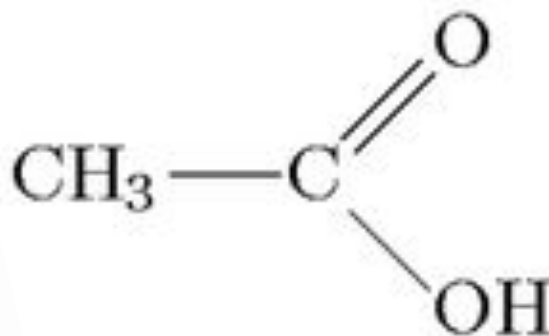


Взаємодія спиртів з карбоновими кислотами



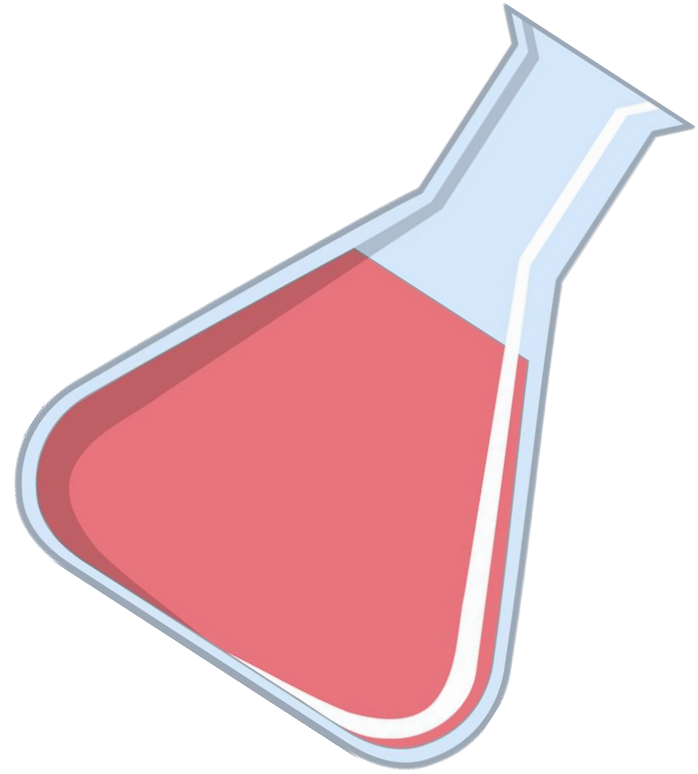
+





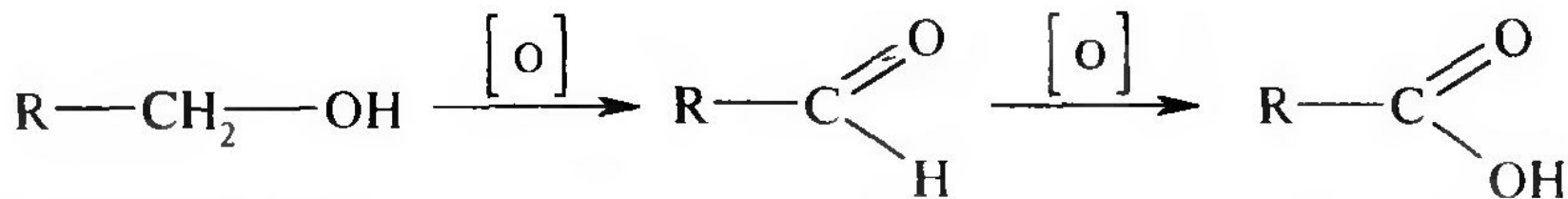
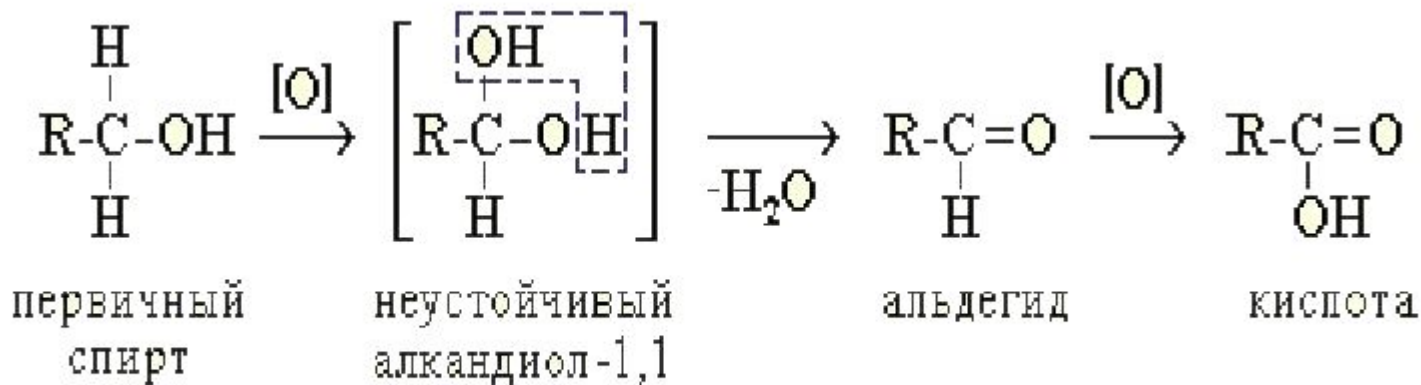
Формула	Название	
	за замісниковою номенклатурою	тривіальна
HCOOH	Метанова	Мурав'яна
CH_3COOH	Етанова	Уксусна
$\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$	Пропанова кислота	Пропіонова
$\text{C}_3\text{H}_7\text{COOH}$	Бутанова	Масляна
$\text{C}_4\text{H}_9\text{COOH}$	Пентанова	Валеріанова
$\text{C}_5\text{H}_{11}\text{COOH}$	Гексанова	Капронова
$\text{C}_6\text{H}_{13}\text{COOH}$	Гептанова	Енантова
$\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COOH}$	Пентадеканова	Пальмітинова
$\text{C}_{16}\text{H}_{33}\text{COOH}$	Гексадеканова	Маргарінова
$\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOH}$	Гептадеканова	Стеаринова

