

The background features a vertical rainbow gradient on the left side. Overlaid on this are several chemical structures: a long, zigzag chain of carbon atoms on the left; a complex, multi-ring structure in the upper center; and a large, intricate, multi-ring structure in the lower right. Two horizontal lines are drawn across the page, one above and one below the main text.

Виды изомерии в органической химии.

Изомеры-

- Это вещества, имеющие одинаковый состав, но разное строение, и различающиеся по свойствам.
-

Изомерия

```
graph TD; A[Изомерия] --> B[Структурная (изомеры отличаются порядком связи атомов в молекуле)]; A --> C[Пространственная (изомеры отличаются расположением атомов в пространстве)];
```

Структурная
(изомеры
отличаются
порядком связи
атомов в
молекуле)

Пространственн
ая (изомеры
отличаются
расположением
атомов в
пространстве)

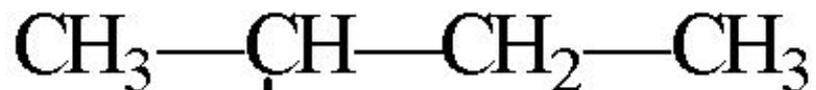


Структурная изомерия.

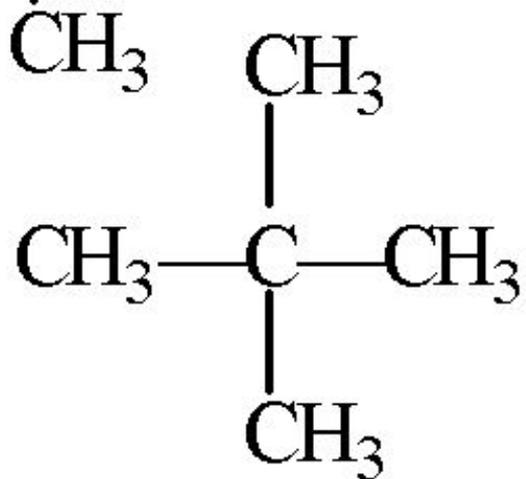
Изомерия углеродного скелета.



пентан

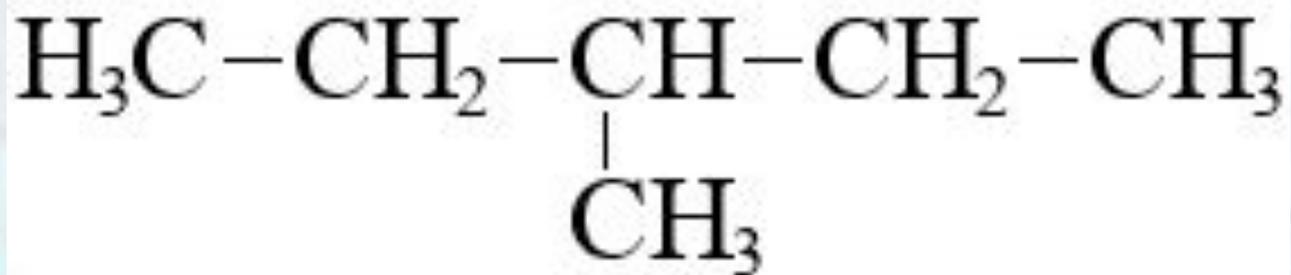
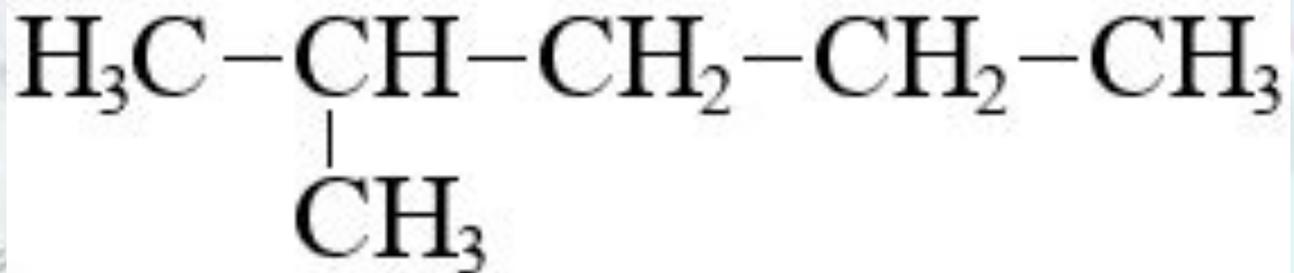


