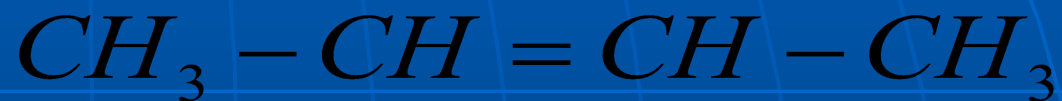


# Изомерия алкенов.

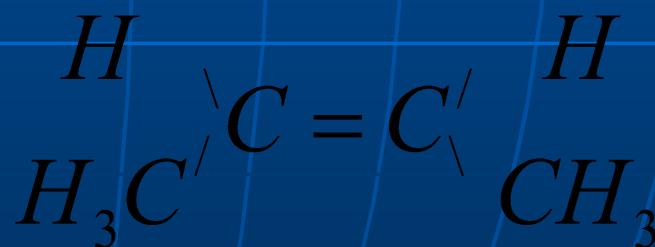
Цель урока: закрепить  
понятие изомеры,  
познакомить с  
геометрической изомерией

Изомеры – это вещества, имеющие одинаковую эмпирическую формулу, но различное строение.

- Для этиленовых углеводородов характерны 3 вида изомерии:

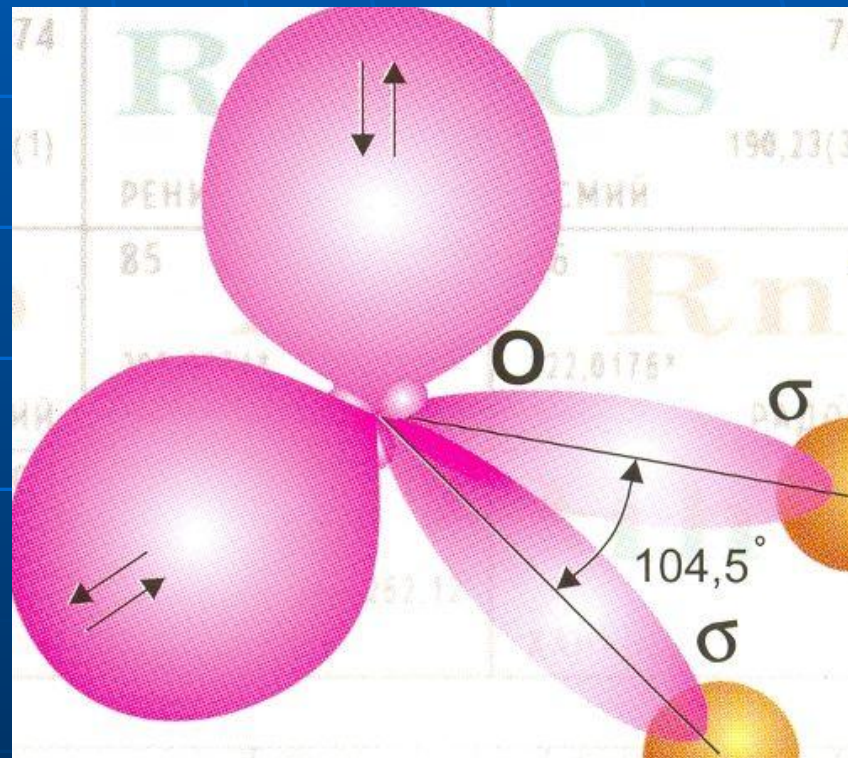


- 1. Изомерия углеродного скелета
- 2. Изомерия положения кратной связи
- 3. Геометрическая изомерия



