



Работу выполнил ученик 9б класс Семенов Роман

ПРЕЗЕНТАЦИЯ НА ТЕМУ «ПРИМЕНЕНИЕ УГЛЕРОДА»

Основные характеристики

-Углерод / *Carboneum*

-Символ, номер:(C), 6

-Электронная конфигурация: [He]
 $2s^2 2p^2$

-Температура кипения: $4\ 827^{\circ}\text{C}$

Атомная масса: $12,0107 \pm 0,0008$ а.
е. м.

-Степень окисления -4, +2, +4

A periodic table element card for Carbon (C). The card is light blue and contains the following information: the symbol 'C' in a large font, the atomic number '6' in the top right corner, the name 'углерод' (carbon) in Russian, the atomic weight '12,011', the electron configuration '2s² 2p²', and the number of valence electrons '4' and '2' in the bottom right corner.

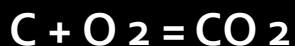
C	6
углерод	
12,011	
2s ² 2p ²	4 2

-Значение соединений углерода и его аллотропных модификаций в жизни человека очень велико.

- Углерод входит в состав органических веществ в растительных и живых организмах, в состав ДНК . Содержится в мышечной ткани- **67% , костной ткани- **36%** и крови человека (в человеческом организме массой 70 кг в среднем содержится 16 кг связанного углерода)**

Окислительные свойства

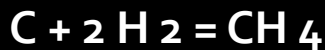
1. При нагревании углерод соединяется с кислородом, образуя оксид углерода (IV), или углекислый газ:



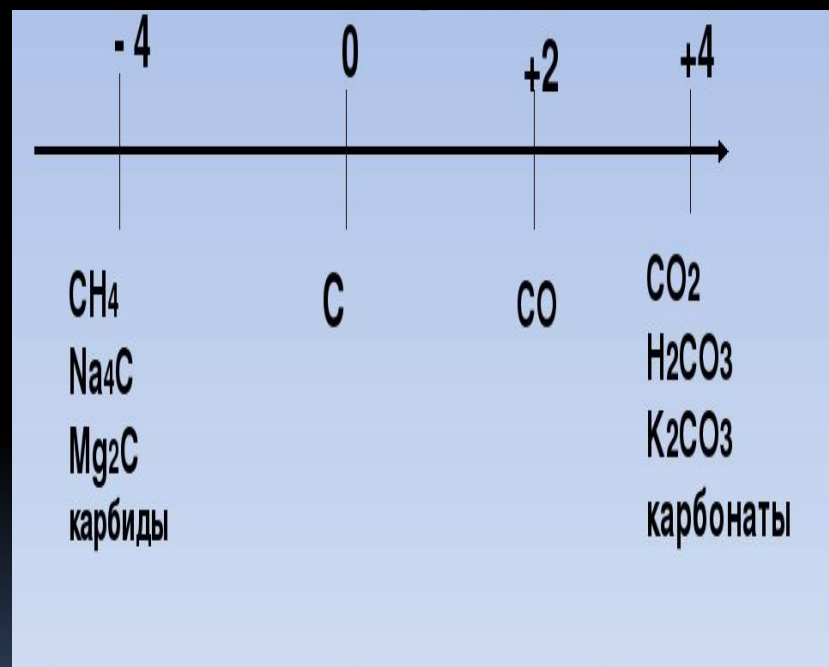
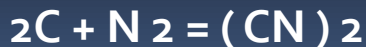
При недостатке кислорода образуется оксид углерода (II), или угарный газ:



2. С водородом углерод соединяется только при высоких температурах и в присутствии катализаторов.



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



Адсорбция

Это 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.

