# ОРГАНИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА

Шапкин Данил

## СОДЕРЖАНИЕ

<u>Алканы</u>

**Алкены** 

**А**лкины

**Алкадиены** 

Ароматические соединения

Завершить просмотр

#### **АЛКАНЫ**

• Алканы (предельные или насыщенные углеводороды, парафины) - углеводороды, атомы углерода в которых соединены простыми связями. Общая формула:  $C_{n}H_{2n+2}$ . Соотношение числа атомов водорода и углерода в молекулах алканов максимально по сравнению с молекулами углеводородов других классов.

#### **АЛКЕНЫ**

• Алкены (олефины, этиленовые углеводороды) — ациклические непредельные углеводороды, содержащие одну двойную связь между атомами углерода, образующие гомологический ряд с общей формулой  $C_n H_{2n}$ . Атомы углерода при двойной связи находятся в состоянии sp<sup>2</sup> гибридизации, и имеют валентный угол 120°.

#### **АЛКИНЫ**

• Алкины (иначе ацетиленовые углеводороды) — углеводороды, содержащие тройную связь между атомами углерода, образующие гомологический ряд с общей формулой С<sub>п</sub>Н<sub>2n-2</sub>. Атомы углерода при тройной связи находятся в состоянии sp-гибридизации. Для алкиновхарактерны реакции присоединения.

## АЛКАДИЕНЫ

 Алкадиены (диены) - непредельные алифатические углеводороды, молекулы которых содержат две двойные связи.
Общая формула алкадиенов C<sub>n</sub>H<sub>2n-2</sub>

### АРОМАТИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ

• Ароматические соединения (арены) — циклические органические соединения, которые имеют в своём составе ароматические соединения. Основными отличительными свойствами являются повышенная устойчивость ароматической системы и, несмотря на ненасыщенность, склонность к реакциям замещения, а не присоединения.