

# Вищі карбонові кислоти. Мило, його мийна дія.

9 клас



Карбонові кислоти, молекули яких містять 10 або більше атомів Карбону, називають ВИЩИМИ.

## Насиченими

пальмітинова  $C_{15}H_{31}COOH$   
стеаринова  $C_{17}H_{35}COOH$



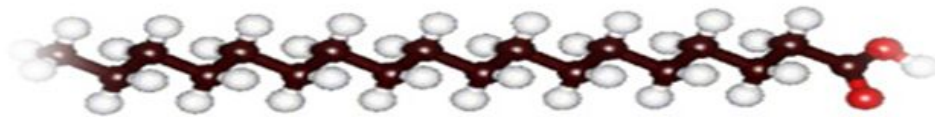
## Ненасиченими

олеїнова кислота  
 $C_{17}H_{33}COOH$

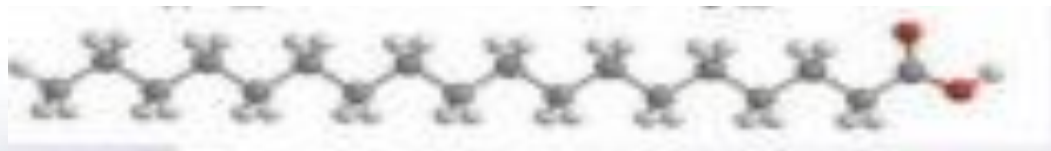


# Молекулярні формули насичених вищих карбонових кислот

- Стеаринова кислота  $C_{17}H_{35}COOH$

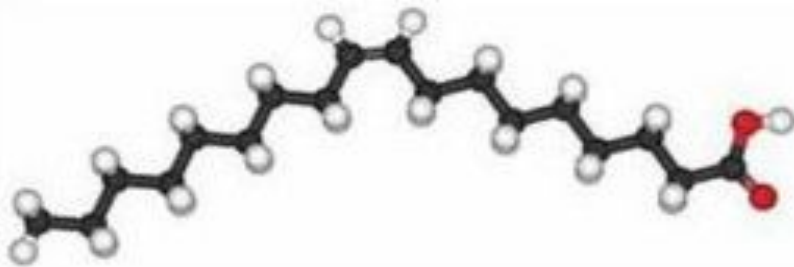
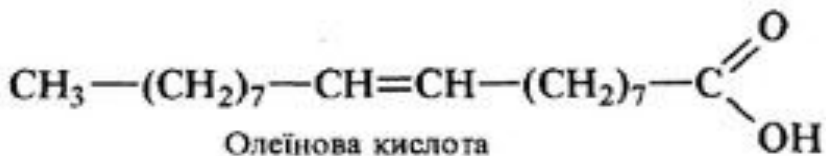


- Пальмітинова кислота  $C_{15}H_{31}COOH$



# Молекулярна формула ненасиченої вищої карбонової кислоти

- Оліїнова кислота  $C_{17}$



# Фізичні властивості

Стеаринова та  
пальмітинова

*тверді речовини білого кольору,  
нерозчинні у воді,  
жирні на дотик,  
без запаху й смаку*



# Фізичні властивості

Олеїнова

*масляниста,*

*нелетка рідина,*

*нерозчинна у воді,*

*розчинна в органічних*

*розчинниках*

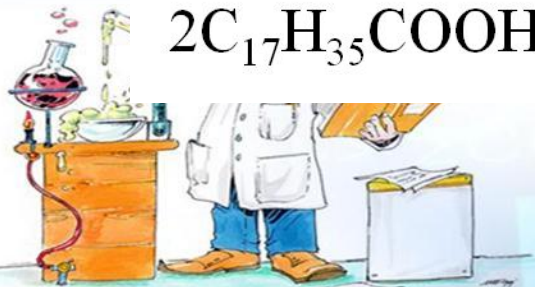


# Хімічні властивості

- Взаємодія з лугами з утвореннями солей



- Взаємодія з солями більш слабких кислот з утвореннями солей



# Мила

Солі вищих (жирних) карбонових кислот

Мають йонну будову

Розчинні у воді

Тверді мила

Калія: Рідкі мила

Калія:





# Мийна дія мила

а) Молекула мила



б) Взаємодія молекул мила з жировим забрудненням



в) Утворення частинки жирового забруднення



# Використання вищих

## КИСЛОТ

- виготовлення різних сортів мила
- синтетичні мийні засоби
- суміш пальмітинової та стеаринової кислот  
стеаринові свічки  
солеїнової, лінолевої, ліноленової та  
арахідонової кислот відома під назвою  
«Вітамін F»

