

Тема урока:
ИЗОМЕРЫ



Цели и задачи урока:

- Расширить общее представление о явлении изомерии.
- Рассмотреть структурные и пространственные изомеры.
- Усовершенствовать навыки номенклатуры веществ.

Повторим:

Виды изомерии

Структурная

Пространственная

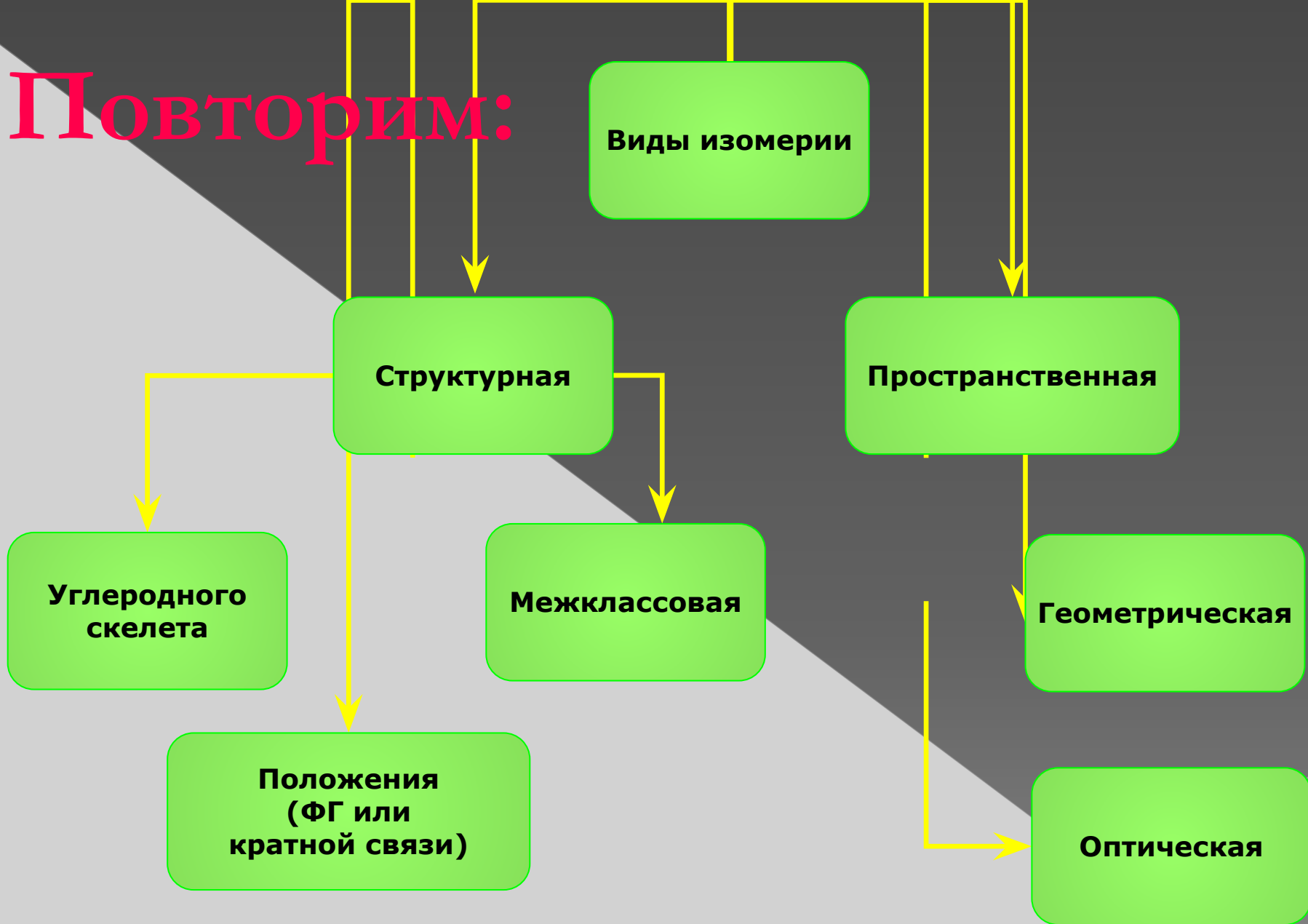
Углеродного
скелета

Межклассовая

Геометрическая

