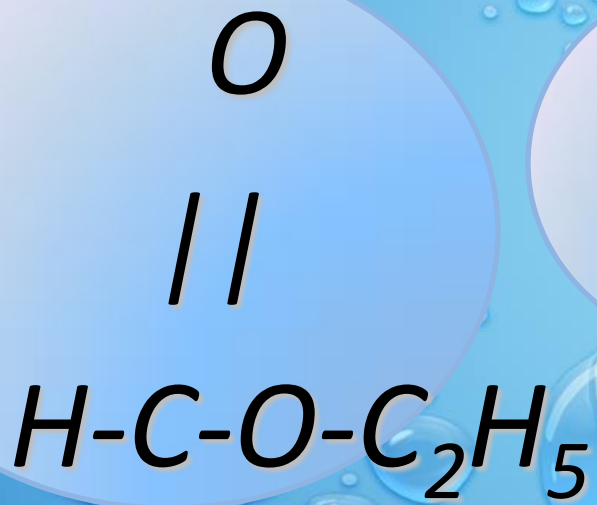
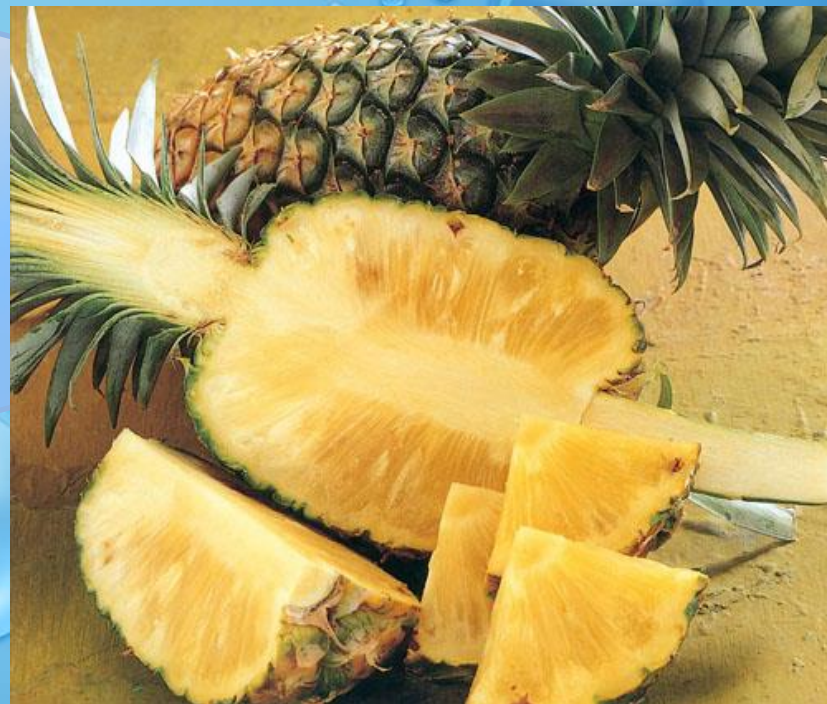
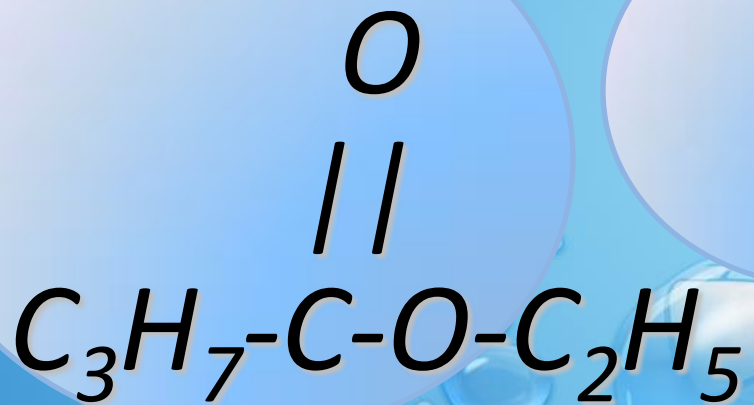
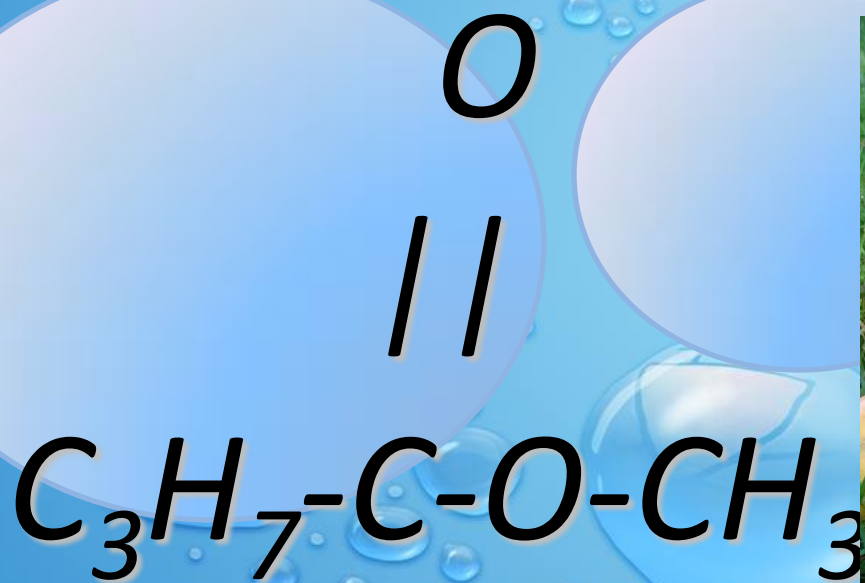


