

Липиды

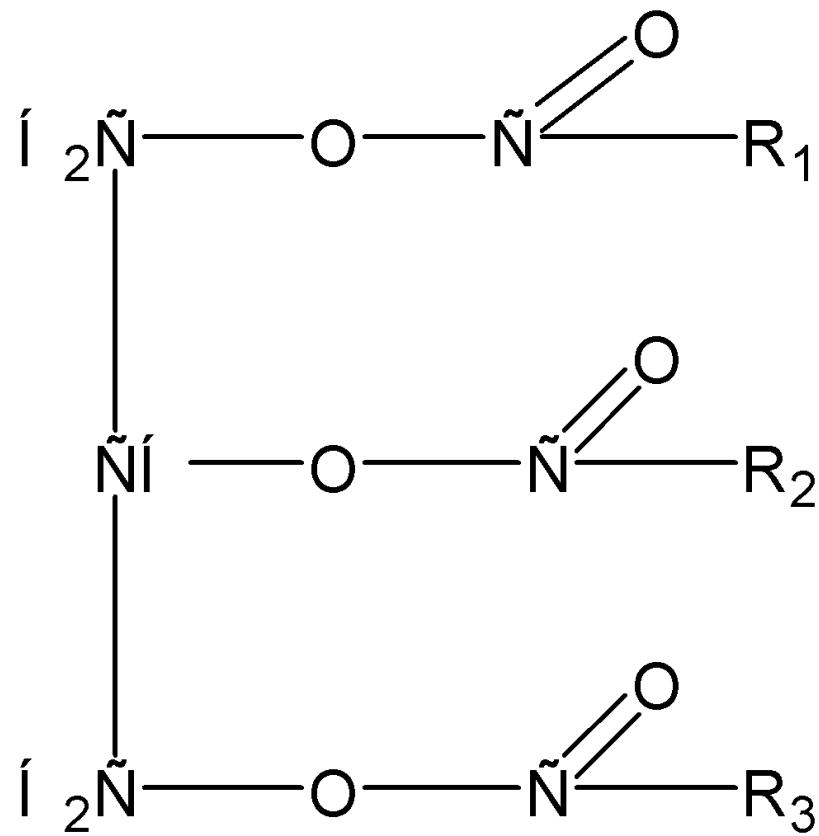
Липиды – нерастворимые в воде
маслянистые вещества,
которые могут быть
экстрагированы из клеток не
полярными растворителями
(эфир, хлороформ).

- (высшие жирные кислоты + спирт)
- Жиры
- (ВЖК + глицерин)
- Воски
- (ВЖК + одноатомные спирты)
- Сложные липиды
- Фосфолипиды
- (ВЖК + спирт + фосфат)

Жиры

Жиры - это эфиры
высших жирных
кислот и глицерина.

Общая формула жиров

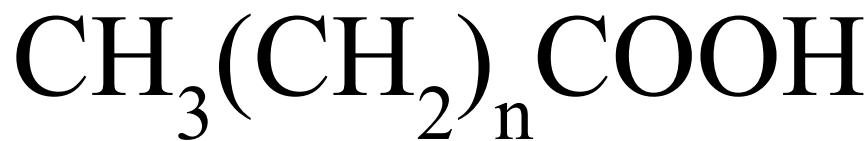


- Жиры
- глицерин
- высшие кислоты

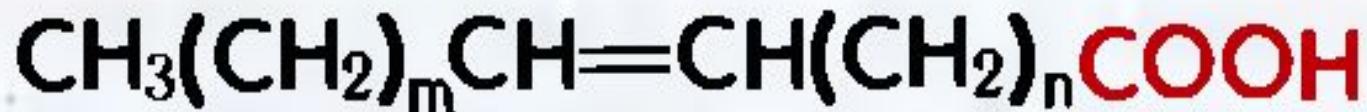
- Высшие жирные кислоты
 - Насыщенные жирные кислоты
 - Ненасыщенные жирные кислоты
 - Мононенасыщенные
 - Полиненасыщенные

