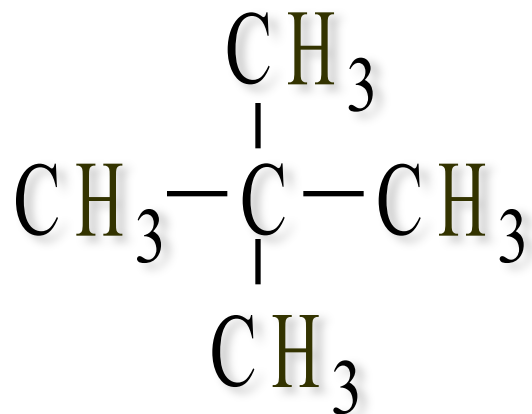
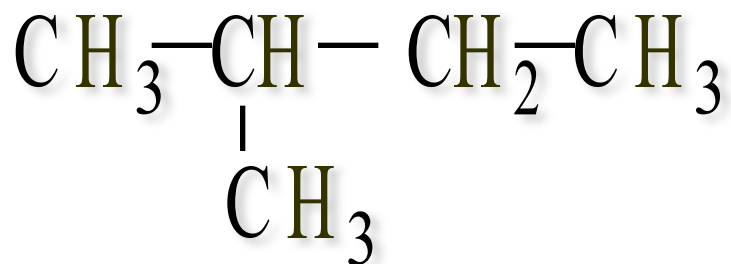
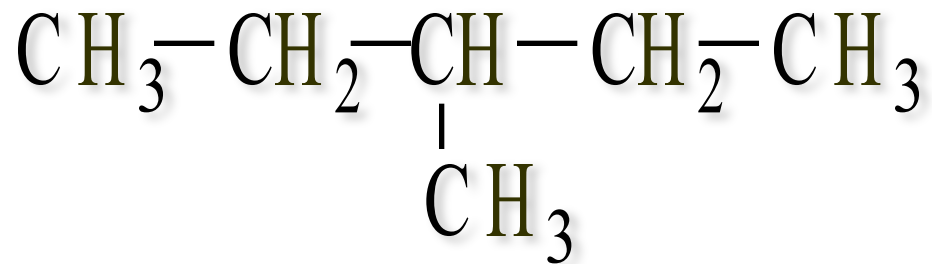
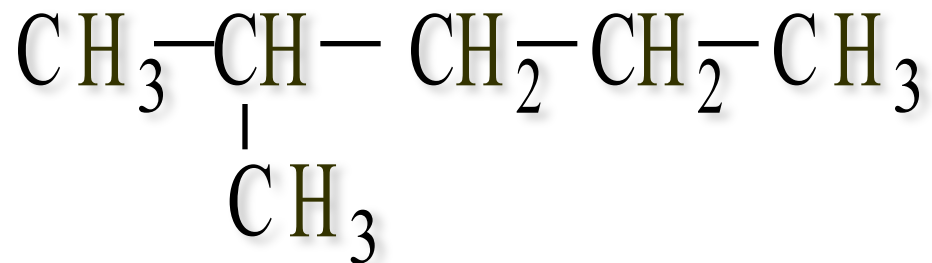
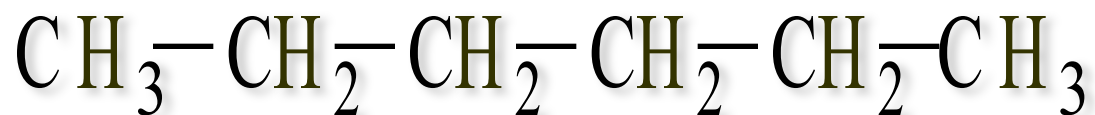
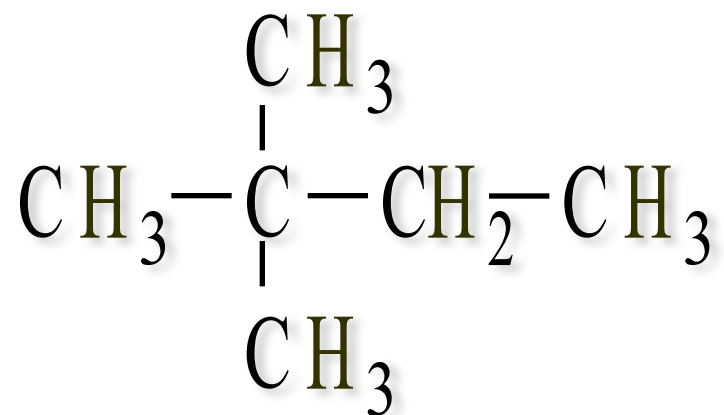
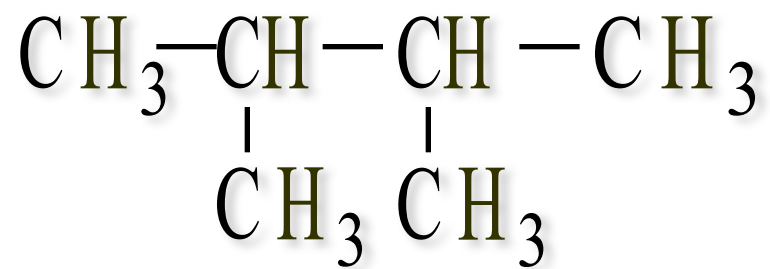


