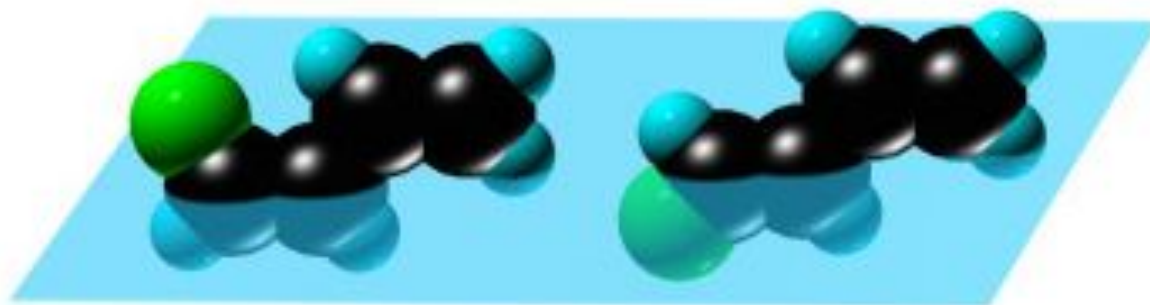


Виды изомерии





Содержание

1. Понятия:

- изомеры
- изомерия

2. Структурная изомерия

- углеродной цепи
- положение кратной связи
- положение функциональной группы

3. Межклассовая изомерия

4. Пространственная изомерия

- цис-, транс- изомерия
- оптическая изомерия



Изомеры

Изомеры – вещества, имеющие одинаковый качественный и количественный состав, но разные строение и свойства.





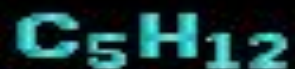
Изомерия

Изомерия – явление существования различных веществ, имеющих одинаковый качественный и количественный состав, но разные строение и свойства.



Структурная изомерия

Структурные изомеры

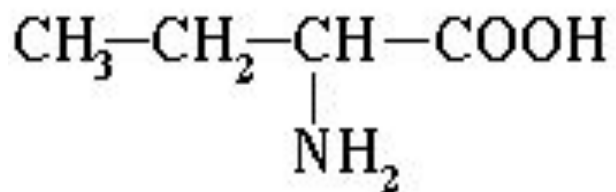


н-пентан

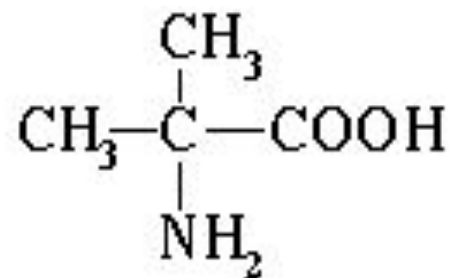
явление, заключающееся в существовании изомеров соединений, одинаковых по составу и молекулярной массе, но различающихся по *строению* и свойствам.



