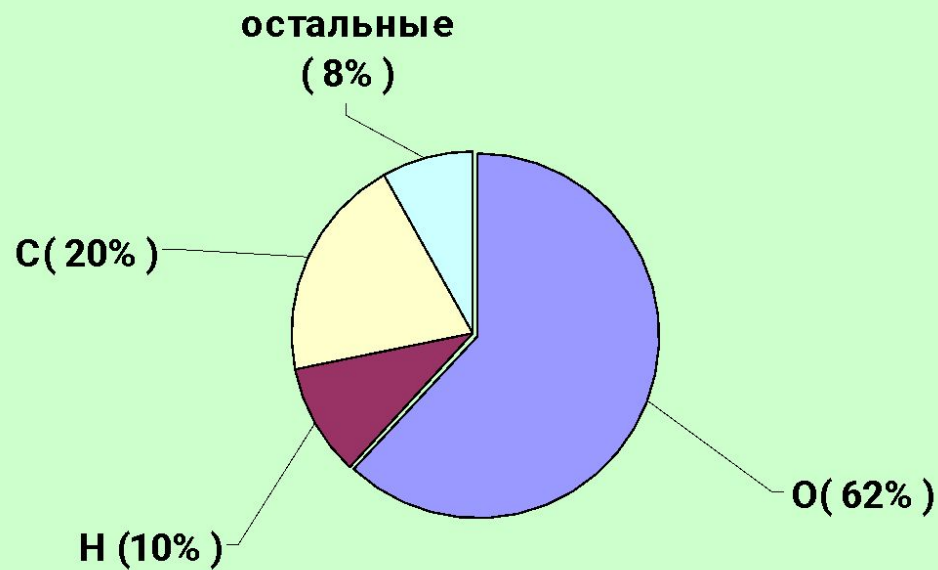
Распространение углерода в природе

Углерод- основной элемент органоген

Содержание химических элементов в организме человека (в атомных процентах)

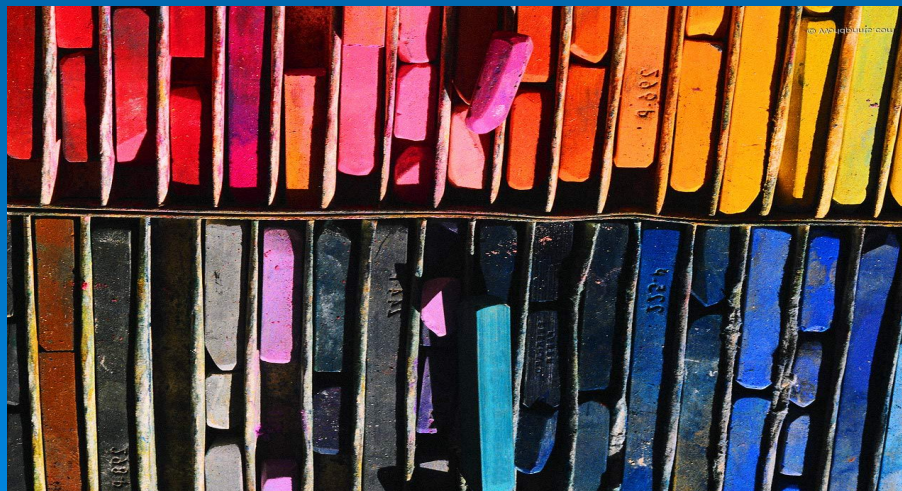


В массовых процентах



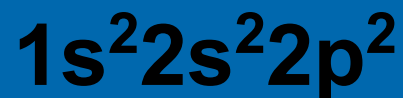
Нахождение углерода в природе

- ✓ В атмосфере – в виде углекислого газа CO_2
- ✓ В земной коре – в составе карбонатов кальция CaCO_3 (мел, мрамор, известняк) и магния MgCO_3 , а также в свободном виде: алмаз, графит, уголь, сажа
- ✓ В воде – в составе растворимых гидрокарбонатов кальция $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ и $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$