Формулы высших жирных кислот

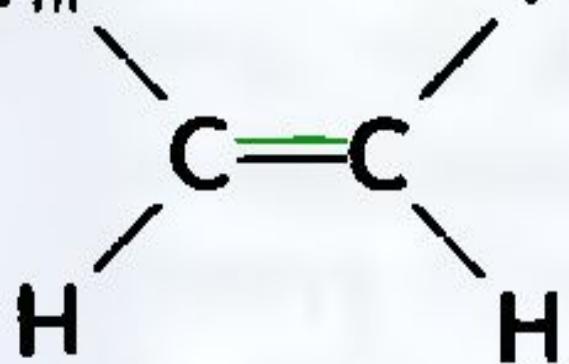
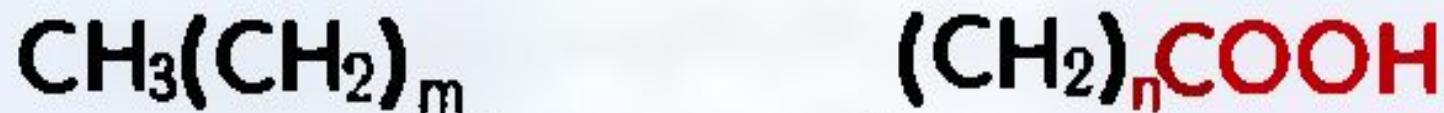
Предельные кислоты



Моноеновые кислоты



Общая формула



цис-Форма

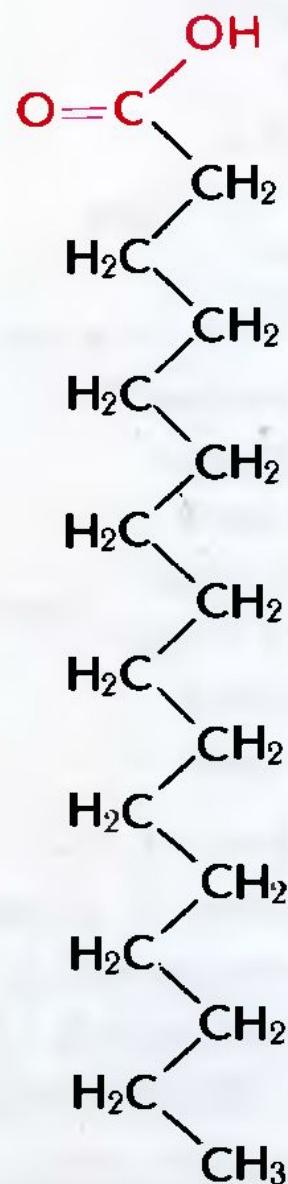
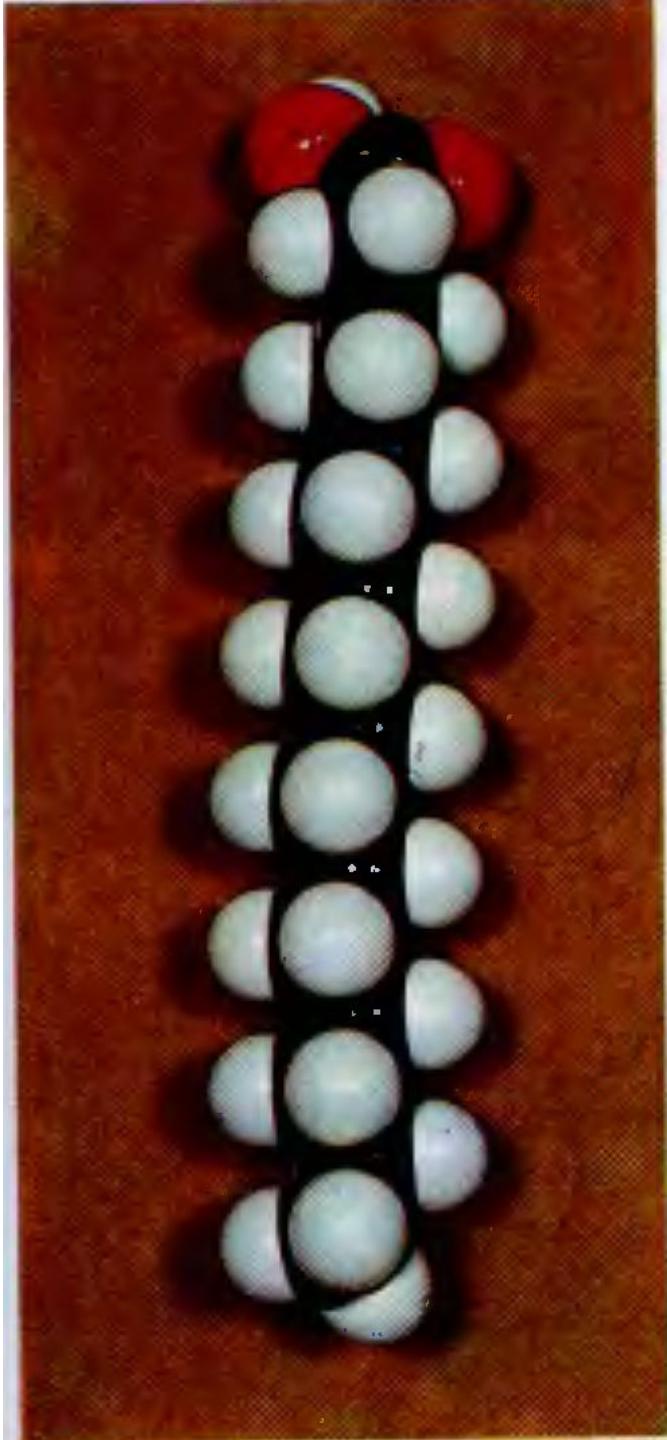
Полиеновые кислоты