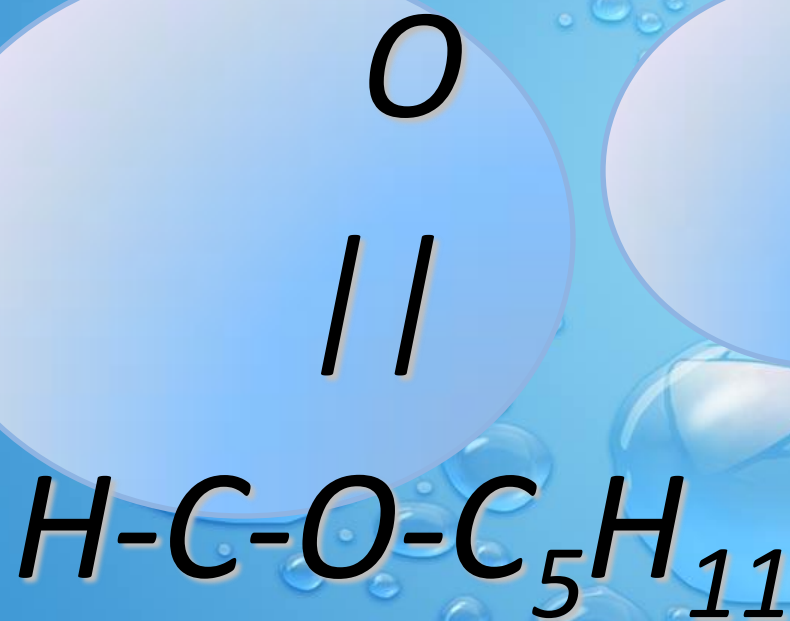
# СВІТ ЗАПАХІВ



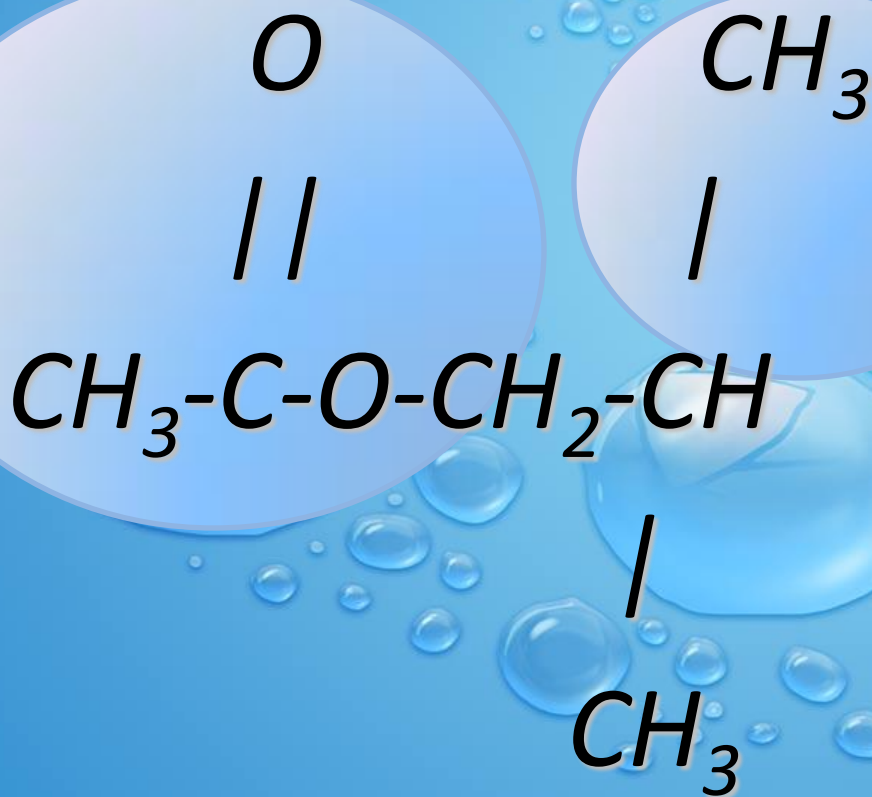


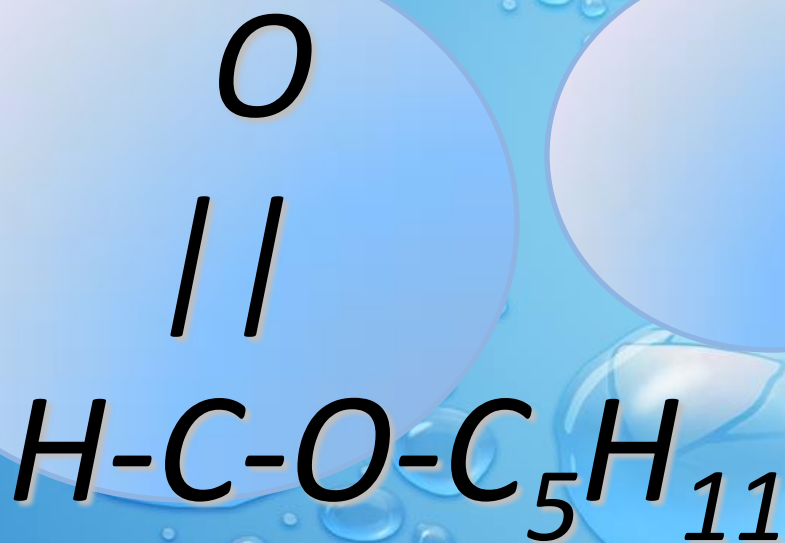


