

Домашняя работа по химии за 10–11 классы

**к учебнику «Органическая химия: учеб.
для учащихся 10–11 кл. общеобразоват. учеб.
заведений / Л.А. Цветков. — М.: Гуманитар. изд.
центр ВЛАДОС, 2006»**

1. Теория химического строения органических соединений. Электронная природа химических связей

§ 1. Предпосылки теории строения

Вопрос 1.

Примерами таких противоречий могут послужить явление изомерии (разные вещества имеют одинаковые молекулярные формулы) и многообразие углеводородных соединений.

Вопрос 2.

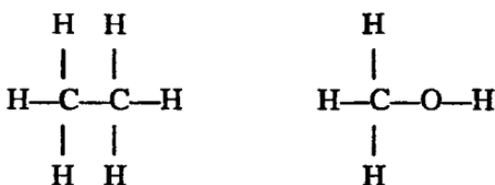
- а) C_6H_6 . Валентность углерода должна была быть I.
 б) C_7H_8 . Валентность углерода должна была бы быть 8/7.

§ 2. Теория химического строения

Вопрос 3.

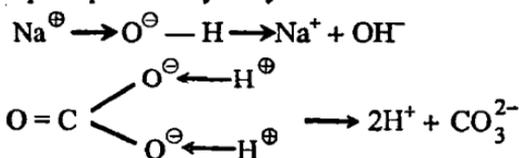
Теория химического строения органических веществ объясняет строение и свойства этих веществ.

Атомы в молекулах соединены друг с другом не беспорядочно, а последовательно, согласно их валентности, причем все валентности должны быть затрачены на соединение друг с другом.



Вопрос 4.

Примерами могут служить кислоты и основания.



Вопрос 5.

