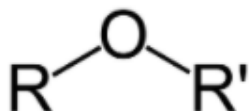


Простые эфиры

Простые эфиры – это органические соединения, в которых углеводородные радикалы связаны с атомом кислорода (оксигруппой)

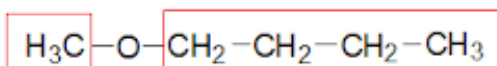
Общая формула предельных алифатических простых эфиров $C_nH_{2n+2}O$



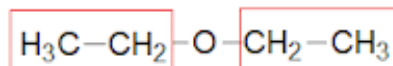
Номенклатура

Название зависит от того, какие радикалы связаны с кислородом.

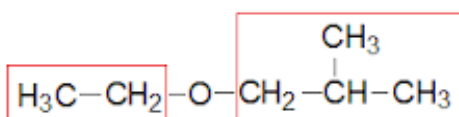
Примеры:



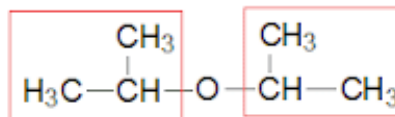
метилбутиловый эфир



диэтиловый эфир



этилйзобутиловый эфир



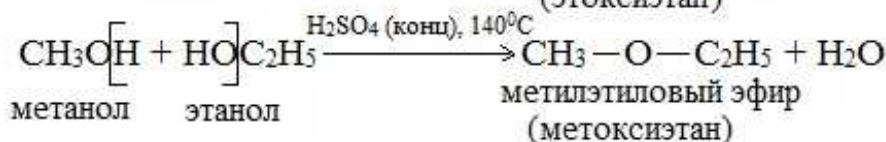
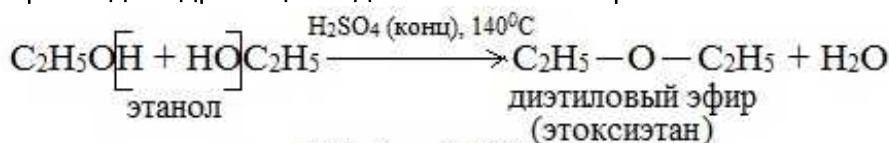
диизопропиловый эфир

Изомерия

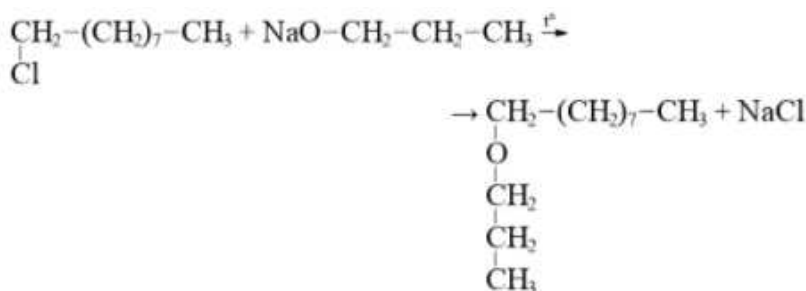
Для простых эфиров характерна изомерия углеродной цепи и межклассовая со спиртами (предельные одноатомные)

Получение

- Межмолекулярная дегидратация одноатомных спиртов



- Взаимодействие галогеналканов с алкоголями





ЧЕК-ЛИСТ ХИМИЯ

Физические свойства

Прозрачные бесцветные жидкости, обладающие характерным «эфирным» запахом. Они являются легколетучими и пожароопасными. В зависимости от строения эфира, они могут иметь хорошую растворимость в воде или вовсе не растворяться.

Химические свойства

- Образование исходных спиртов



- Горение + O₂ = CO₂ + H₂O