


Основные положения *Теории*
химического строения А.М. Бутлерова
из курса основной школы по химии

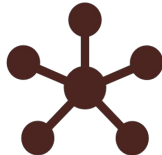



☆ выполнил : Федянина Сося 10Б з



• ★ CONTENTS ★ •

01  Раскрытие теории

02  Значение и надобность

03  Основные положения

04  Источники

ТЕОРИЯ ХИМИЧЕСКОГО СТРОЕНИЯ

Теория химического строения, решающая роль, в создании которой принадлежит А. М. Бутлерову, отражена в школьном курсе органической химии в виде нескольких ее основных положений и понятий. Основой теории А. М. Бутлерова является понятие «*химическое строение*», под которым он подразумевал «*...порядок химической связи, существующей между атомами в частице*».





ЗНАЧЕНИЕ И НАДОБНОСТЬ



Знание химического строения позволяет сделать логический переход к другим понятиям и положениям теории А. М. Бутлерова. Так, химическое строение обуславливает свойства соединений. В этом основная идея теории. Установление данной зависимости, позволило доказать возможность познания строения вещества химическими методами, вскрыть внутренние причины, определяющие свойства соединений.

Теория химического строения учит школьников находить причинно-следственные связи. Зная причину (строение), можно вывести следствие (химические свойства). Фактически А. М. Бутлеров обосновал объективную связь: состав — строение — свойства, что позволяет теории химического строения выполнять не только объясняющую, но и прогностическую функцию (функцию предсказания).

ОСНОВНЫЕ ПОЛОЖЕНИЯ

Основные положения и понятия теории химического строения образуют стройную логическую систему, где компоненты теории взаимосвязаны.



Атомы в молекулах соединены между собой химическими связями в соответствии с их валентностью



Атомы в молекулах органических веществ соединены в определенной последовательности, которую характеризует химическое строение молекулы



Свойства органических веществ зависят не только от числа и природы входящих в состав атомов, но и от химического строения молекулы. Зная строение вещества, можно охарактеризовать его свойства

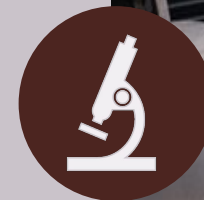


ОСНОВНЫЕ ПОЛОЖЕНИЯ

В молекулах существует
взаимное влияние как
непосредственно связанных, так
и не связанных между собой
атомов



Химическое строение вещества
можно определить благодаря
изучению его химических
превращений



ИСТОЧНИКИ



(<https://infourok.ru/lekciya-na-temu-osnovnie-polozh-eniya-teorii-stroeniya-organicheskikh-soedineniy-a-m-butlerova-1714136.html>)

(<https://skysmart.ru/articles/chemistry/teoriya-butlerova>)

(<https://foxford.ru/wiki/himiya/teoriya-stroeniya-organicheskikh-soedineniy-a-m-butlerova>)



ИДЕЯ ШАБЛОНА

<https://www.youtube.com/watch?v=1kvtL-d1GhM>

СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ

