# Раздел I. Физико-химические изменения важнейших органических веществ пищевых продуктов.

Тема І.І. Важнейшие органические вещества пищевых продуктов: Жиры.(Липиды)

Составитель: Преподаватель Ганюшина Христина Николаевна

#### Цели занятия:

- 1.Изучить строение и состав жиров.
- 2. Изменение жиров в процессах технологической обработки пищевых процессов.

## Распространение жиров:













#### Что такое жиры?

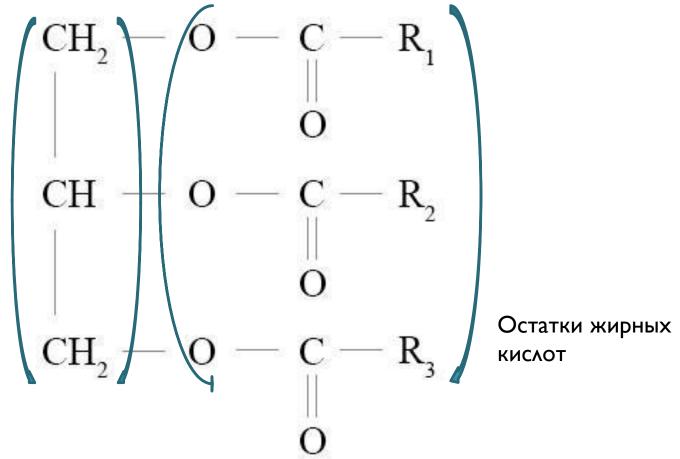
 Липиды (от греческого "липос" – жиры) – это обширная группа нерастворимых в воде органических веществ, которые содержатся в продуктах животного и растительного происхождения и могут быть экстрагированы из них неполярными растворителями, такими, как хлороформ, эфир или бензол.

#### Классификация липидов



#### Общая схема строения

Глицерин вая часть

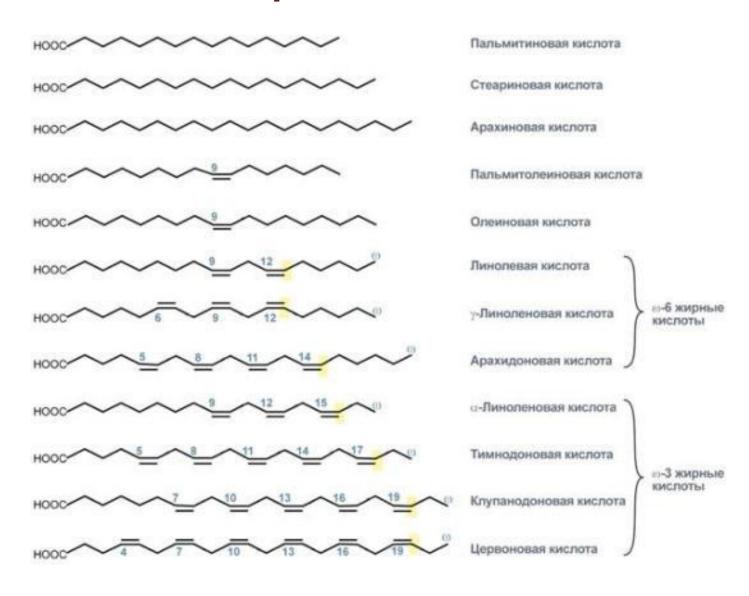


Триацилглицерид, R- жирная кислота

### Структурный компонент липидов

Название	Бругто- формула	Число атомов углерода	Структурная формула
	Насы	нщенные кисло	<del>ты</del> R
Лауриновая	C <sub>11</sub> H <sub>23</sub> COOH	13	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>10</sub> COOH
Миристиновая	C <sub>13</sub> H <sub>27</sub> COOH	14	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>12</sub> COOH
Пальмитиновая	C <sub>15</sub> H <sub>31</sub> COOH	16	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>14</sub> COOH
Стеариновая	C <sub>17</sub> H <sub>35</sub> COOH	18	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>16</sub> COOH
Арахиновая	C <sub>19</sub> H <sub>39</sub> COOH	20	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>18</sub> COOH
	Нена	і Ісыщенные кислог	nы R
Пальмитоолеиновая	C <sub>15</sub> H <sub>29</sub> COOH	16	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> CH=CH(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> COOH
Олеиновая	C <sub>17</sub> H <sub>33</sub> COOH	18	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> CH=CH(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> COOH
Линолевая	C <sub>17</sub> H <sub>31</sub> COOH	18	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> CH=CH) <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> COOH
Арахидоновая	C <sub>19</sub> H <sub>31</sub> COOH	20	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> (CH=CHCH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> COOH

#### Жирные кислоты



#### Животные и растительные жиры:

- Обычно твёрдые.
- Преимущественно насыщенные жирные кислоты.
- тканевые животные жиры: содержат в основном жирные кислоты содержащие 16 и 18 углеродных атомов (пальмитиновая, стеариновая, олеиновая, линолевая, линоленовая).
- нейтральные жиры определяют физико-химические свойства липидов (консистенцию, растворимость в органических растворителях, реакционную способность)
- Жидкие (исключение кокосовое масло и пальмовое).
- Содержат ненасыщенные жирные кислоты.
- Растительные жиры содержат: жирные кислоты (олеиновая, линолевой, линоленовой, арахидоновой).
- При гидрировании из жидких растительных масел получают твердые жиры (маргарин, различные растительные жиры).

#### Общебиологическая роль липидов:

- структурными компонентами клеточных мембран (теплоизоляция для животных)
- источник энергии (энергетическая функция)
- выполняют ряд защитных функций (регуляторная функция в составе витаминов, и защищают внутренние органы от холода и механических воздействий)
- В организме жиры играют роль резервного материала, используемого при ухудшении питания.

#### Физические свойства жиров:

Показатель	Говяжий	Бараний	Свиной
Содержание насыщенных кислот (%)	68	60.6	36
Плотность (с) при 15° С кг/м <sup>3</sup>	937 - 953	937 - 961	915 - 923
Температура плавления	42 - 52	44 - 55	30 - 44
Температура застывания	34 - 38	34 - 45	22 - 32
Йодное число	32 - 47	35 - 46	46 - 66
Калорийность (Дж/кг)	3980 ·10 <sup>4</sup>	3956·10 <sup>4</sup>	3981·10 <sup>4</sup>
Усвояемость (%)	80 - 94	80 - 90	96 - 98

Таблица. Состав и свойства жиров домашних животных

# Изменение жиров в процессах технологической обработки пищевых процессов.

- При обработке перегретым паром, минеральными кислотами или щелочью жиры подвергаются гидролизу (омылению) с образованием глицерина и жирных кислот или их солей (мыла).
- Под действием химических и биохимических факторов жиры прогоркают.
- растительные масла присоединяют водород по ненасыщенным связям углеводородных радикалов карбоновых кислот в присутствии катализаторов (никелевых, медноникелевых), на чем основано производство отвержденных жиров - саломасов