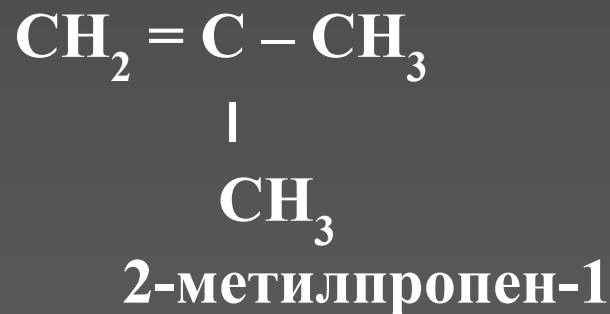
Положения
(ФГ или
кратной связи)

Оптическая

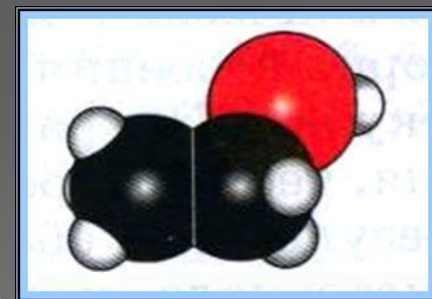
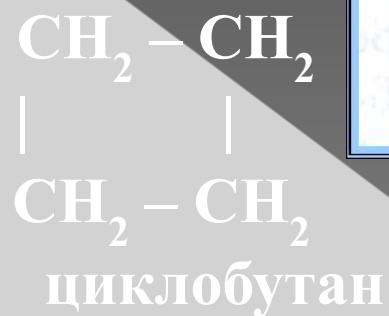
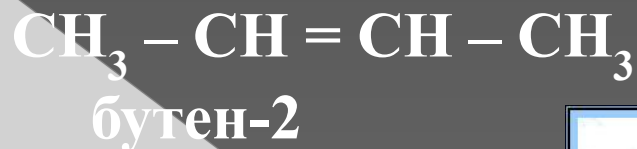


Изомерия

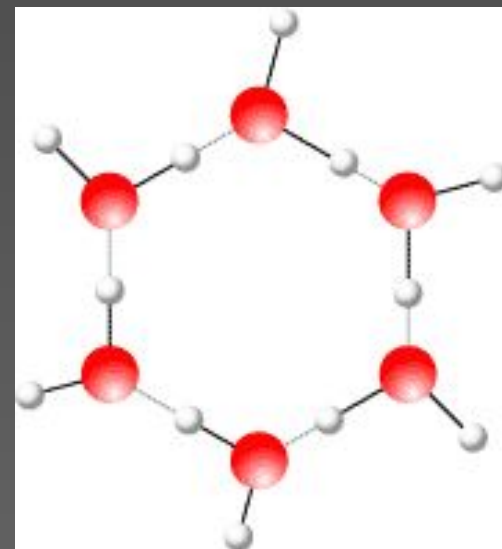
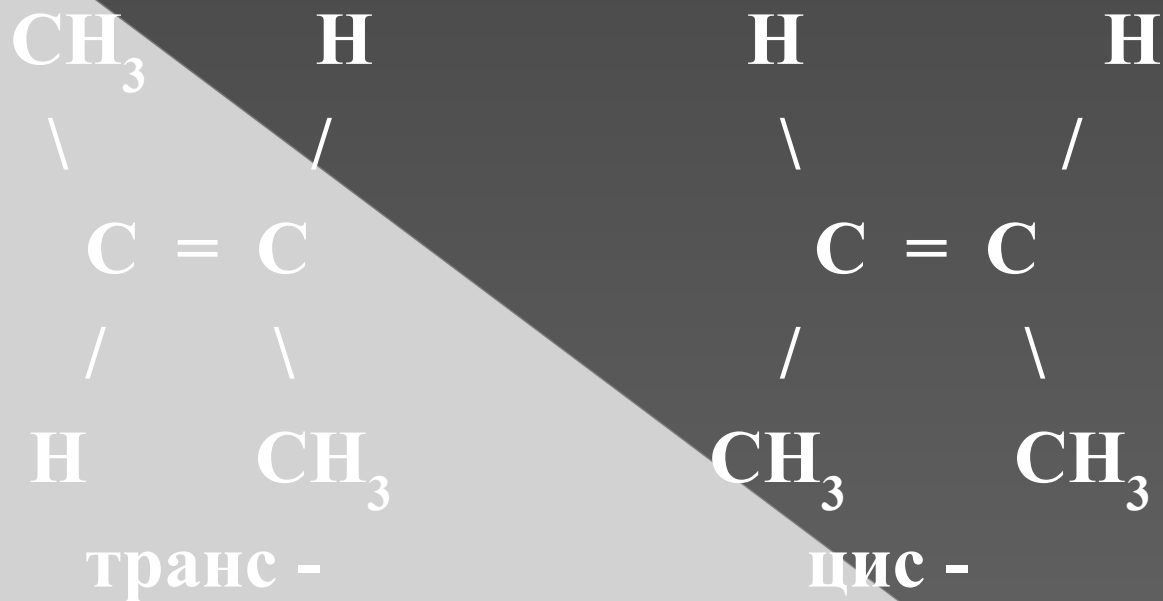
различия в строении основного скелета



