

C

6

УГЛЕРОД

12,011

$2s^2 2p^2$

4

2

Углерод

9 класс

$5s^2 5p^5$

5

4

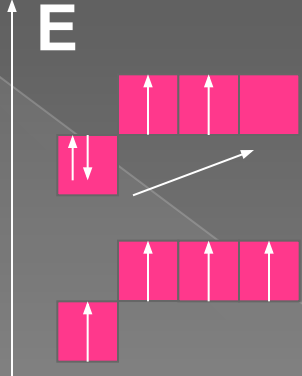
$3s^2 3p^2$

Подготовила учитель химии
МАОУСШ №2
Филиппова Марина Ивановна

План

- 1. Простое вещество углерод.
Строение атома.
- 2. Нахождение в природе.
- 3. Физические свойства.
- 4. Химические свойства.
- 5. Применение.

Строение атома

химический знак	размещение электронов по энергетическим уровням	электронная формула	размещение электронов по орбиталям (последний слой)	степень окисления
C	${}^6\text{C}$ $+6 \begin{array}{cc}) &) \\ 2 & \underline{4} \end{array}$	$1s^2 \underline{2s^2} \underline{2p^2}$ возбужденное состояние		+2 +4

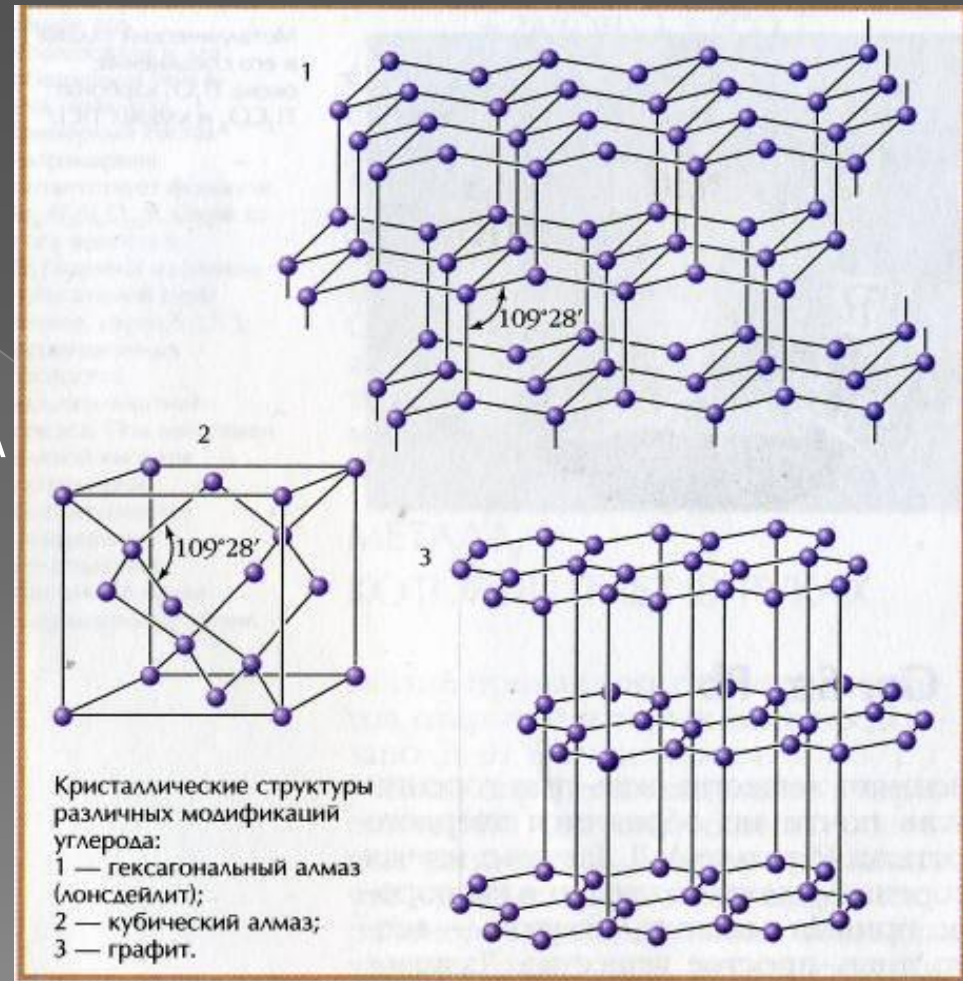
Нахождение углерода в природе

- ✓ **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 $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$