**Составить все возможные изомеры для  $C_5H_{12}$**



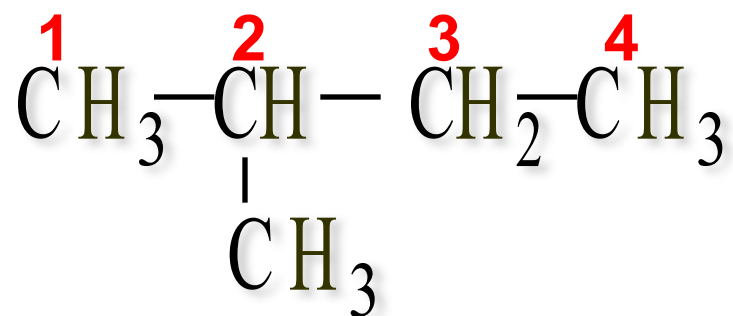
**Составить все возможные изомеры для вещества  
состава C<sub>6</sub>H<sub>14</sub>**



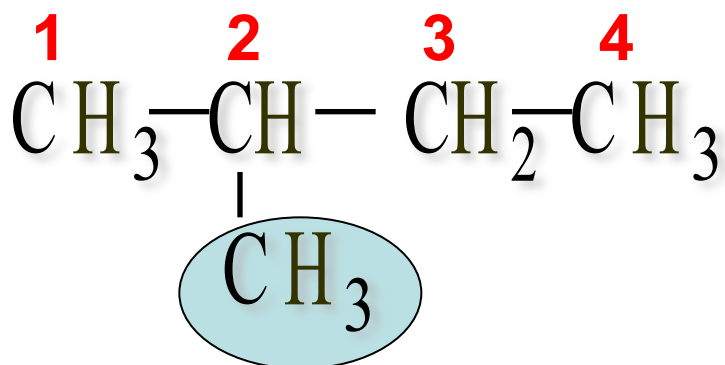


# Номенклатура органических соединений

1. Выбрать самую длинную цепочку и пронумеровать её со стороны ближайшего радикала:

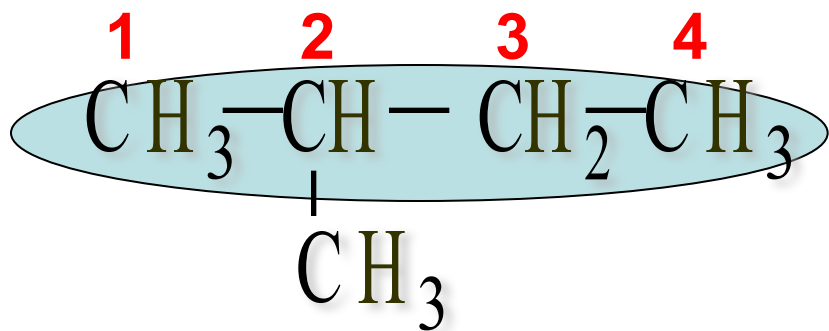


2. Выбрать одинаковые радикалы, сгруппировать их, поставить в алфавитном порядке и указать их место в углеводородной цепи:



**2 - метил**

3. Назвать самую длинную углеводородную цепь:



**2 - метилбутан**

**Радикал** – активная частица,  
образованная в результате отрыва  
атома водорода от молекулы  
углеводорода ( в названии имеет  
суффикс **ил**)

**$\text{CH}_3$  – метил**

**$\text{C}_2\text{H}_5$  – этил**

**$\text{C}_3\text{H}_7$  - пропил**

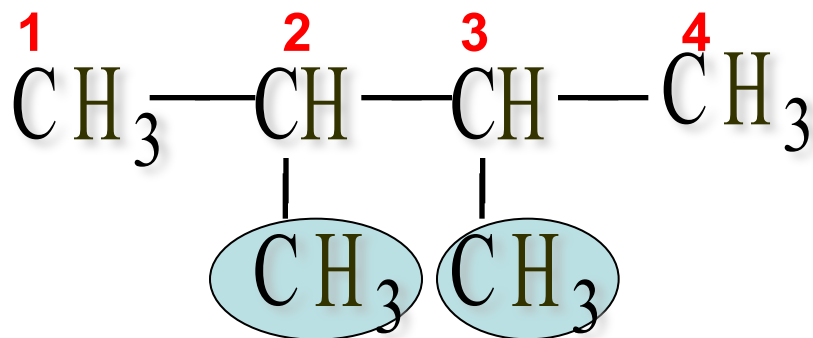
4. Если углеводород содержит несколько одинаковых радикалов, то указываются **все** их положения, а в названии добавляются приставки:

**-ди**

**-три**

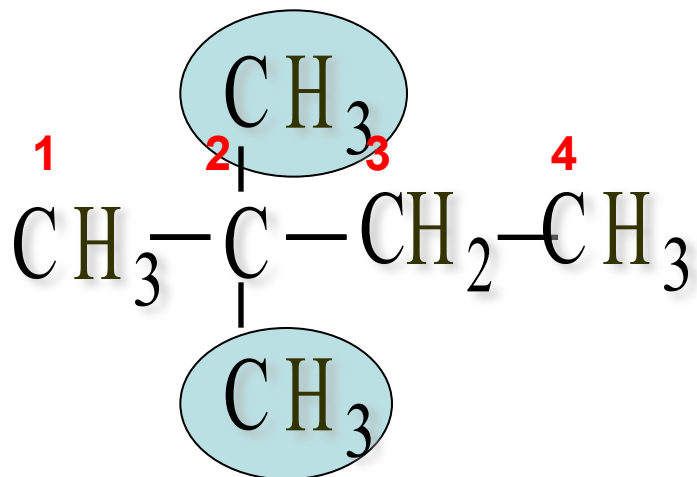
**-тэтра**

**-пента**

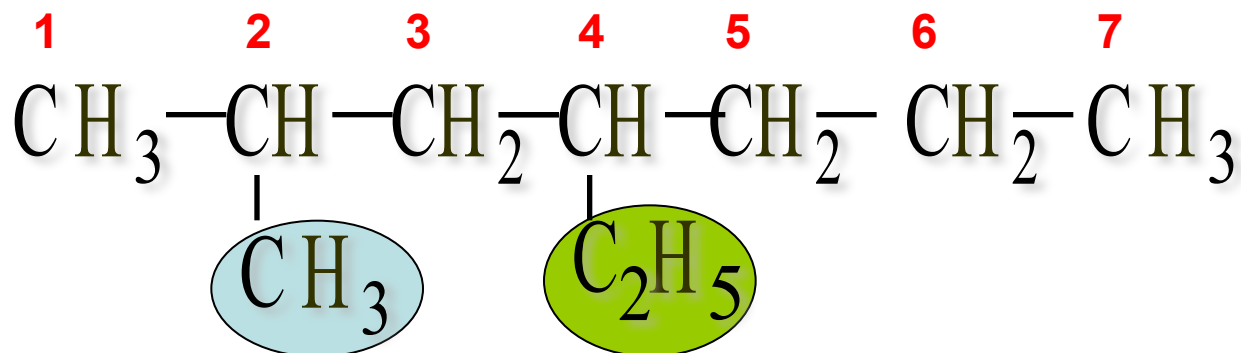


**2,3 - диметилбутан**

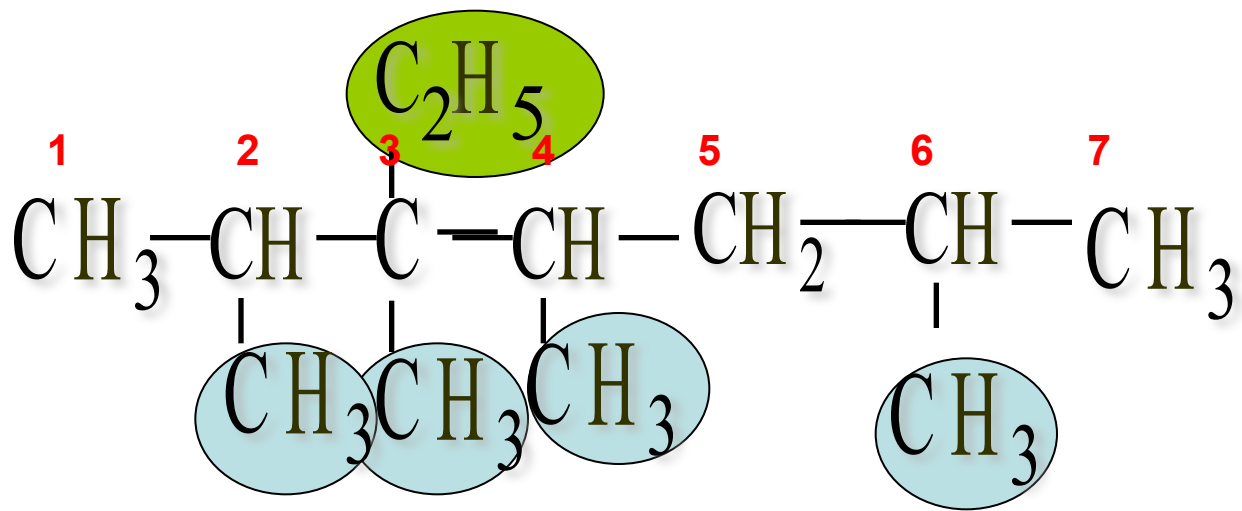




2,2 - диметилбутан

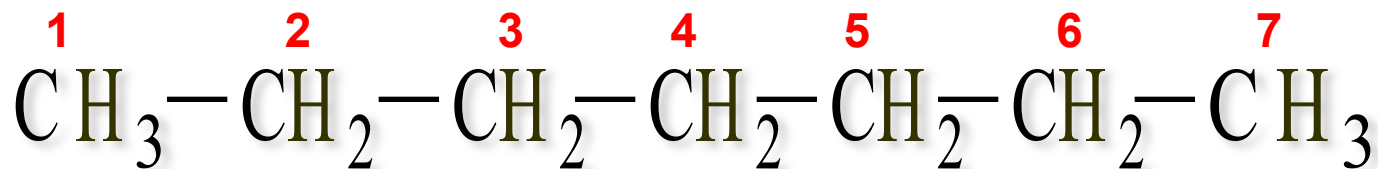


2 - метил - 4 - этилгептан

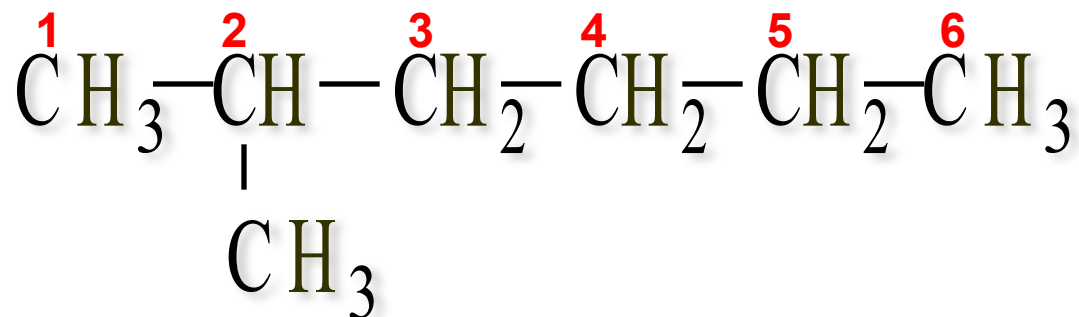


2,3,4,6 – тэтраметил – 3 -этилгептан

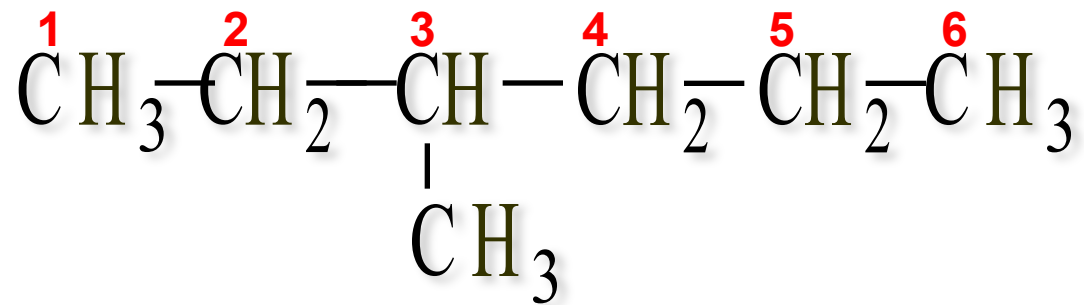
Составить все возможные  
изомеры и назвать их для  $C_7H_{16}$