различия в строении двойной связи

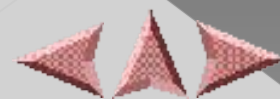


4) пространственная

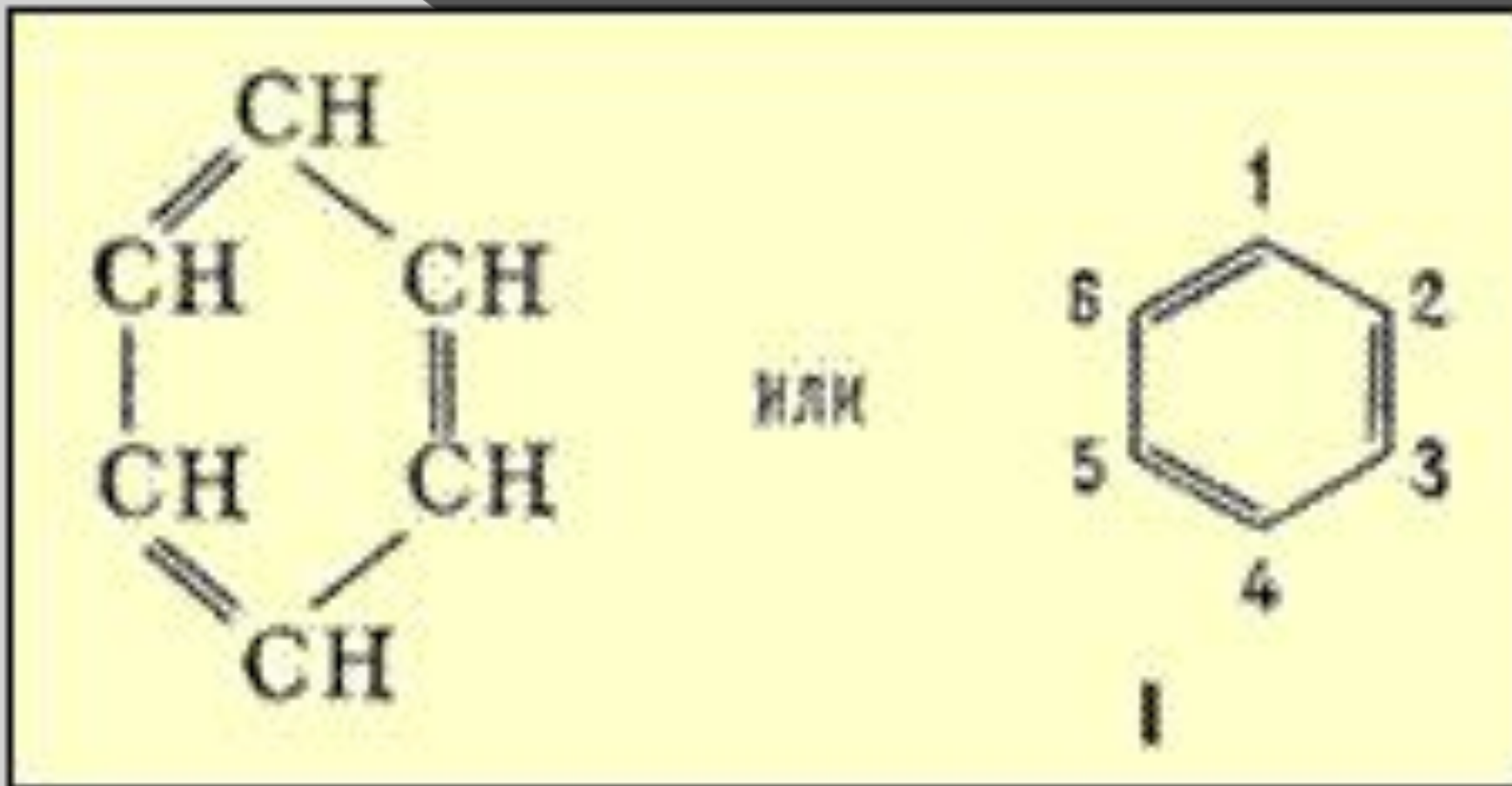


Запомните!

