

9 класс

Урок №1.

**Предмет
органической химии**





План урока.

1. Органические вещества.
2. Валентность.
3. Теория химического строения.
4. Вопросы и задания.



1. Органические вещества.

Вещества

```
graph TD; A[Вещества] --> B[Органические]; A --> C[Неорганические]
```

Органические

Получены из продуктов жизнедеятельности растительных и животных Организмов (сахар, жиры, масла, красители и др.), а также синтетические вещества (полиэтилен, капрон и др.).

Известно около 27млн.

Неорганические

Минеральные (вещества неживой природы: глина, песок, металлы и др.).

Таких веществ около 0,5 млн.

Раздел химии, который изучает органические вещества, стали называть «органической химией»

Так как в состав каждого органического вещества входит элемент углерод, то

Органическая химия - это химия соединений углерода (кроме оксидов углерода, угольной кислоты и её солей).

Органические вещества имеют ряд особенностей:

- их гораздо больше, чем неорганических веществ;
- орг. вещества имеют более сложное строение, чем неорганические;
- многие орг. вещества обладают огромной молекулярной массой например, белки углеводы, нуклеиновые кислоты и др.)
- При горении органических веществ обычно образуются углекислый газ и вода.



ДНК

2. Валентность

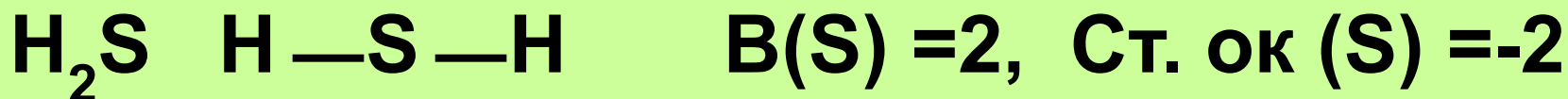
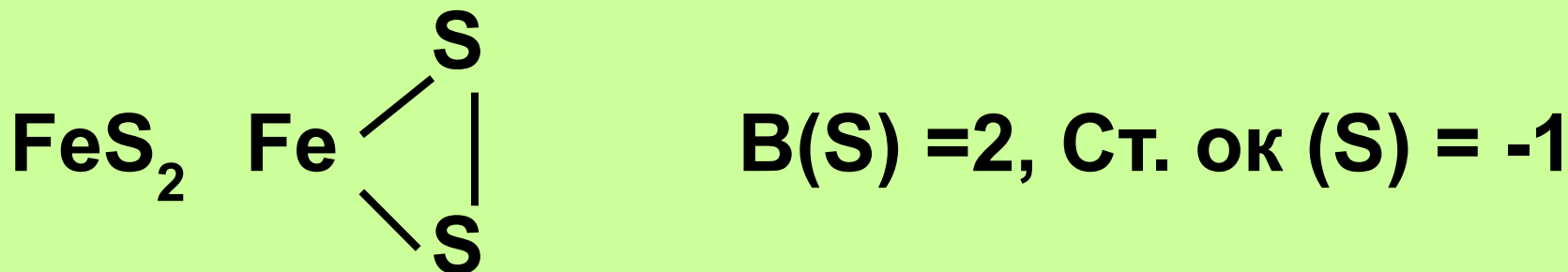
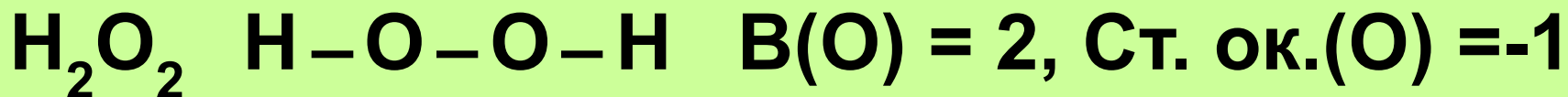
Понятие валентности в органической химии более полезно, чем термин «степень окисления», характерный для неорганической химии. Это связано с тем, что большинство органических веществ имеет **ковалентный** тип связи и молекулярное (а не ионное) строение.

Валентностью называют число химических связей, которые данный атом образует с другими атомами в молекуле.

Валентность химического элемента можно выразить числом атомов водорода, которое присоединяет к себе или замещает один атом этого элемента. Например, азот в аммиаке трёхвалентен (а степень окисления =-3):



Другие примеры:



В отличии от степени окисления, валентность не имеет знака и не может быть равна нулю.