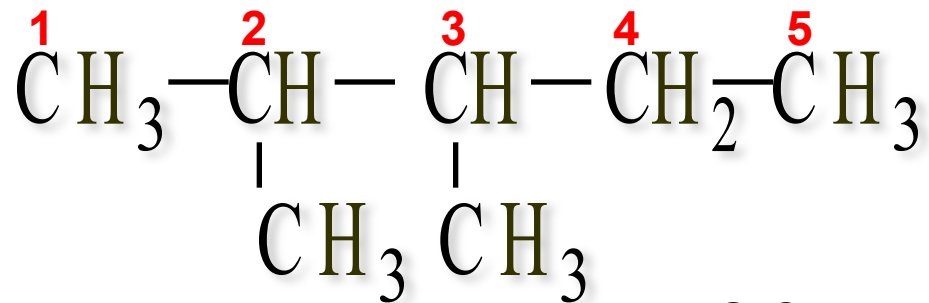
гептан



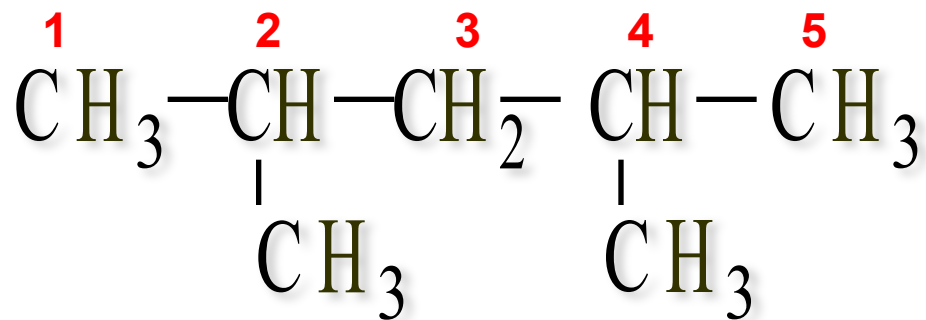
2 - метилгексан



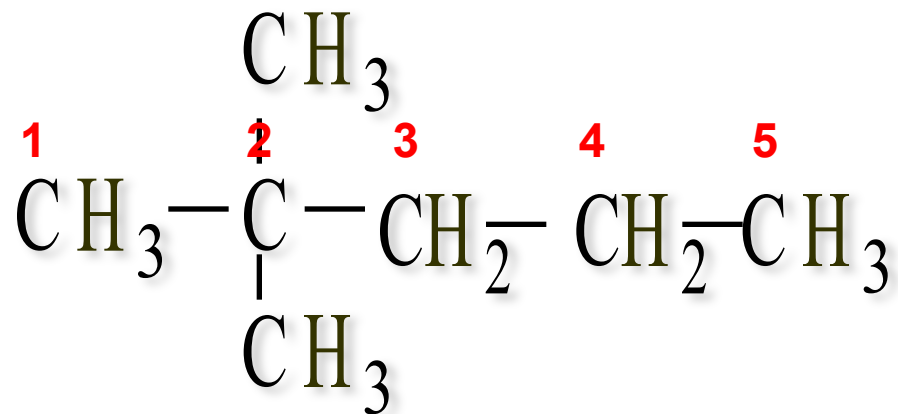
3 - метилгексан



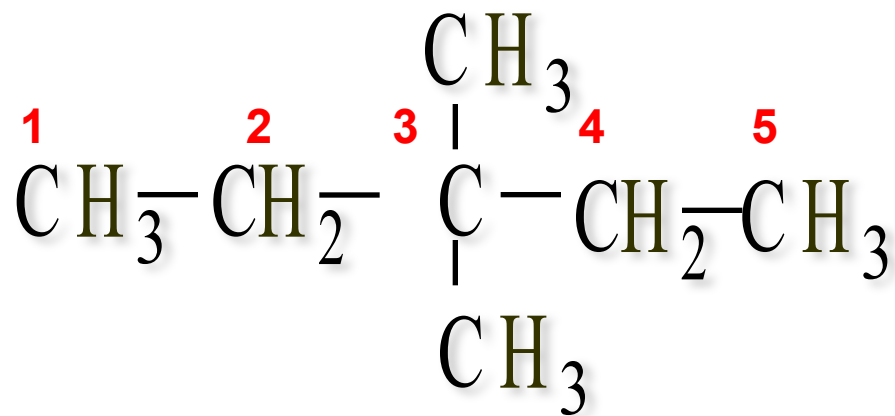
**2,3 - диметилпентан**



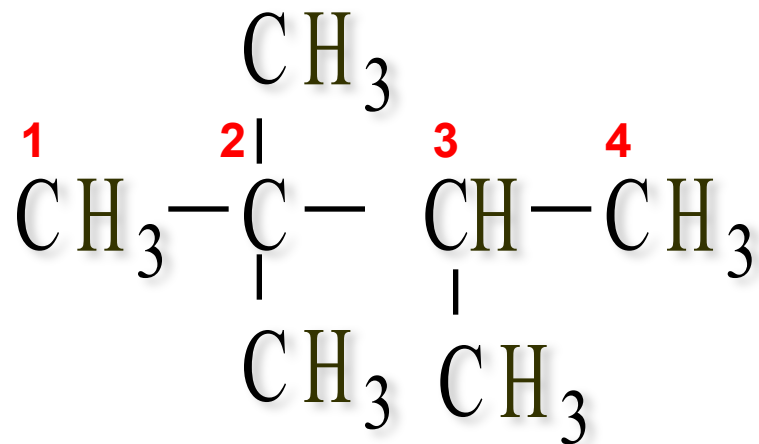