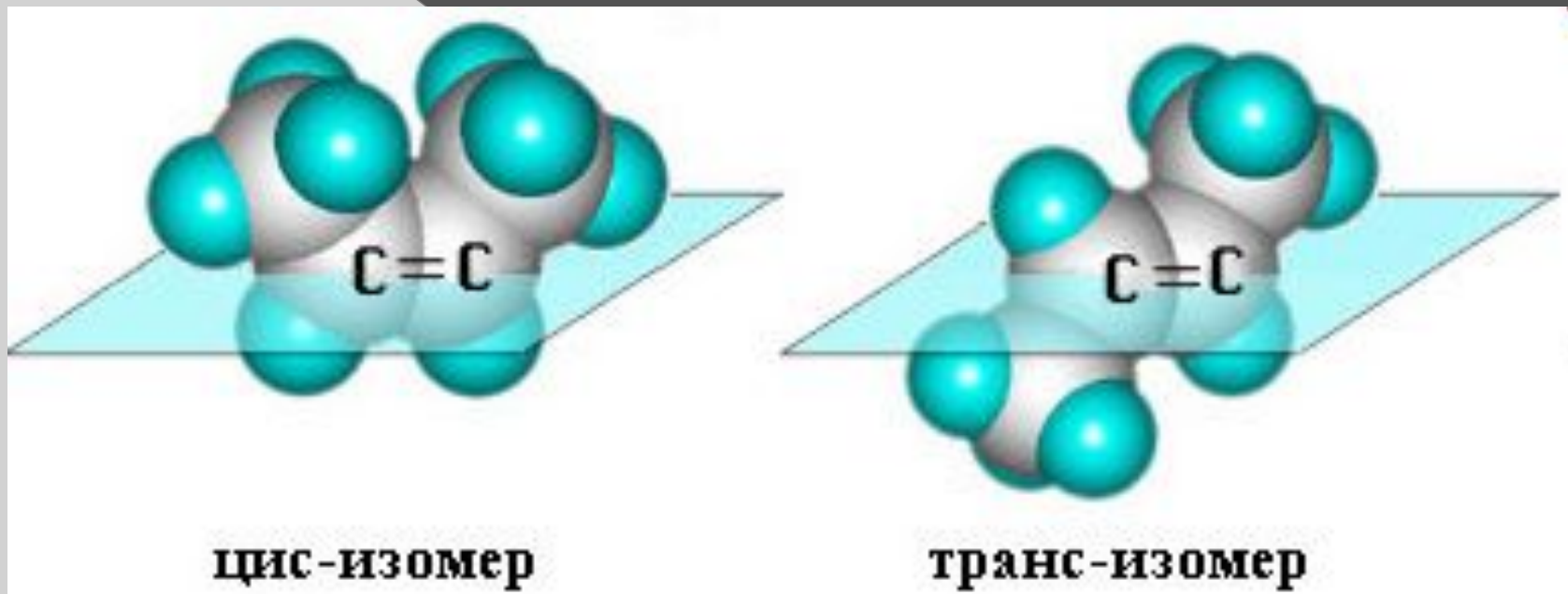
Если одинаковые заместители находятся по одну сторону двойной связи, это цис-изомер, если по разные – это транс-изомер.