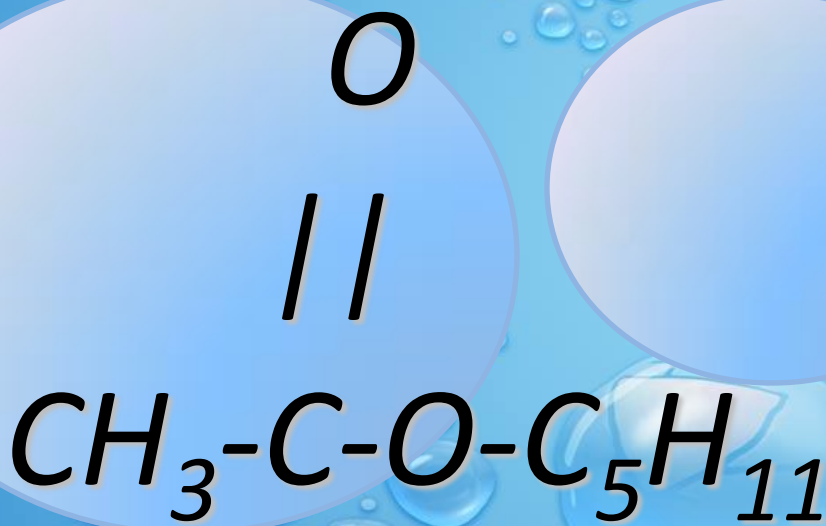




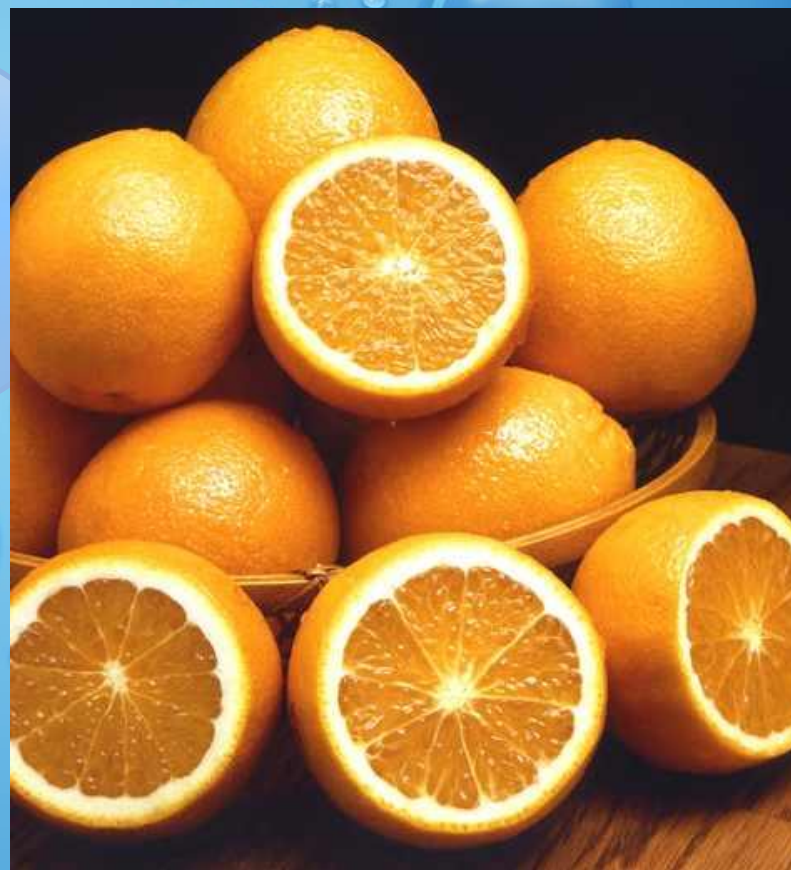
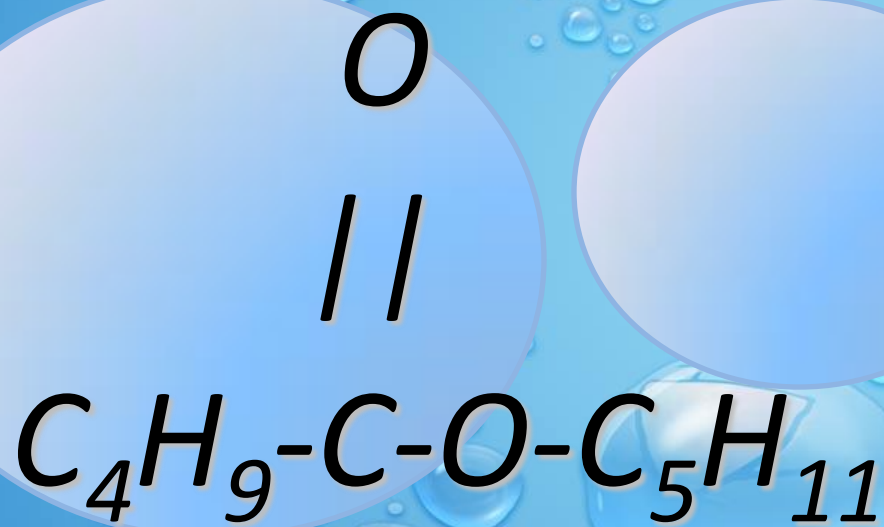