Аллотропия

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

○ Причины: для углерода – различное строение кристаллических решеток



Алмаз



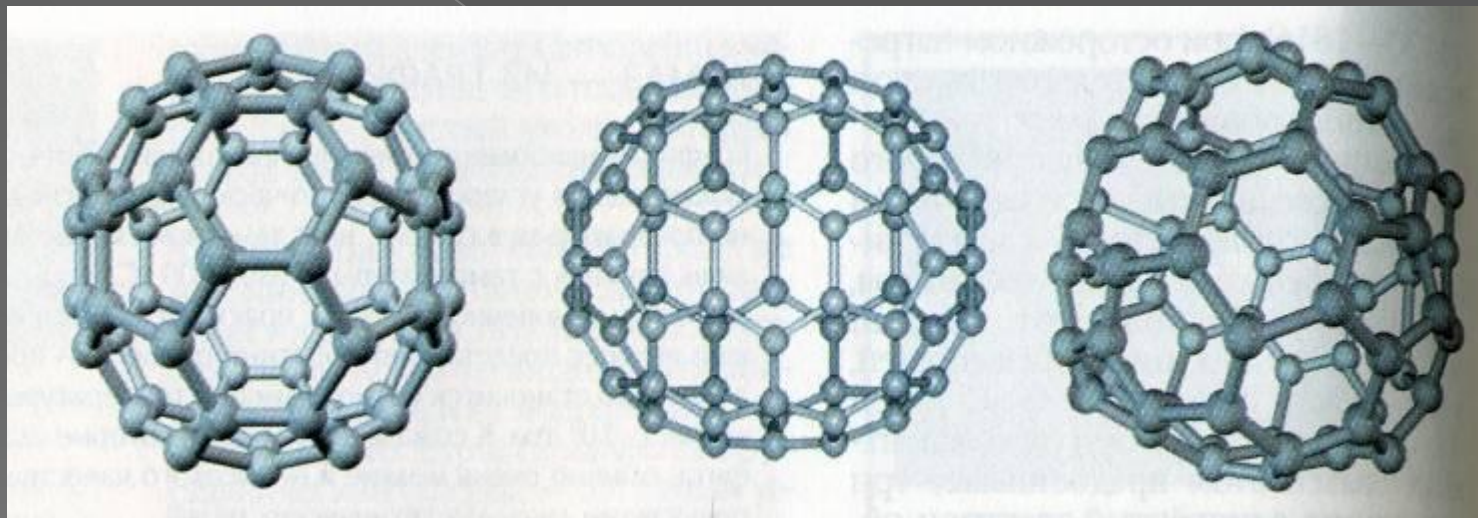
- ◎ Алмаз - прозрачное, бесцветное вещество с сильной лучепреломляемостью. Обладает твердостью, превосходящей твердость всех известных в природе веществ. Химически очень устойчивое вещество.

Графит



- ◎ *Графит*- вещество серо – стального цвета, мягок, жирен на ощупь. Является хорошим проводником электричества. Имеет слоистую структуру.