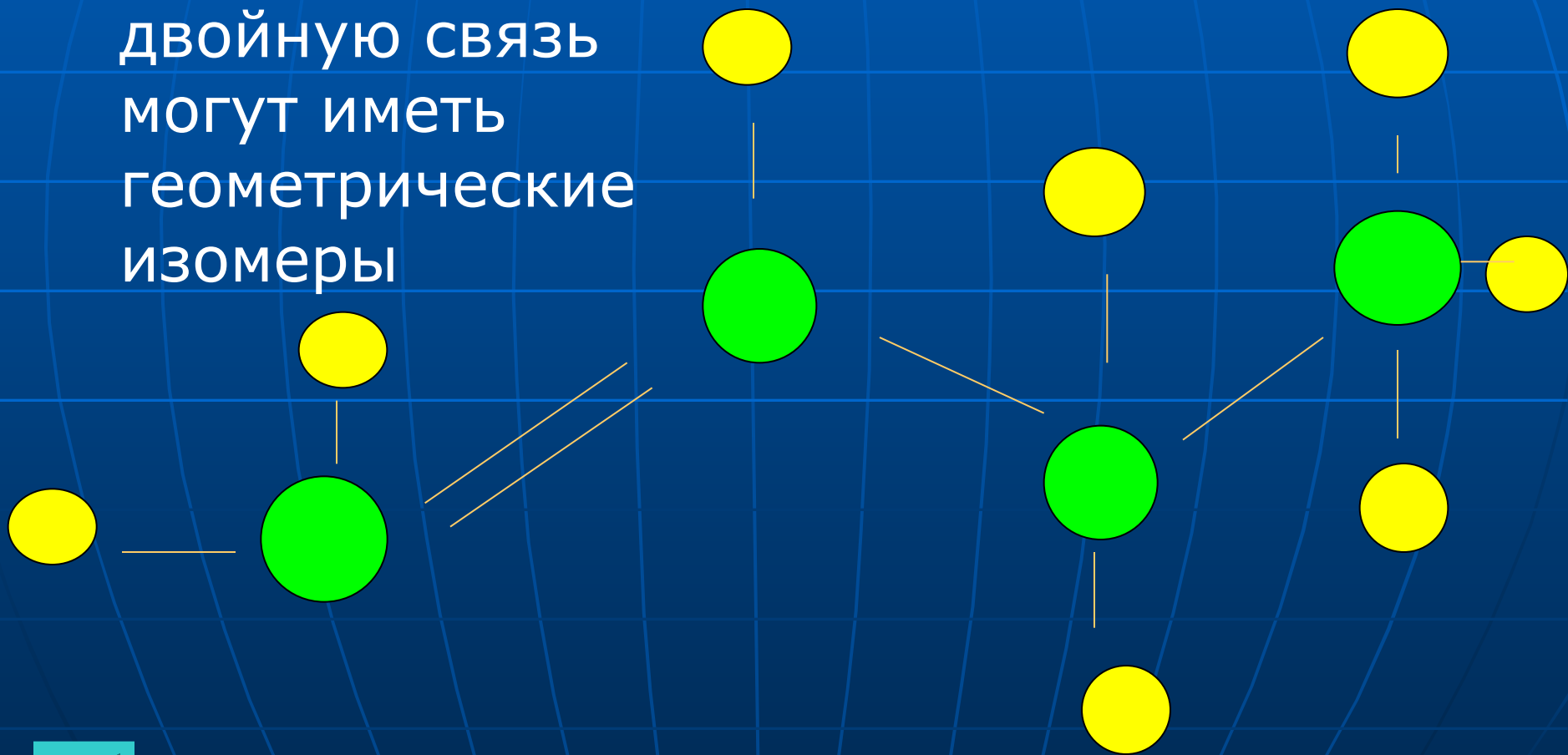
# Основная причина существования геометрической изомерии

- Наличие двойной связи
- Отличие изомеров по физическим свойствам
- Различное химическое строение
- Различный качественный и количественный состав веществ



# Цис – транс – изомеры.

Вещества, имеющие двойную связь могут иметь геометрические изомеры



Какие из данных веществ имеют  
цис- транс- изомеры?



# Самостоятельная работа

- I вариант

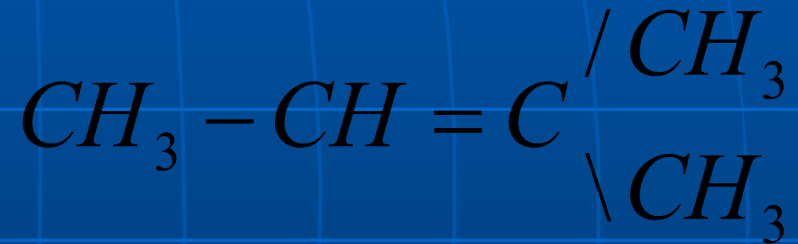
- Дано вещество:



- Напишите формулы двух его изомеров, назовите.

- II вариант

- Дано вещество:



- Напишите формулы двух его изомеров, назовите.