Бензол не имеет изомеров



Геометрическая изомерия



Номенклатура

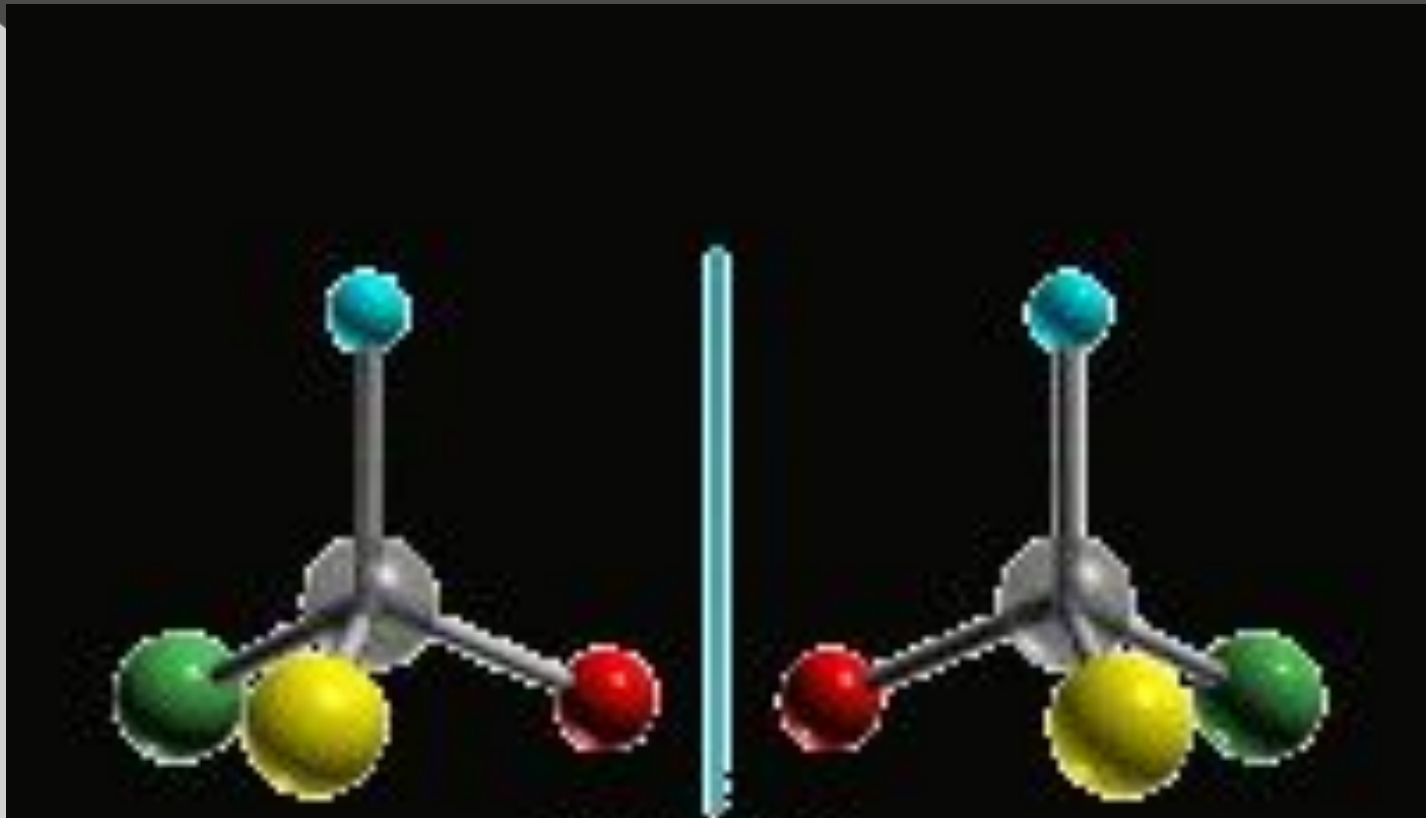


- Название алкенов по систематической номенклатуре образуют из названий аналогично построенных алканов, заменяя суффиксы **-ан** на **-ен**, цифрой указывается номер того атома углерода, от которого начинается двойная связь.
- Главная цепь атомов углерода должна обязательно включать двойную связь, и ее нумерацию проводят с того конца главной цепи, к которому она ближе.