Фуллерены



Аморфный углерод

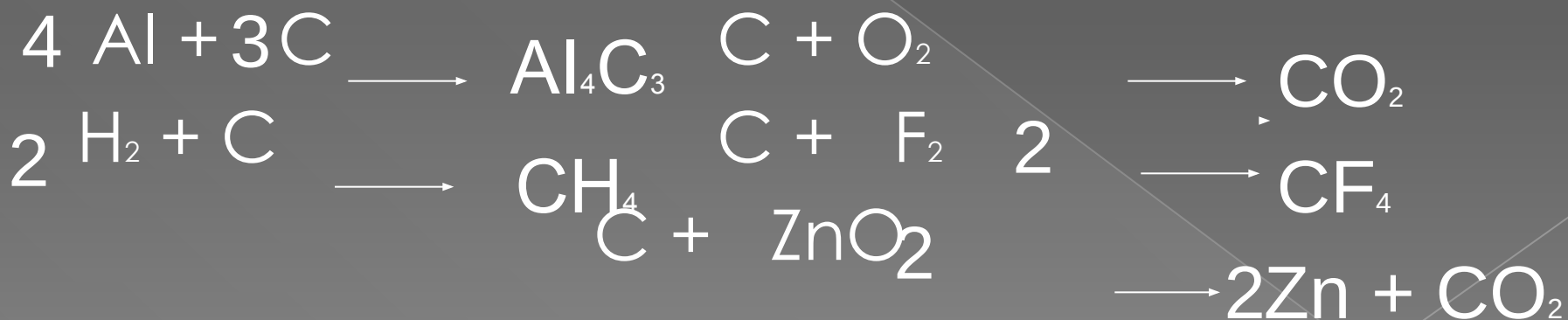
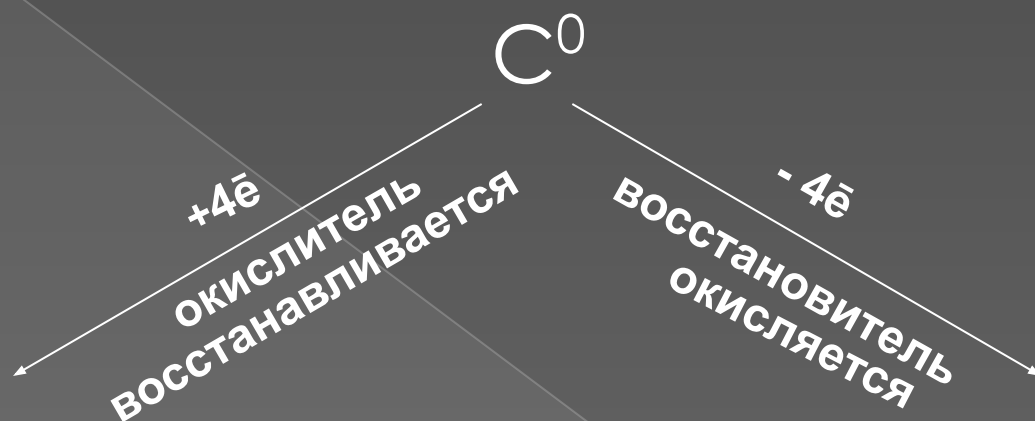
- **Сорта:**

- 1. Сажа – используется для изготовления типографской краски, картриджей, резины, косметической туши и т. д.
- 2. Кокс – в доменных печах при выплавке чугуна.
- 3. Древесный уголь – в качестве топлива, при выплавке цветных металлов, очистки от примесей.

Адсорбция

- Адсорбция – поглощение газообразных или растворенных веществ поверхностью твердого вещества.
- Обусловлена пористостью угля
- Обратный процесс – десорбция
- Применяется для очистки от примесей, в медицине, для защиты дыхательных путей

Химические свойства



ПРИМЕНЕНИЕ

Углерод



Вопросы для закрепления

- Углерод элемент 4 А группы;
- Степени окисления углерода: -4, + 2, +4;
- Вещество серого цвета с металлическим блеском, оставляющим след на бумаге и в руке – алмаз;
- Торф – это аллотропная модификация углерода;
- Для аллотропных модификаций углерода характерна атомная кристаллическая решётка.

Рефлексия



*Я доволен своей
работой на уроке.*



*На уроке я работал
неплохо.*



*На уроке мне было
трудно.*

