

Сложные эфиры

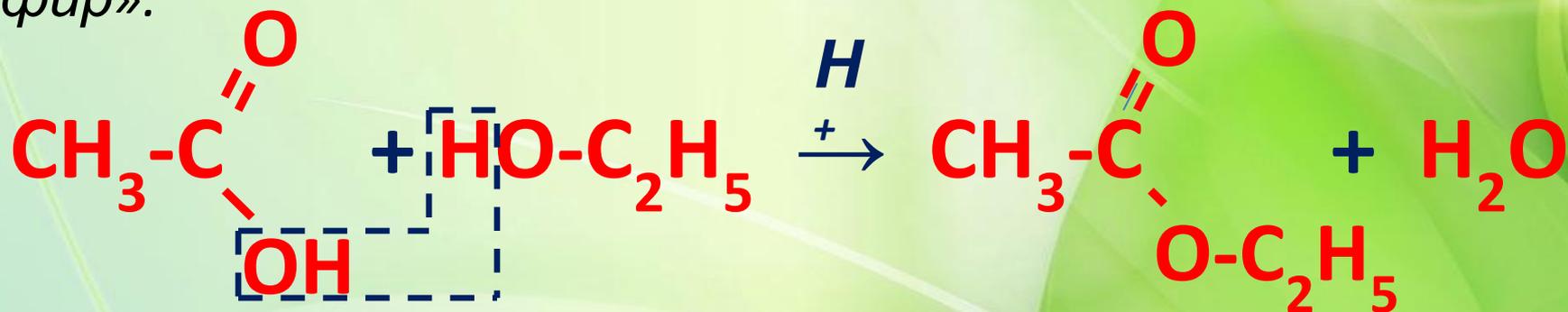


***МБОУ КСОШ
№32***

Сасина Т И

2012 г

Реакции взаимодействия кислот и спиртов, при которых образуется сложный эфир и вода, называются реакцией этерификации, от лат «этер», что в переводе означает «эфир».



уксусная
кислота

этанол

этиловый
эфир
уксусной
кислоты

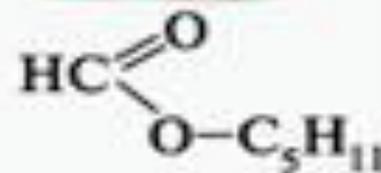
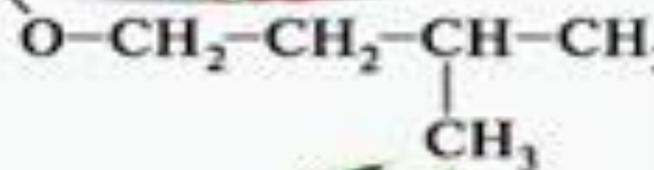
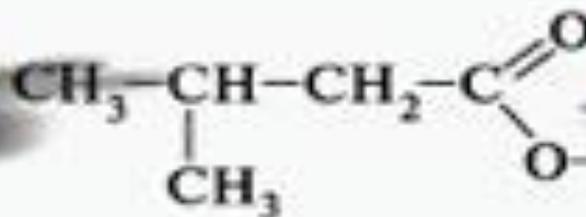
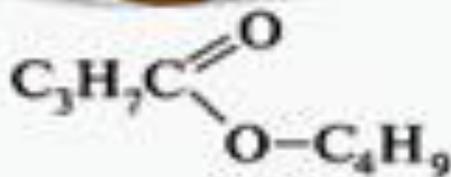
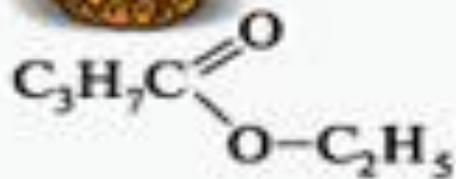
Особенности реакции этерификации:

1. Обратима
2. Протекает в присутствии ионов H^+
3. От кислоты отщепляется группа OH

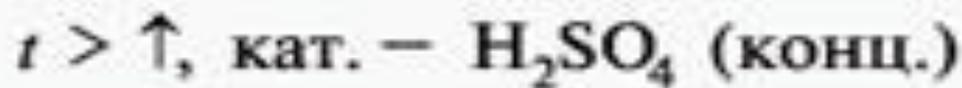
(этилацетат)

В природе

Сложные эфиры широко распространены в природе. Они содержатся во фруктах, ягодах, цветах, обуславливая их запахи.

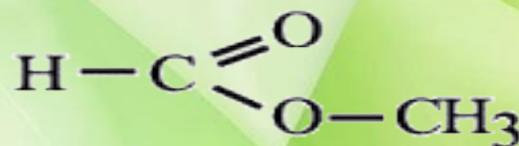


aithér

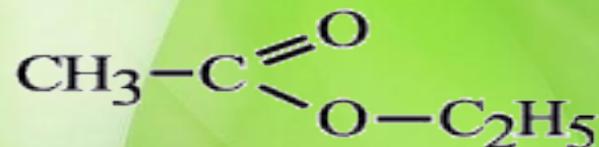


Номенклатура

Названия сложным эфирам дают по названию кислот и спиртов, из которых они образованы. Часто названия соединений данного класса составляют из названий углеводородных радикалов, образующих спирт и названий кислотных остатков.



метилловый эфир
муравьиной кислоты
(МЕТИЛФОРМИАТ)

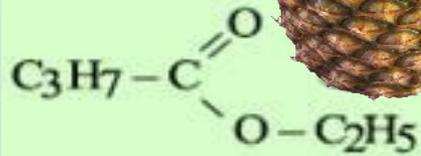


этиловый эфир
уксусной кислоты
(ЭТИЛАЦЕТАТ)

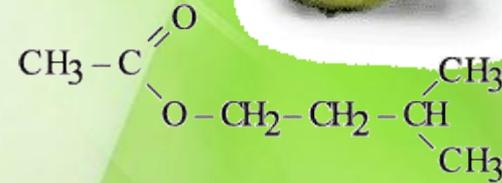


изобутиловый эфир
уксусной кислоты
(ИЗОБУТИЛАЦЕТАТ)

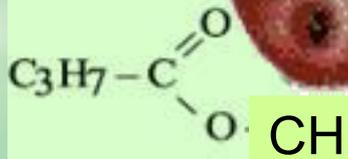
Назовите сложные эфиры:



этиловый эфир масляной кислоты

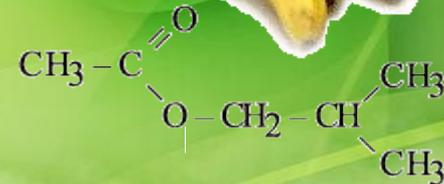


изобутиловый эфир уксусной кислоты



3

метилловый эфир масляной кислоты



изоамиловый эфир уксусной кислоты