**2,4 - диметилпентан**



**2,2 - диметилпентан**

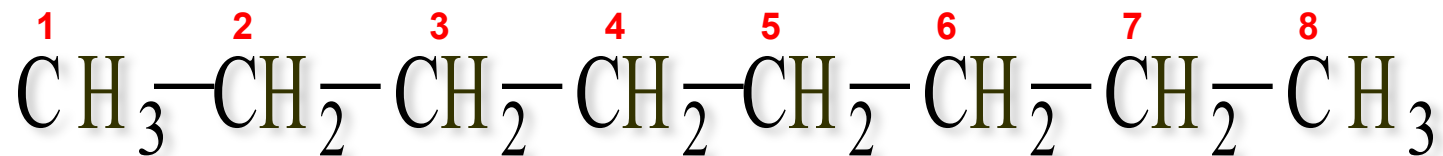


**3,3 - диметилпентан**

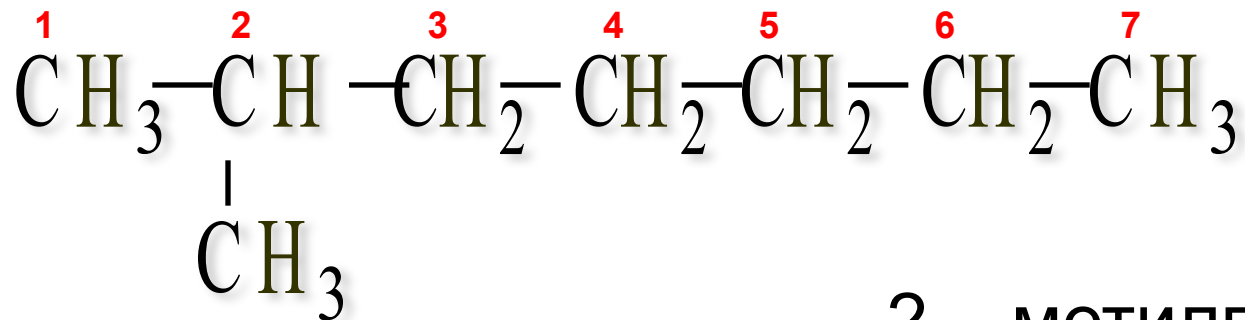


**2,2,3 - триметилбутан**

**Составить и назвать все возможные  
изомеры для  $C_8H_{18}$**

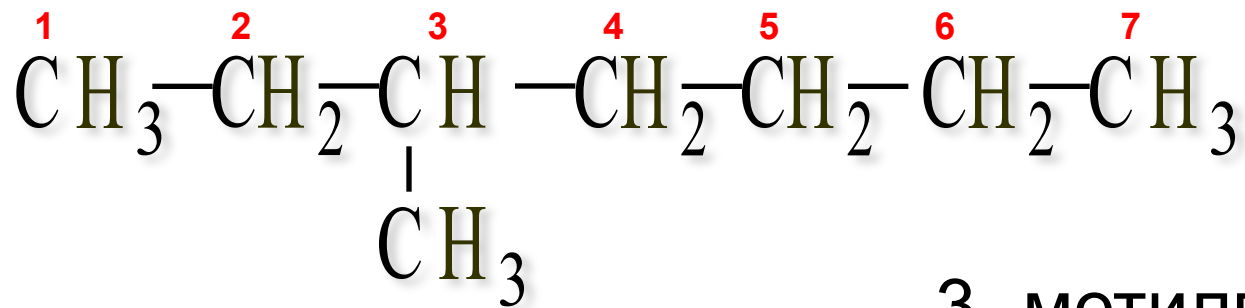


октан