Изомерия углеродного скелета



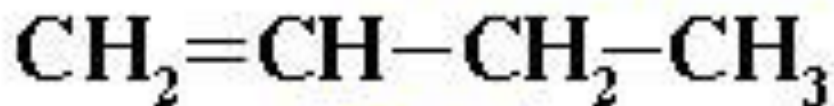
2-аминобутановая
кислота



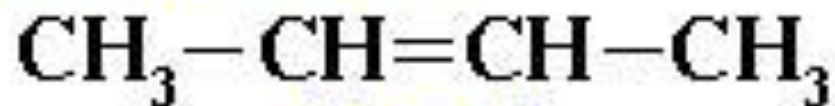
2-амино-2-метилпропановая
кислота

Изомерия положения кратной связи

Структурные изомеры C_4H_8

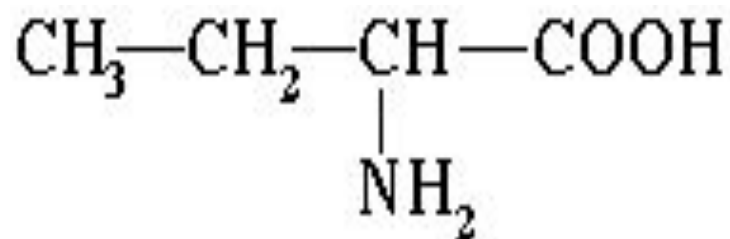


Бутен-1

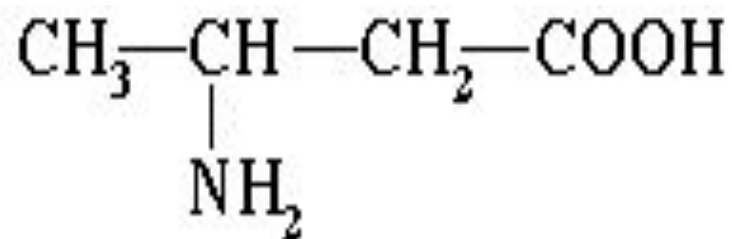


Бутен-2

Изомерия положения функциональной группы

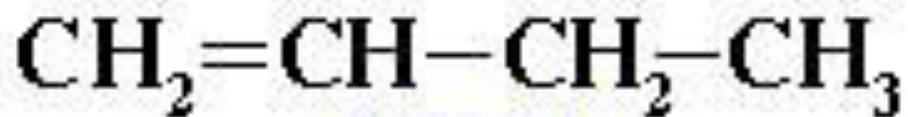


2-аминобутановая
кислота

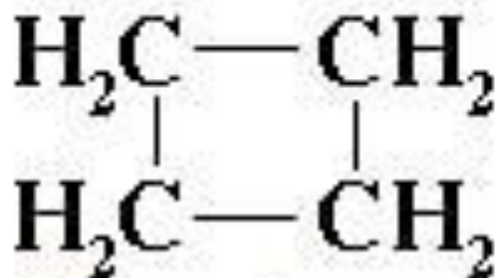


3-аминобутановая
кислота

Межклассовая изомерия



Бутен-1



Циклобутан





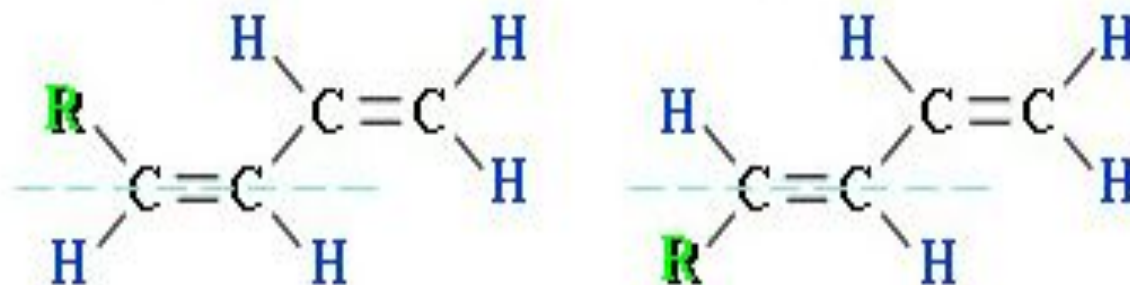
Пространственная изомерия

- явление, заключающееся в существовании изомеров соединений, одинаковых по составу и молекулярной массе, но различающихся *по расположению атомов в пространстве* и по свойствам.

Пространственные изомеры

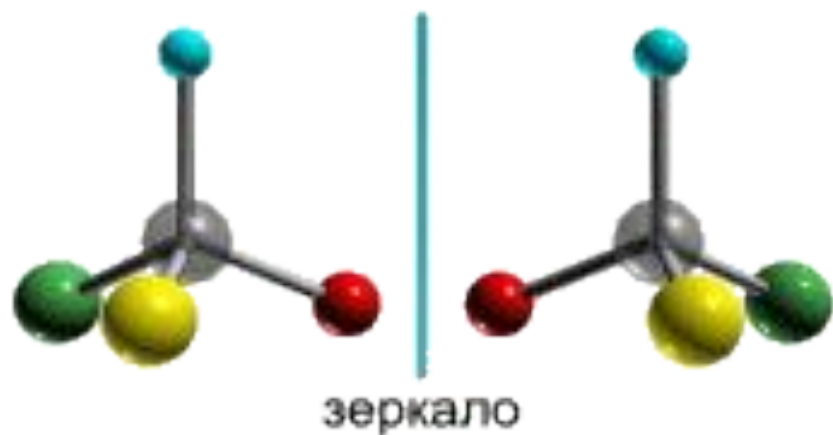
– это вещества, молекулы которых отличаются положением в пространстве атомов или групп атомов.

Пространственные изомеры диенов





Оптическая изомерия



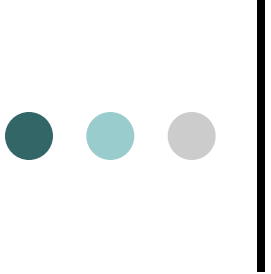
- Явление при котором молекулы соединений относятся друг к другу как предмет и его зеркальное изображение



Оптические изомеры

- пространственные изомеры, молекулы которых относятся между собой как предмет и несовместимое с ним зеркальное изображение





Конец

□ Благодарю за просмотр
презентации!