C

Углерод

Латинское название carboneum Углерод получил
от carbo - уголь.

pptcloud.ru

C, химический элемент IV группы периодической системы Менделеева, атомный номер 6, атомная масса 12,011.

- **C – алмаз,графит,карбин**
- **CaCO3 – кальций, известняк, мрамор.**
- **MgCO3- магнезит**
- **FeCO3 - сидерит**

Историческая справка

Древесный уголь служил для восстановления металлов из руд, алмаз - как драгоценный камень. Значительно позднее стали применять графит для изготовления тиглей и карандашей. В 1778 году К. Шееле, нагревая графит с селитрой, обнаружил, что при этом, как и при нагревании угля с селитрой, выделяется углекислый газ.

Распростронение углерода в природе

. Среднее содержание Углерода в земной коре 2,3 ·10-2%, в древесине 50%, каменном угле 80%, в нефти 85%, антраците 96%. Значительная часть Число собственных минералов Углерода 112; . Большую геохимическую роль в земной кор играют CO2 и угольная кислота. Углерод широк распространен также в космосе; на Солнце он занимает 4-е место после водорода, гелия и кислорода.

Углерод в организме

Углерод - важнейший биогенный элемент, составляющий основу жизни на Земле.Значительная часть необходимой организмам энергии образуется в клетках за счет окисления Углерода. Уникальная роль Углерода в живой природе обусловлена его свойствами, которыми в совокупности не обладает ни один элемент периодической системы. Всего три элемента - C, O и H - составляют 98% общей массы живых организмов.

Содержание в живых организмах

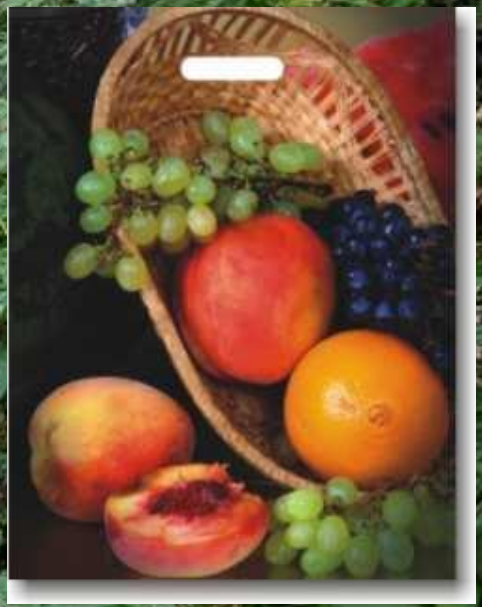
Содержиться в виде белков,Жиров и углеводов.

- В наземных растениях,животных и бактерий 54%
- В водных растениях и животных 45,4-46,5%

Содержание в продуктах

- В хлебобулочных изделиях
- Во фруктах, овощах, ягодах.
- В Мёде
- В Грибах

Во всех углеводородовых продуктах.



oaler.ru