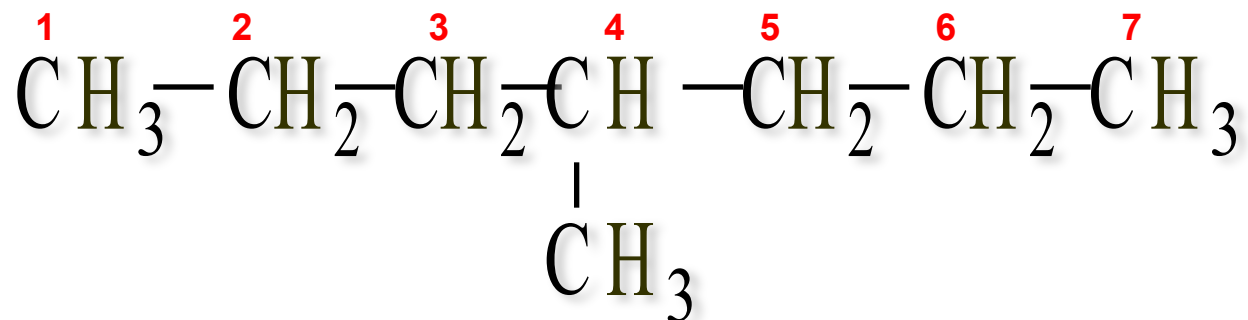


2 – метилгептан

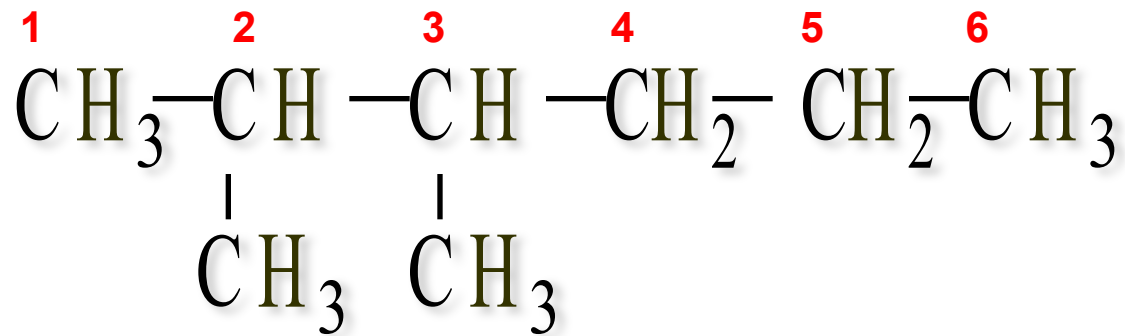




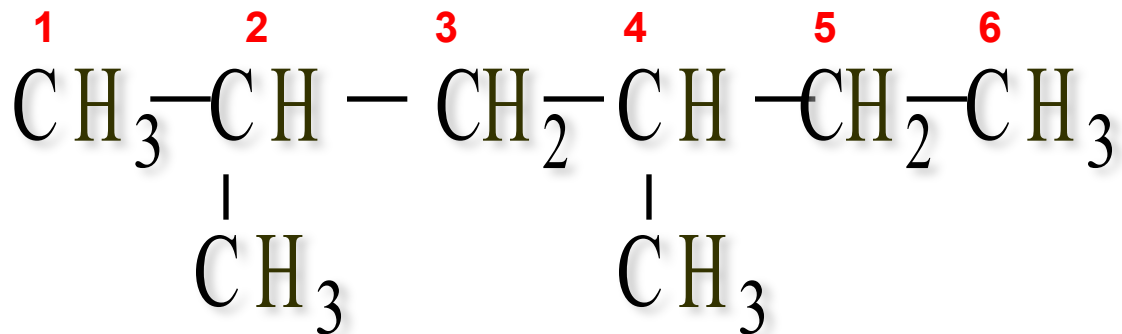
3 -метилгептан



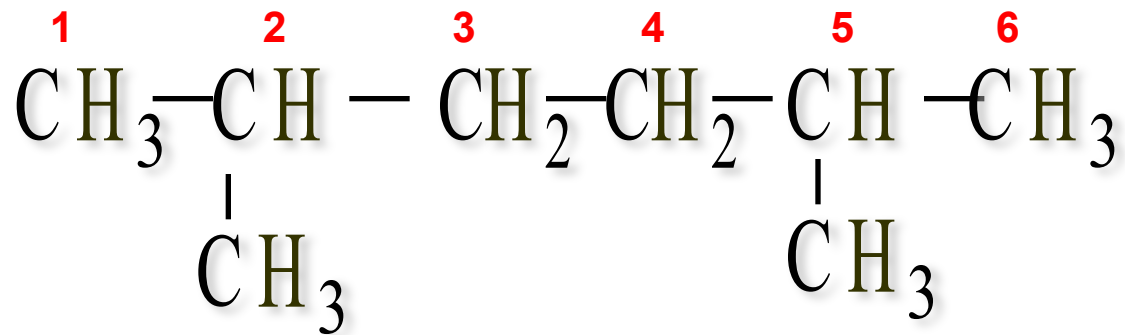
4 – метилгептан



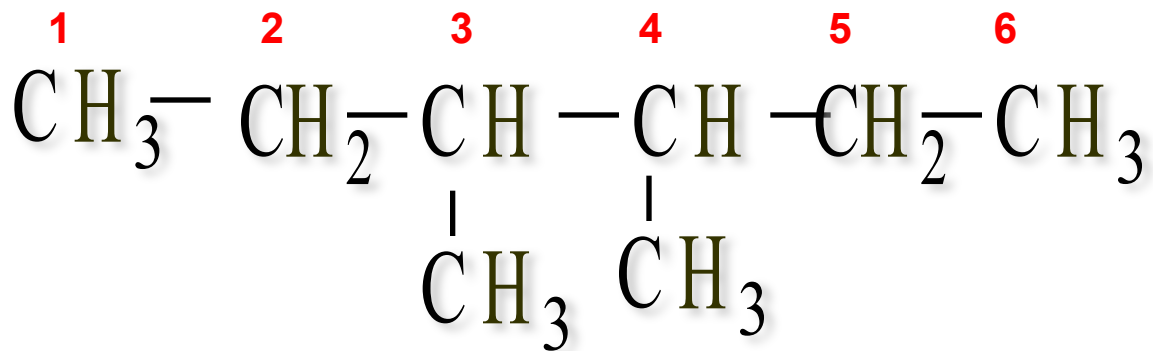
2,3 - диметилгексан