Часто валентность и степень окисления атомов численно совпадают. Например:

формула	валентность	Степень окисления
H_2O	Н (I), О (II)	H^{+1} , O^{-2}
CS_2	С (IV), S (II)	C^{+4} , S^{-2}
CH_4	С (IV), Н (I)	C^{-4} , H^{+1}

3. Теория химического строения

Для органической химии основополагающей стала теория химического строения (ТХС) органических веществ А.М. Бутлерова, подобно тому, как для неорганической химии основополагающим является периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.



Александр Михайлович
(1828-1886) –

русский химик, академик
АН, создатель теории
химического строения
органических веществ (1861).

Основное положение ТХС:

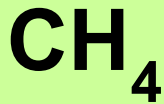
Атомы химических элементов в молекулах соединены в строгой последовательности в соответствии с их валентностями.

Порядок соединения атомов химических элементов в молекуле согласно их валентности называется химическим строением.

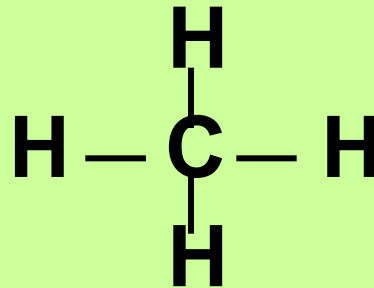
Запомни! Углерод в органических соединениях всегда четырёхвалентен.

C (IV), H (I), O (II), N (III), S(II), Cl (I).

Например, химическое строение метана:



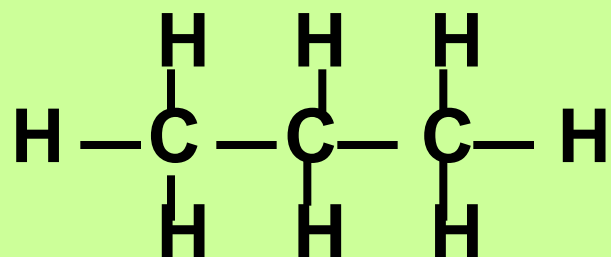
Молекулярная
формула



Структурная
формула

Химическое строение молекул
отображают при помощи
структурных формул.

Строение молекулы пропана C_3H_8 отражают формулы:



Полная структурная формула



Сокращённая структурная формула

Как показывают формулы пропана, атомы углерода в этом веществе соединены не только с атомами водорода, но и друг с другом.

Способность атомов углерода соединяться друг с другом и объясняет многообразие органических веществ.

Итак, по теории А.М.Бутлерова

- Каждое вещество имеет определённое химическое строение;**
- От этого строения зависят и свойства вещества.**

Это означает возможность синтеза веществ с нужными свойствами, задавая им определённое строение.

В самом деле, сейчас созданы вещества не существующие в природе: пластмассы, волокна, красители и многое другое.

ГОМОЛОГИЧЕСКИЙ РЯД МЕТАНА

ФОРМУЛА	НАЗВАНИЕ	РАДИКАЛ
CH_4	Метан	CH_3 - метил
C_2H_6	Этан	C_2H_5 - этил
C_3H_8	Пропан	C_3H_7 - пропил
C_4H_{10}	Бутан	C_4H_9 - бутил
C_5H_{12}	Пентан	C_5H_{11} - пентил
C_6H_{14}	Гексан	C_6H_{13} - гексил
C_7H_{16}	Гептан	C_7H_{15} - гептил
C_8H_{18}	Октан	C_8H_{17} - октил
C_9H_{20}	Нонан	C_9H_{19} - нонил
$\text{C}_{10}\text{H}_{22}$	Декан	$\text{C}_{10}\text{H}_{21}$ - децил



4. Вопросы и задания.

1. **Что изучает органическая химия?
Какие вещества называются органическими?**
2. **Выберите органические вещества среди следующих кислот:
щавелевая кислота, муравьиная кислота, угольная кислота, уксусная кислота, серная кислота, соляная кислота.**

- 3. Органическими или неорганическими веществами или теми и другими являются продукты питания человека? Приведите конкретные примеры.**
- 4. Приведите примеры использования органических веществ в быту, в медицине, в сельском хозяйстве, в технике, в искусстве.**
- 5. Что называется валентностью атома? Сравните данное понятие с понятием «степень окисления». Приведите примеры.**

6. Сформулируйте основные положения теории химического строения А.М.Бутлерова.



7. Что понимают под химическим строением вещества? Изобразите структурные формулы этана C_2H_6 и дихлорметана CH_2Cl_2 .