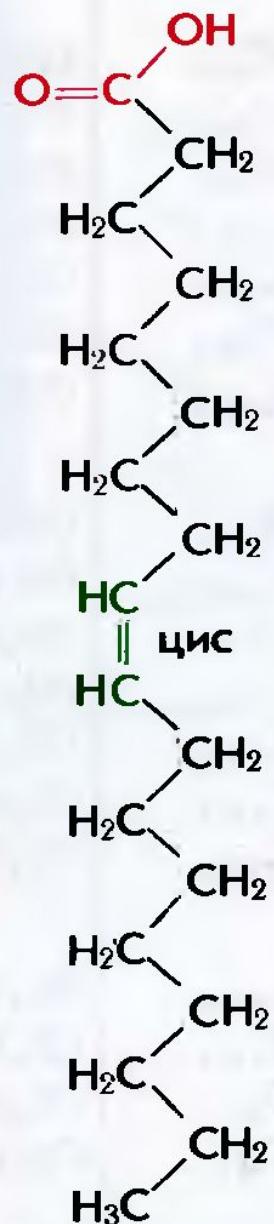
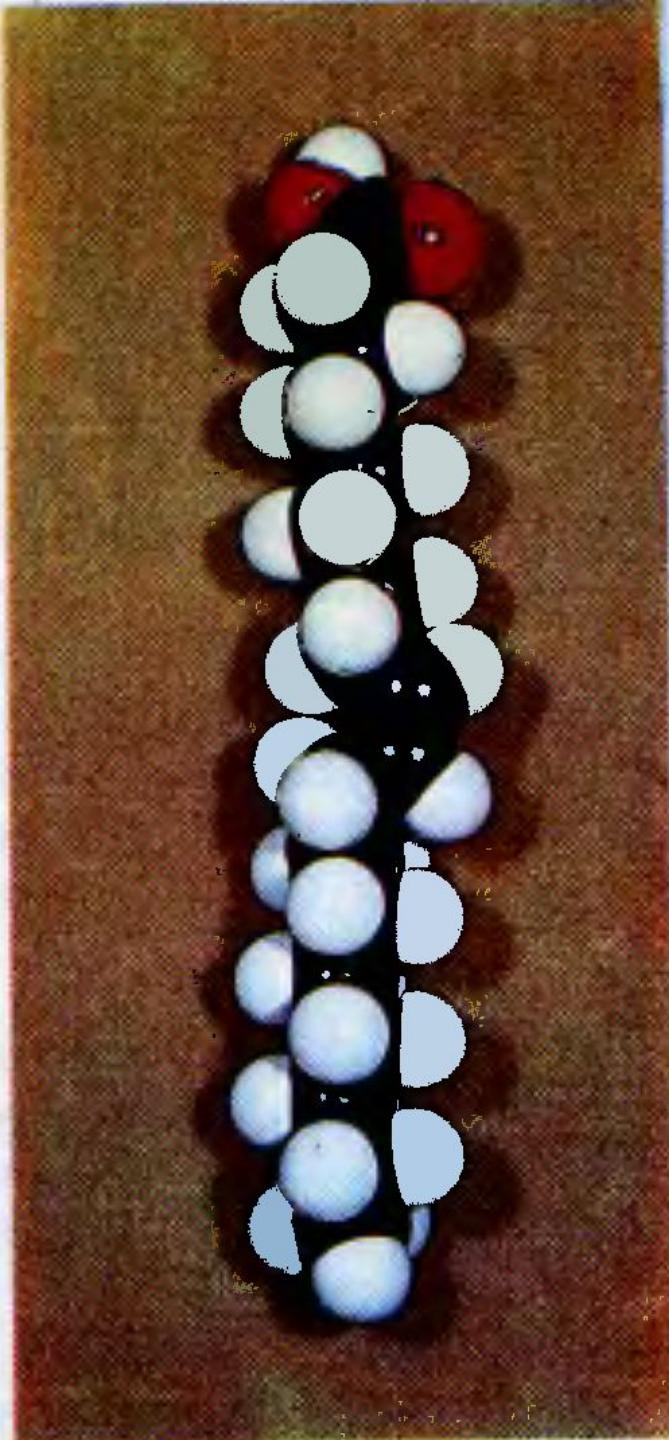
Биологически важные жирные кислоты характеризуются:

1. являются монокарбоновыми кислотами;
2. содержат неполярную ациклическую неразветвленную цепь;
3. содержат четное число атомов углерода;
4. являются насыщенными соединениями, либо соединениями с одной или несколькими двойными связями.

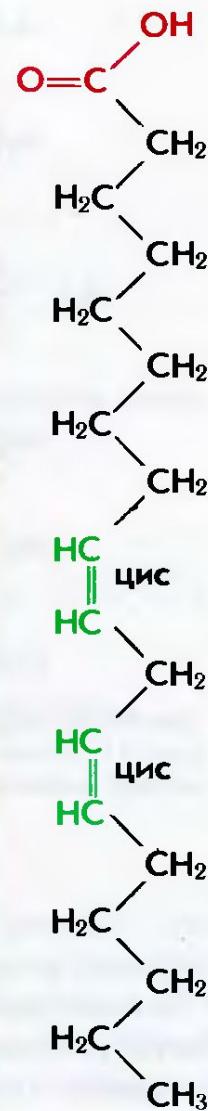




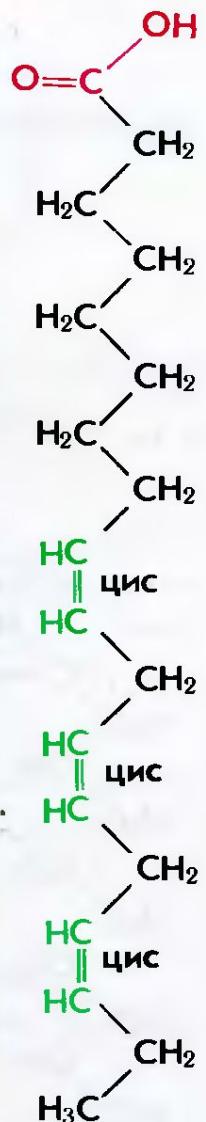
Пальмитиновая
кислота



Олеиновая
(цис-октадецен-9-овая)
кислота

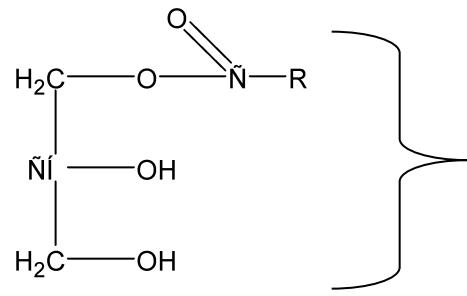


**Линолевая
(цис, цис-октадекадиен-9,12-овая)
кислота**

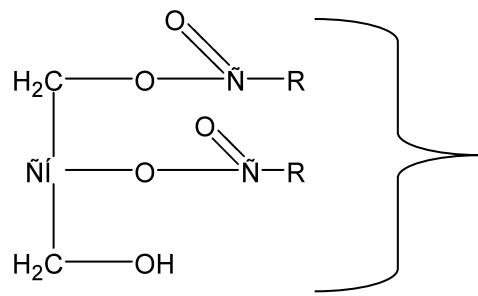


Линоленовая
(цис, цис, цис-октадекатриен-9, 12, 15-овая)
кислота

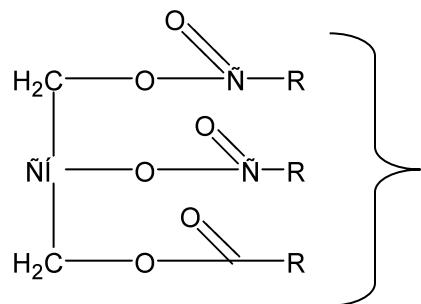
- Жиры
 - Триацилглицирины
• (триглицериды)
 - Диацилглицирины
• (диглицериды)
 - Моноацилглицирины
• (моноглицериды)