Строение атома углерода

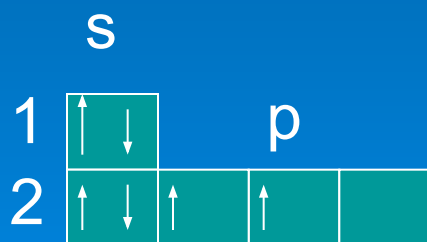
C+6)₂)₄



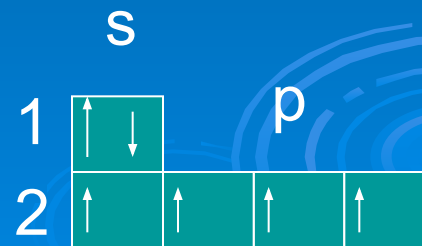
2 период

Главная подгруппа

4 группа



Изолированное состояние



Возбужденное состояние

Аллотропные видоизменения углерода

- Химический элемент углерод образует несколько простых веществ, основные из которых **алмаз и графит**.
- Простые вещества, образованные атомами одного химического элемента, называются **аллотропными модификациями (видоизменениями)**.

АЛМАЗ



Один из самых известных алмазов - **«Орлов»** украшает скипетр русских царей. Это бриллиант чистейшей воды синевато-зеленого оттенка, размеры его **25х32х35 мм**, а масса **194,8 карата**.

1 карат равен 0,2 грамма.

Модель кристаллической решетки алмаза



"карат"

означает - **черный цвет**. Так называли

семена одного из восточных деревьев,

которые использовались купцами на базаре

ГРАФИТ



В России в XVII веке

графит называли

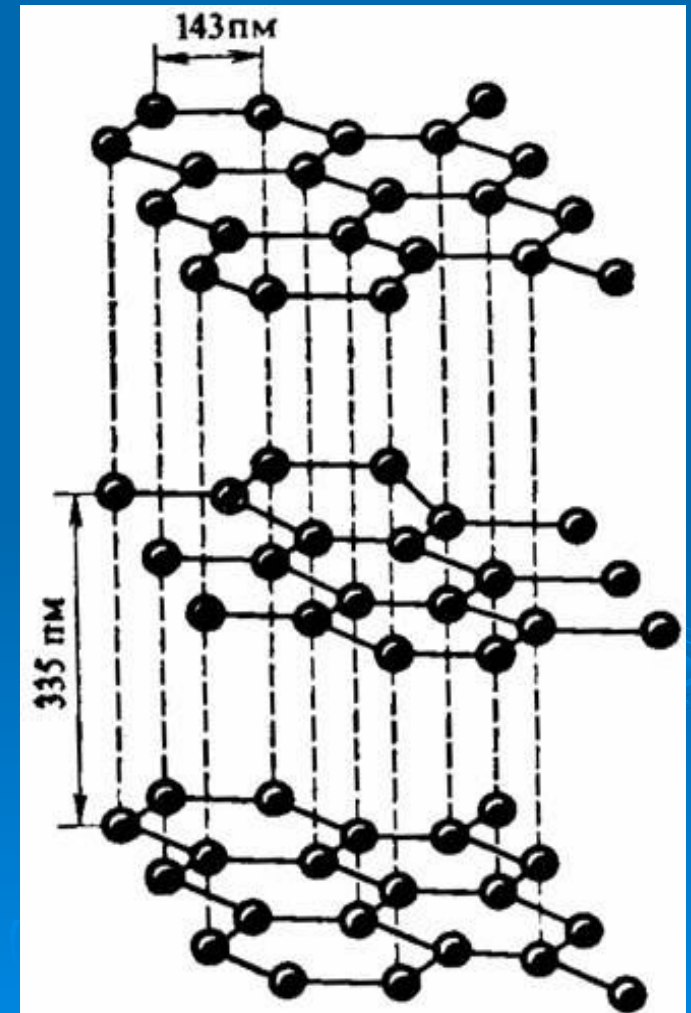
"карандашом" от

МОНГОЛЬСКИХ СЛОВ:

