Работу выполнил ученик 9б класс Семенов Роман

ПРЕЗЕНТАЦИЯ НА ТЕМУ «ПРИМЕНЕНИЕ УГЛЕРОДА»

Основные характеристики

-Углерод / Carboneum

-Символ, номер:(C) , 6

-Электронная конфигурация: [He] 2s2 2p2

-Температура кипения: 4 827°C
Атомная масса: 12,0107 ± 0,0008 а. е. м.

-Степень окисления -4 , +2, +4

-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:*

C + O 2 = CO 2

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

2C + O 2 = 2CO

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

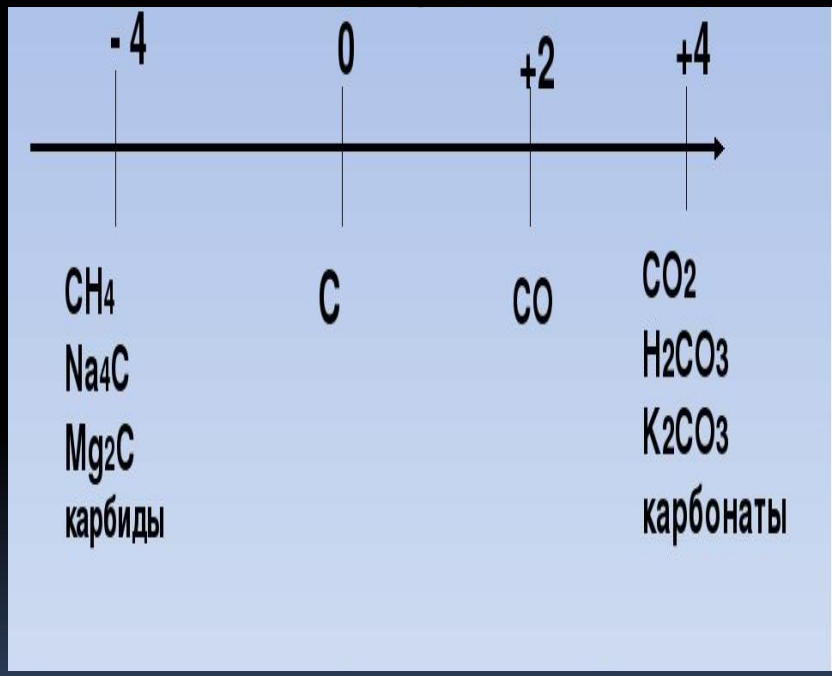
C + 2 H 2 = CH 4

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

C + 2 S = CS 2

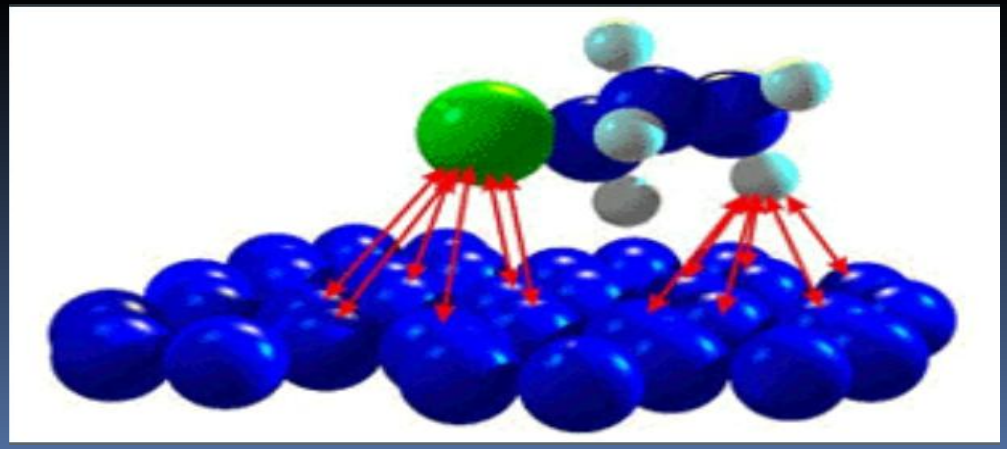
C + 2 F 2 = CF 4

2C + N 2 = (CN) 2



Адбсорция

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.