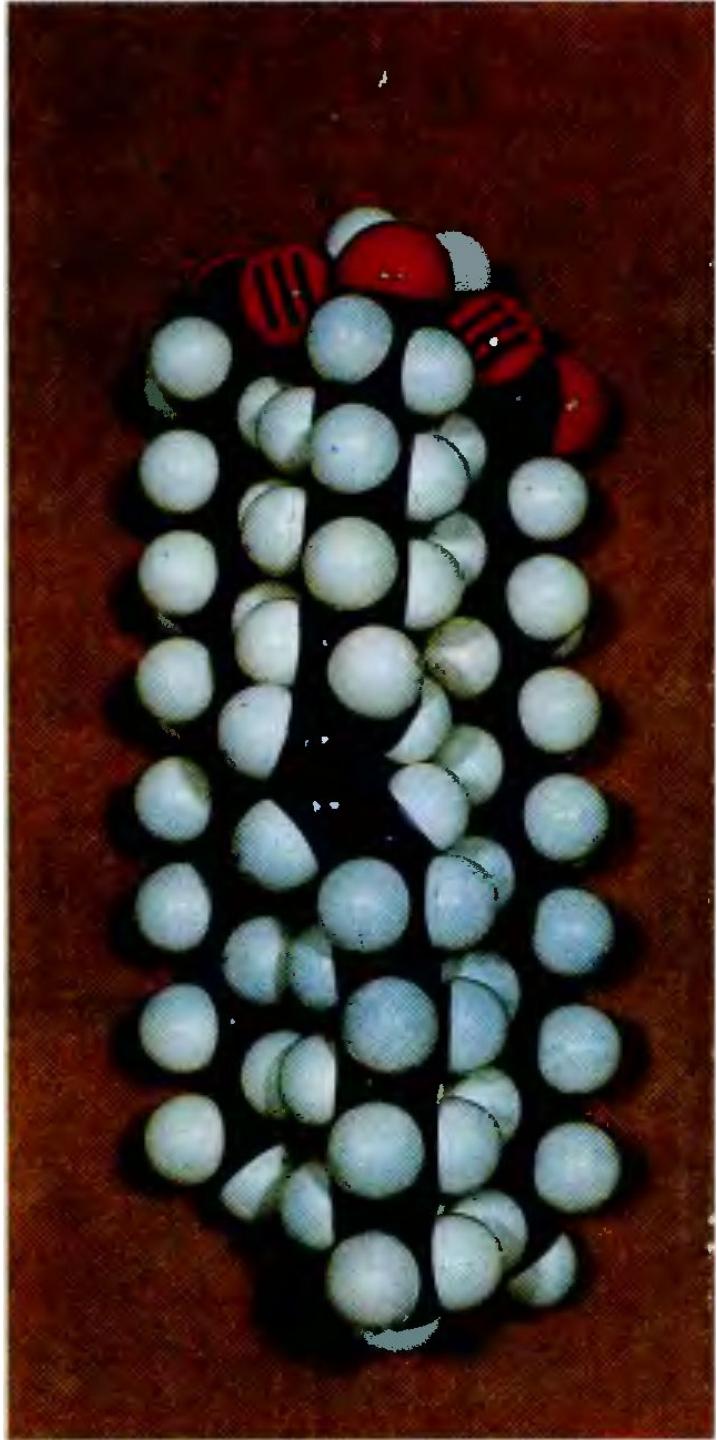
Моноацилглицирины



Диацилглицирины



Триацилглицирины

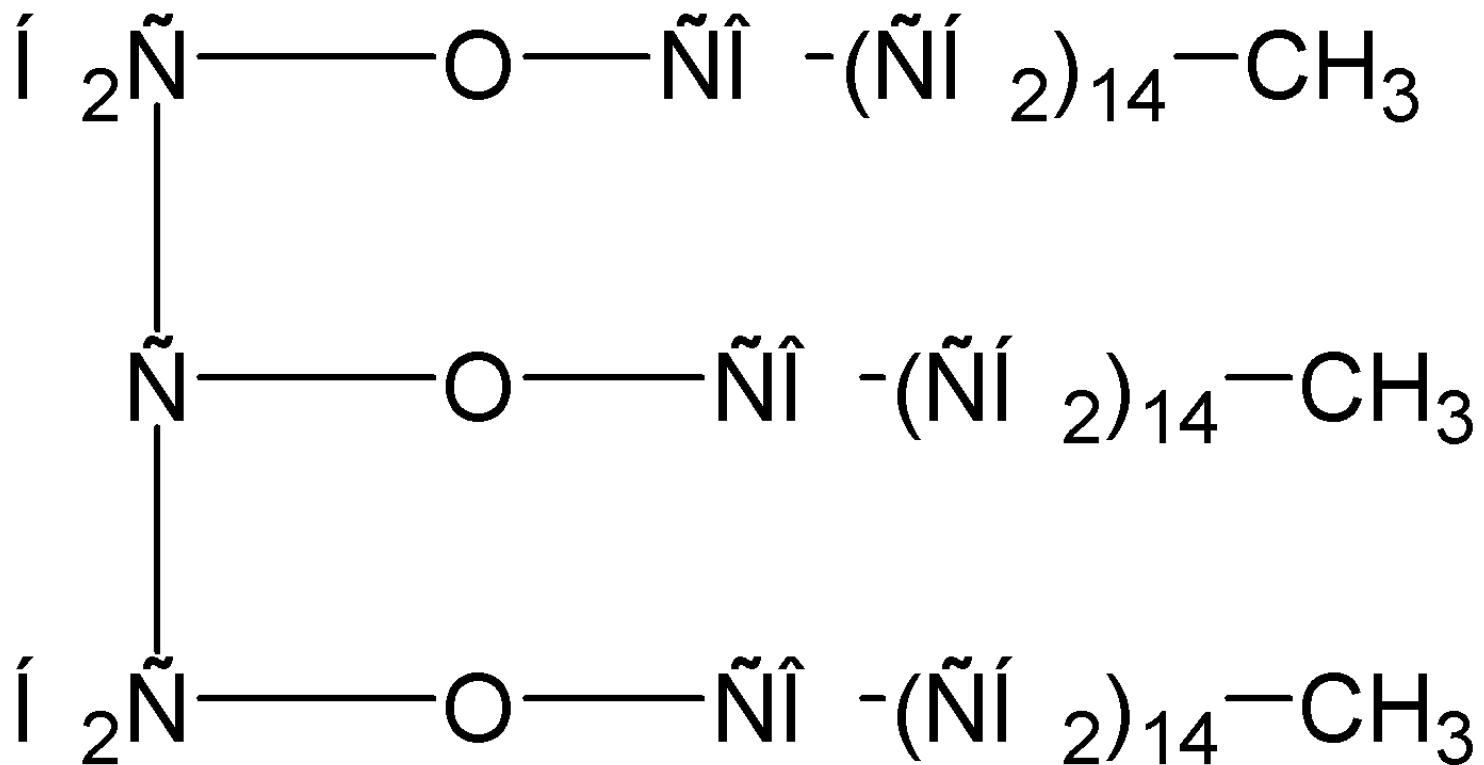


Триациглицерин

- Жиры
- Животные жиры
- (глицерин + предельные кислоты)
- Растительные жиры
- (масла)
- (глицерин + непредельные кислоты)