Взаємодія спиртів з кислотами
Спирти реагують з органічними кислотами з утворенням ефірів:
 $\text{CH}_3 - \text{COOH}$ (оцтова кислота) + $\text{HO} - \text{C}_2\text{H}_5$ (етиловий спирт) \rightarrow $\text{CH}_3 - \text{COO} - \text{C}_2\text{H}_5$ (оцтово-етиловий естер) + H_2O .



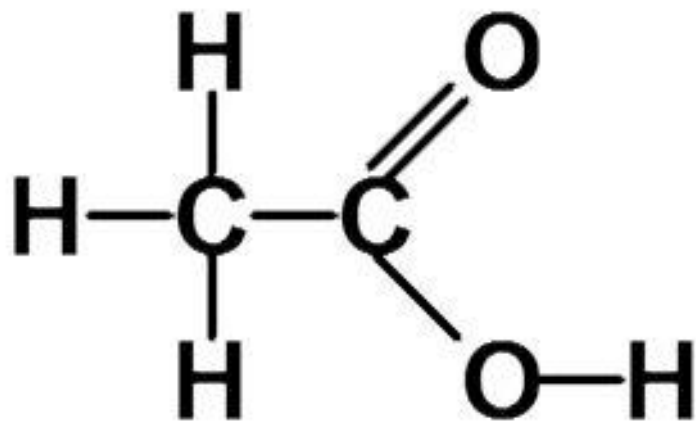
- Спирти є нейтральними речовинами і не дисоціюють на йони
При дії на спирти лужних металів
- відбувається заміщення атома Водню гідроксильної групи на атом металічного елемента
При взаємодії спиртів з концентрованими
- галогеноводневими кислотами утворюються галогенопохідні вуглеводнів
- Якісною реакцією на спирти є їх взаємодія з розжареним CuO - мідь відновлюється
- Спирти піддаються дегідруванню і дегідратації

Карбонові кислоти можуть бути одержані окисненням первинних спиртів і альдегідів:



Мурашина кислота володіє
дезинфікуючим властивістю і
тому знаходить своє
застосування в харчової,
шкіряної та фармацевтичної
промисловості, медицині

та
фармації



вуст
ин і г



Застосування мурашиної

КИСЛОТИ

Оцтова кислота - хороший розчинник для багатьох органічних речовин.

Використовується при фарбуванні, у шкіряному виробництві, в лакофарбовій

наприклад на її основі промисловості. Оцтова отримують речовини сировиною для одержання використовувани для багатьох важливих у те боротьби з бур'янами гербіциди! Оцтова кислота є основним компонентом



Застосування оцтової КИСЛОТИ

- Солі пальмітинової і стеаринової кислот - стеарати і пальмитати - мають миючим дією, тому їх ще називають милами.
- Широке застосування в техніці знаходять солі олеїнової кислоти.
- Щавлева кислота застосовується при поліруванні металів, у деревообробній і шкіряній промисловості.



○ Взаємодія з основними оксид:



○ Окислення мурашиної кислоти (ця реакція властива тільки даній кислоті):



○ Реакції заміщення (з галогенами) - у неї здатні вступати граничні карбонові кислоти.

Наприклад, взаємодія оцтової кислоти з хлором:

Дякую за
увагу!