2-метилбутан

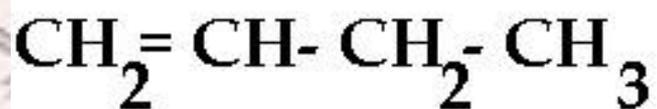


2,2-диметилпропан

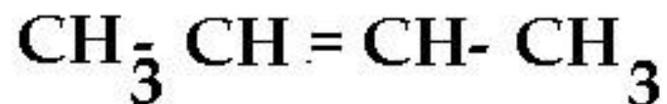
Изомерия положения радикала.



Изомерия положения кратной СВЯЗИ

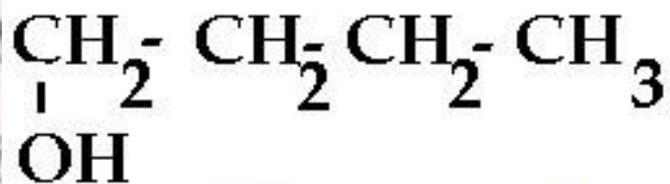


бутен-1

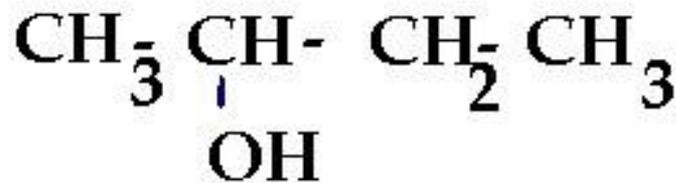


бутен-2

Изомерия положения функциональной группы

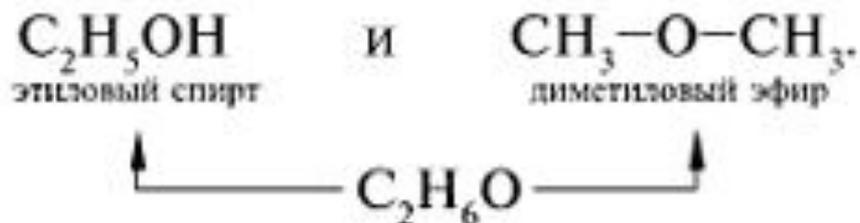
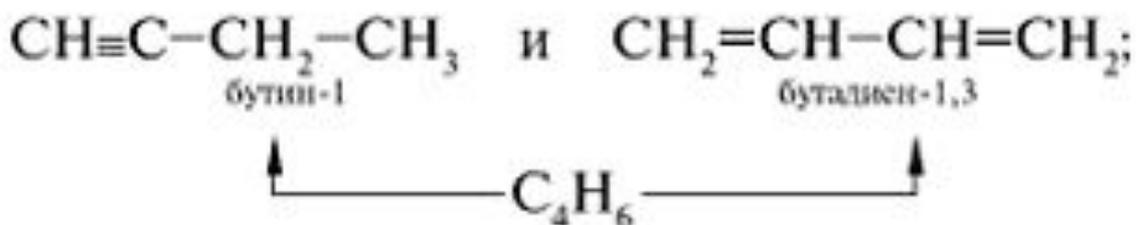
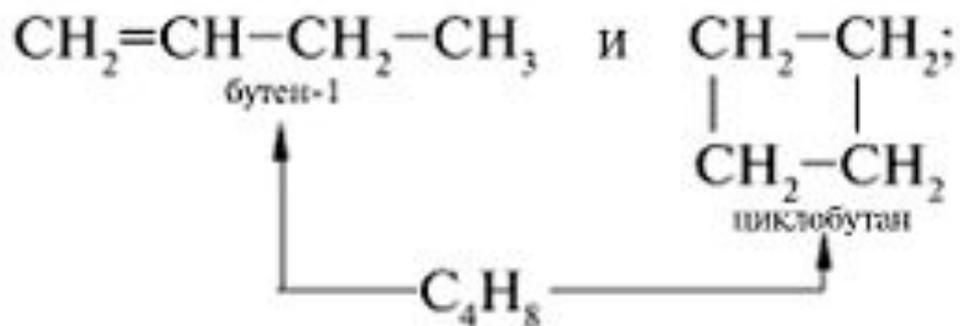