"кара" - черный, "таш" -

камень

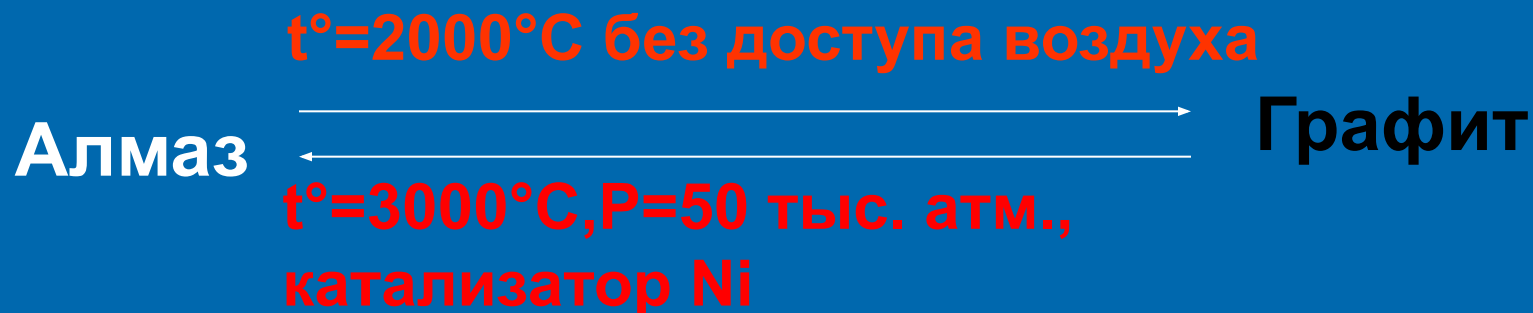
Модель
кристаллической
решетки графита



Сравнение физических свойств алмаза и графита

название свойства	графит	алмаз
цвет	серо-черный	Бесцветный, прозрачный
блеск	металлический	алмазный
плотность (г/см ³)	2,27	3,52
твёрдость	мягче бумаги	10 по шкале твёрдости
хрупкость	слоистое вещество	высокая
растворимость	нет	нет
электропроводность	есть	диэлектрик
Температура плавления	4000°С (при атм. давлении)	4000°С (при 100 атм.)

Взаимопревращение алмаза и графита



Алмазы, полученные искусственным путем из графита, мелкие, невысокого качества. Их используют в основном для технических целей, а под названием **фиониты** — для ювелирных украшений.

Применение алмаза

Режущий
инструмент

Шлифовальный
инструмент

Наконечники
буров

Ювелирные
изделия

Применение графита

Электрод
ы
в
электрох
имии

Грифель
для
карандашей

Стержни в
атомных
реакторах

Литейные
формы

Смазочный
материал

краски

Уголь - аморфный углерод, по структуре напоминающий графит.

При обработке его водяным паром поры и каналы угля, содержащие золу и поташ-карбонат калия, очищаются, площадь поверхности увеличивается. Такой уголь называется **активированным**.

Он обладает **адсорбцией**-способностью поглощать газы и некоторые растворенные вещества, удерживая их на своей поверхности.

Применение активированного угля

Очистка
питьевой воды
(фильтры)

Карболен-
таблетки
для
выведения
токсинов
из
организма

Очистка
воздуха
(противогаз)

Очистка
сахара

Изобретатель противогаза



ЗЕЛИНСКИЙ

Николай Дмитриевич
(1861-1953)



Современный
противогаз

Ответьте на вопросы:

- Каково распространение химического элемента углерода в природе ?
- Что такое аллотропные видоизменения?
- Какие аллотропные видоизменения углерода вы знаете?
- Сравните свойства алмаза и графита?
- Как доказать, что алмаз и графит являются модификациями одного химического элемента?
- Где находят применение алмаз и графит?
- Что такое адсорбция?
- Какое вещество способно к адсорбции?
- Где используют активированный уголь?

Запишите домашнее задание:

**§§ 54, 55, упр.2, 4 (с. 237), упр.1,2,4,5
(с.241-242).**

спасибо за внимание!