- В начале названия перечисляют радикалы с указанием номеров атомов углерода, с которыми они связаны. Если в молекуле присутствует несколько одинаковых радикалов, то цифрой указывается место каждого из них в главной цепи и перед их названием ставят соответственно частицы **ди-**, **три-**, **тетра-** и т. д.



Дать названия веществам:

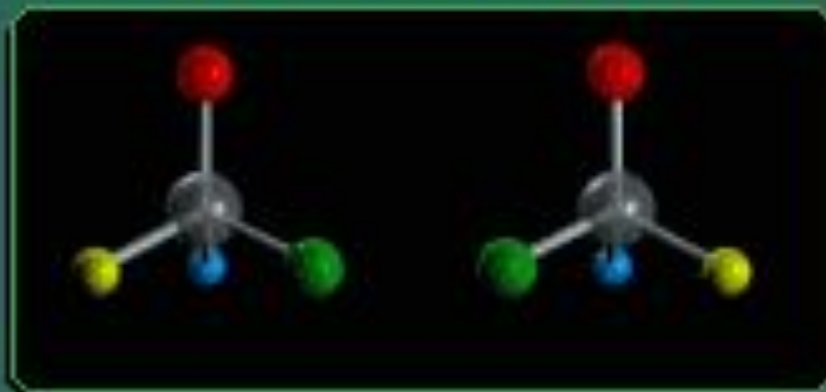




зеркало

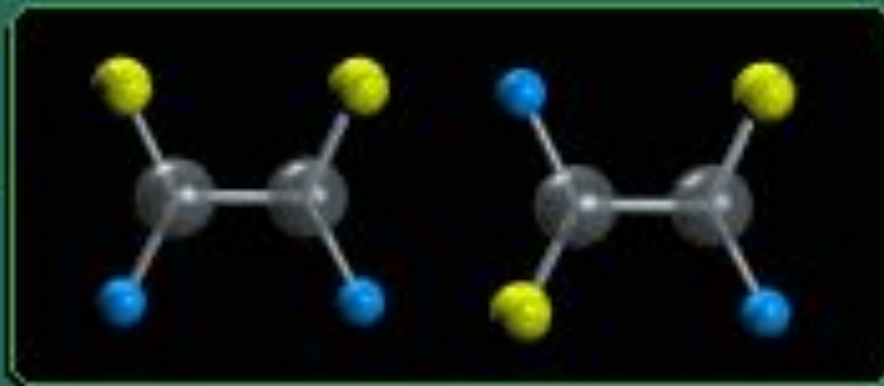
Оптическая изомерия

Пространственные изомеры



←→
Оптические
(зеркальные)
изомеры

Цис- и транс-
изомеры →



**Всем спасибо
за урок!
До новых встреч!**