бутанол-1



бутанол-2

Межклассовая изомерия

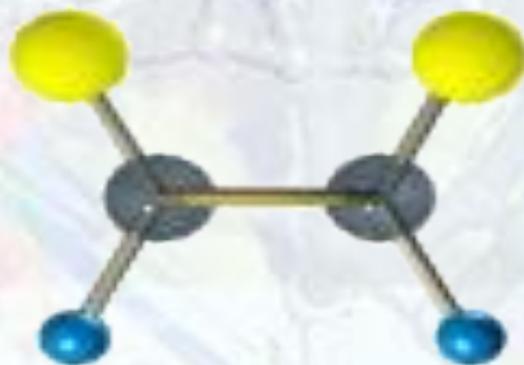


- Алкены-циклоалканы
- Алкины-алкадиены
- Спирты-простые эфиры

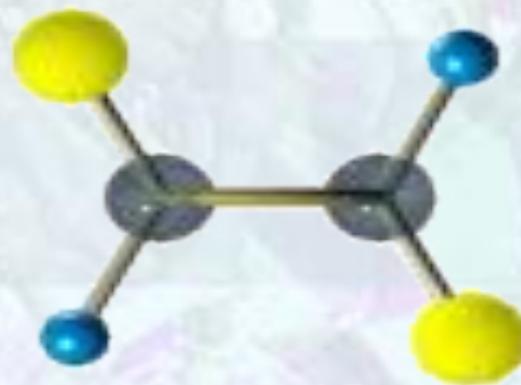


Пространственная изомерия

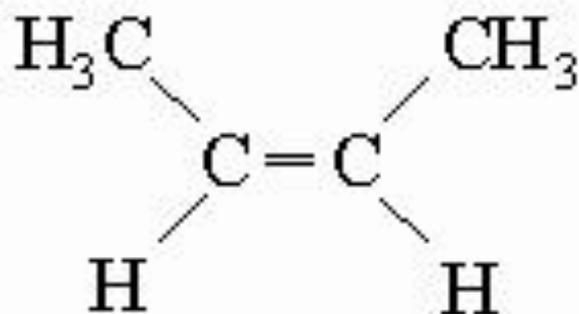
Геометрическая изомерия (цис-транс-изомерия)



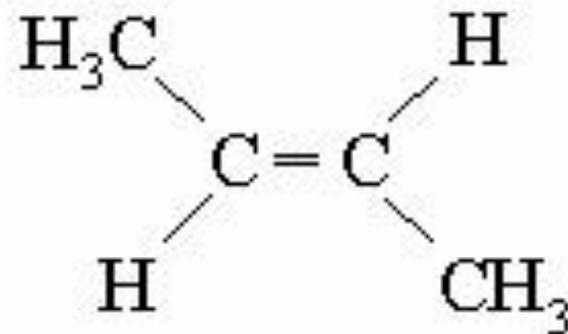
цис-



транс-



цис-бутен



транс-бутен

Оптическая изомерия

- Для соединений с асимметрическим атомом С
 - Асимметрический атом-это атом углерода с 4 разными заместителями
-

Оптическая изомерия