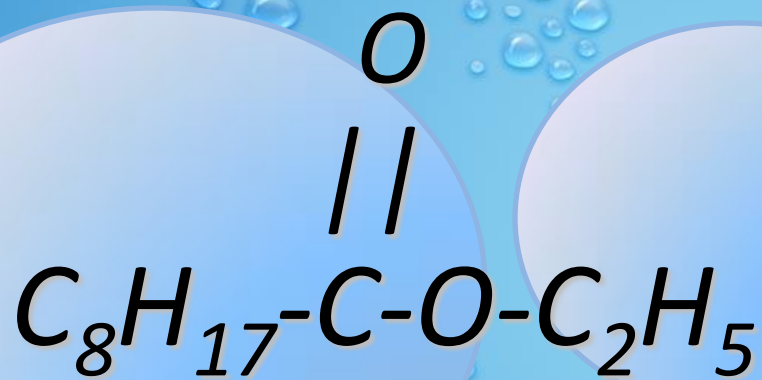


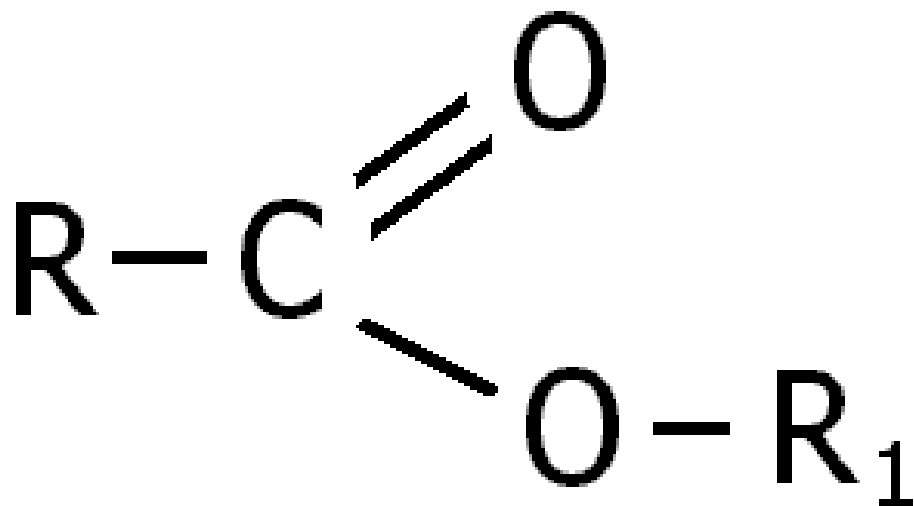










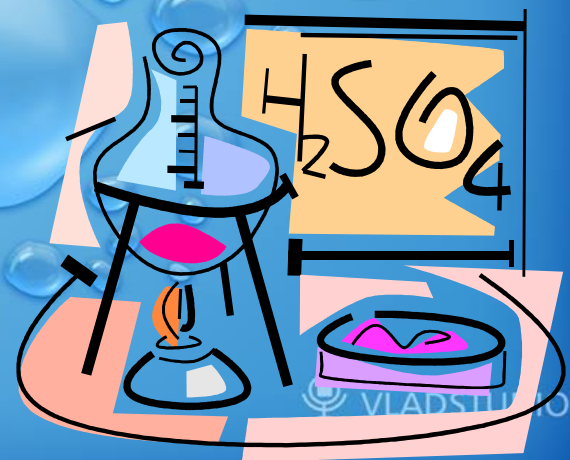
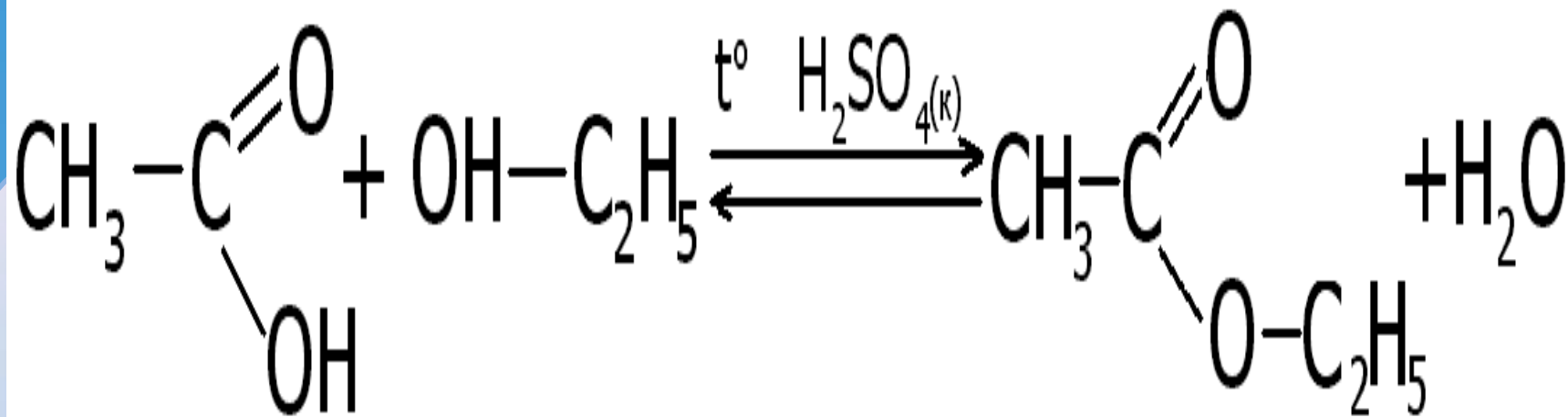


**Естери - продукт спільної дегідратації молекули спирту і молекули карбонової КИСЛОТИ.**



# Номенклатура естерів

Для одержання використовувалися		Назва	
Кислота	Спирт	Традиційна	За IUPAC
Оцтова етанова	Етиловий	Етиловий естер оцтової кислоти	Етилацетат, Етилетаноат
Мурашина	Пропіловий пропанол	Пропіловий естер мурашиної кислоти	Пропілформіат, Пропілметаноат



# *Фізичні властивості естерів*

- ✓ Нижчі естери – рідини;
- ✓ Вищі естери- тверді речовини.
- ✓ Не розчиняються у воді;
- ✓ Розчиняються в спирті, інших естерах та етерах.
- ✓ Леткі речовини мають приємний фруктовий запах.

*Самою «видатною» властивістю естерів є летючість, що проявляє себе в наявності різноманітних запахів нашого світу.*