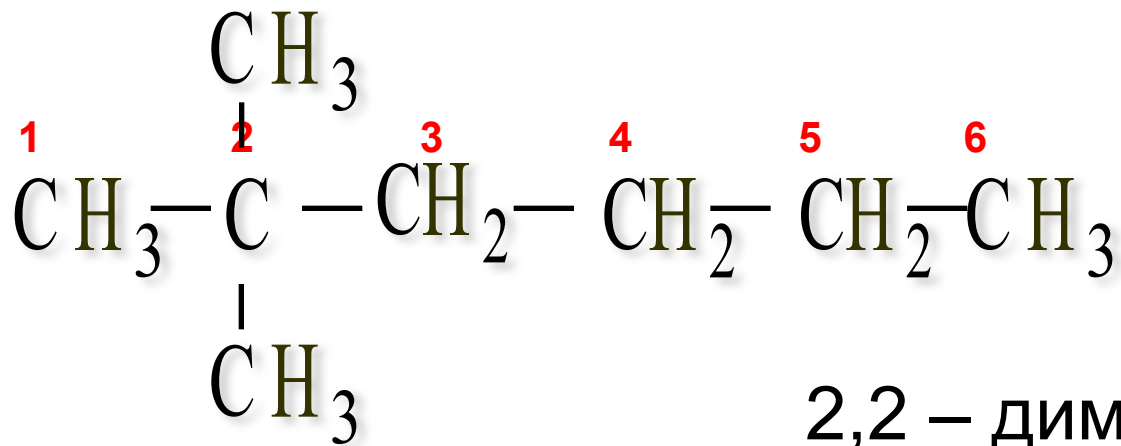
2,4 - диметилгексан



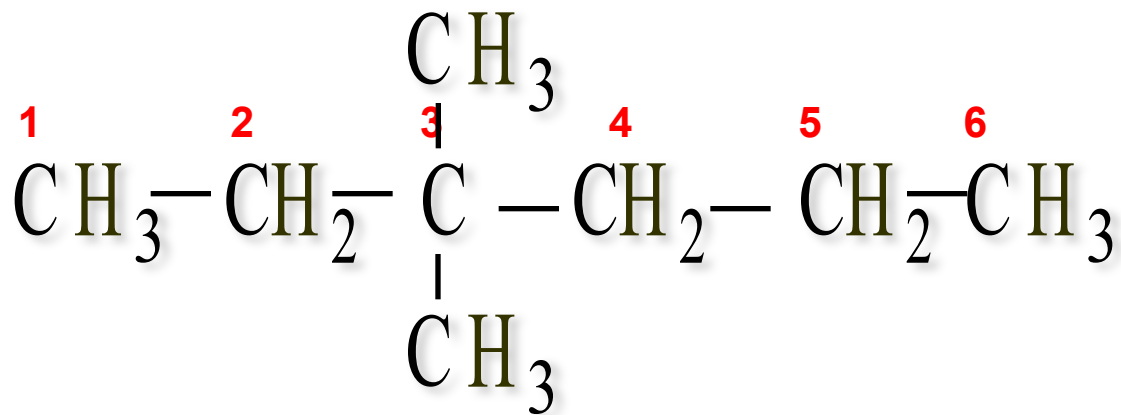
2.5 - диметилгексан



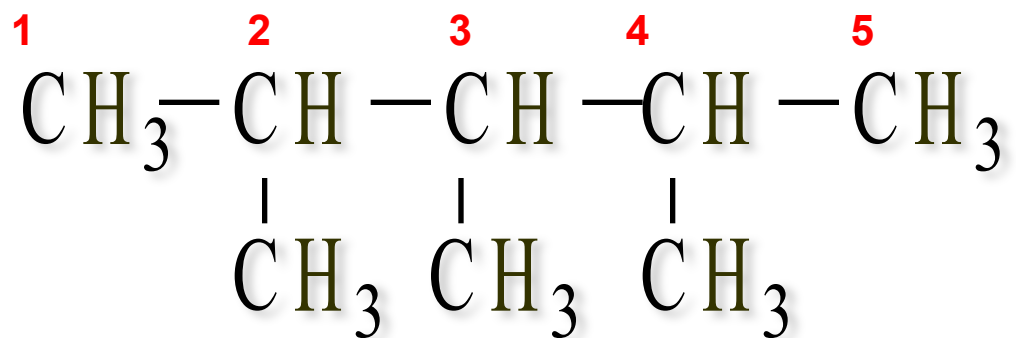
3,4 - диметилгексан



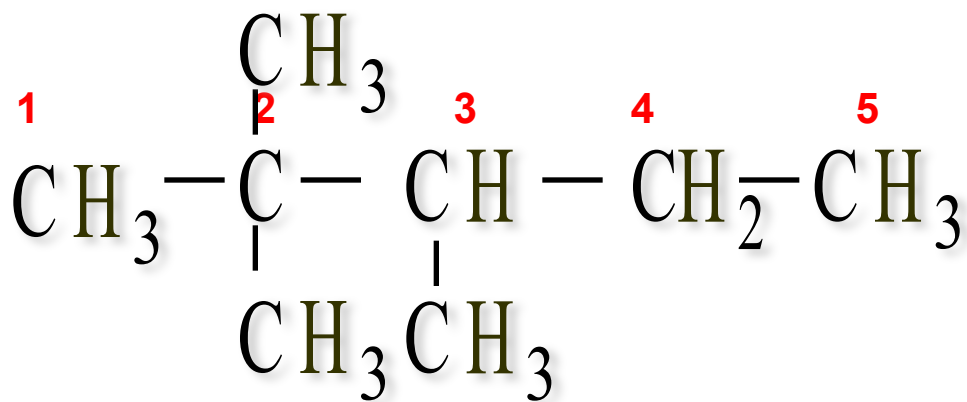
2,2 – диметилгексан



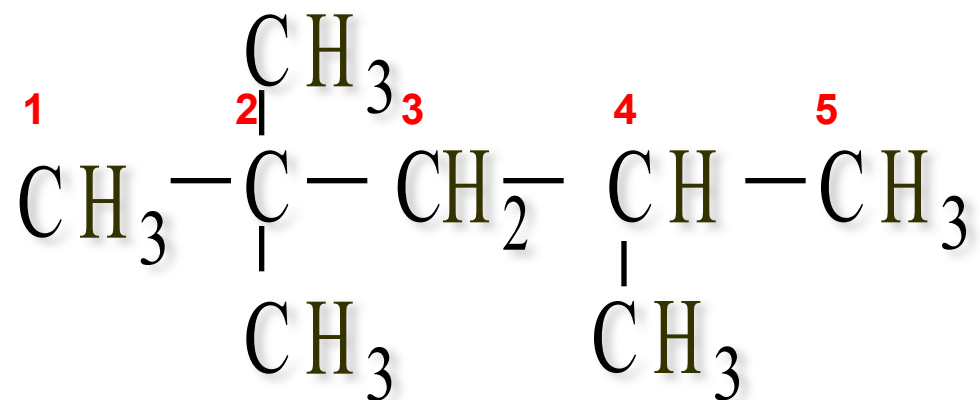
3.3 - диметилгексан



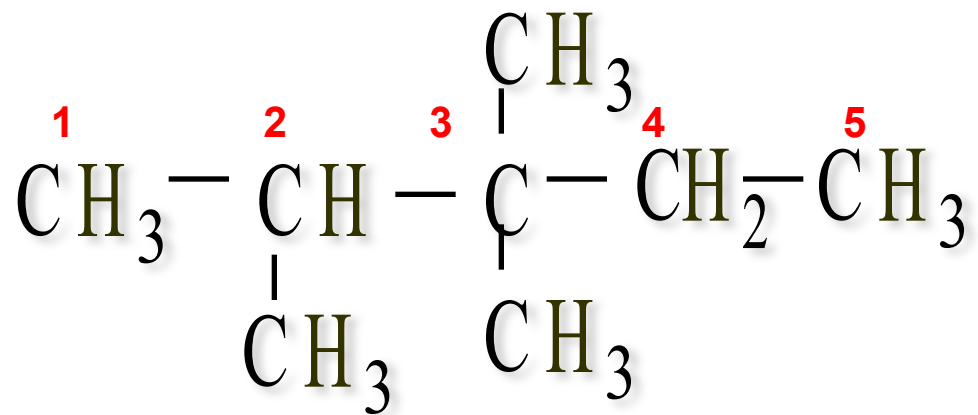
2,3,4 - триметилпентан



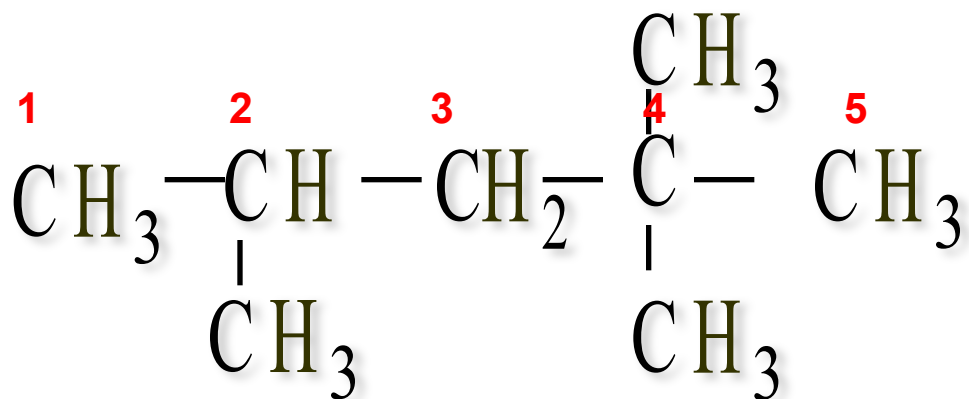
2,2,3 - триметилпентан



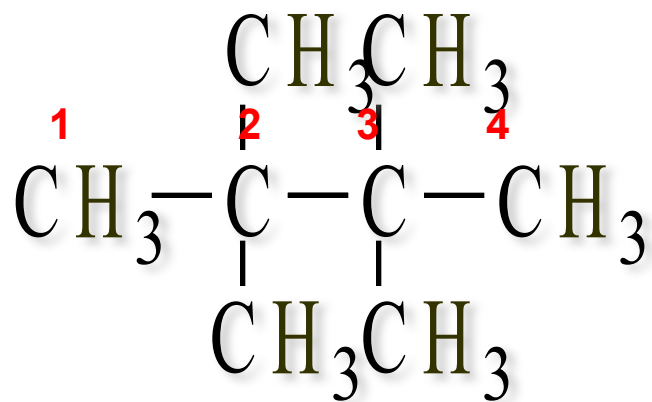
2,2,4 - триметилпентан



2,3,3 - триметилпентан



**2,4,4 - триметилпентан**



**2,2,3,3 - тэтраметилбутан**