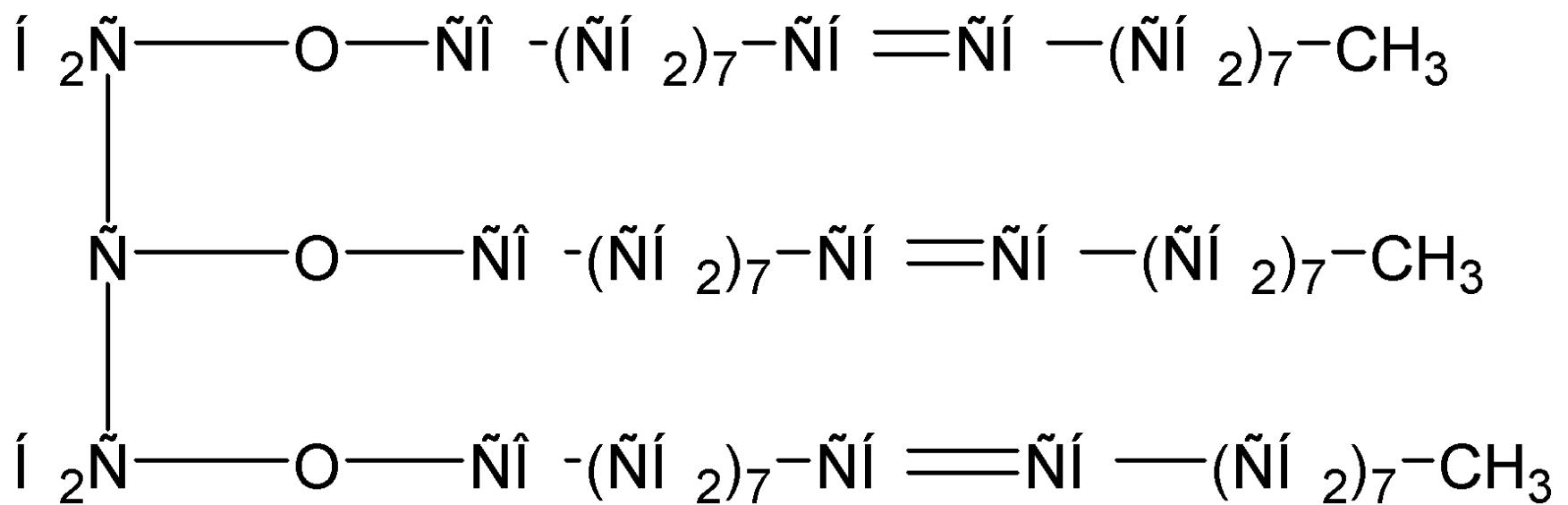
- Жиры
- Простые
 - (остатки одинаковых кислот)
- Смешанные
 - (остатки различных кислот)

Простые жиры



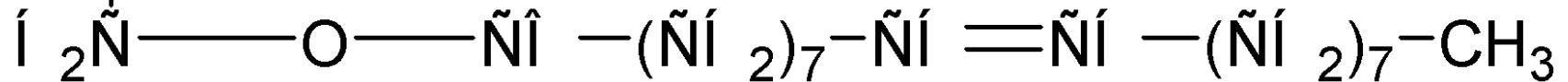
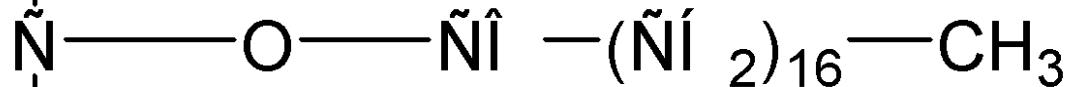
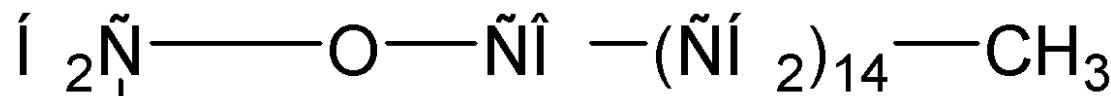
трипальмитин

Простые жиры



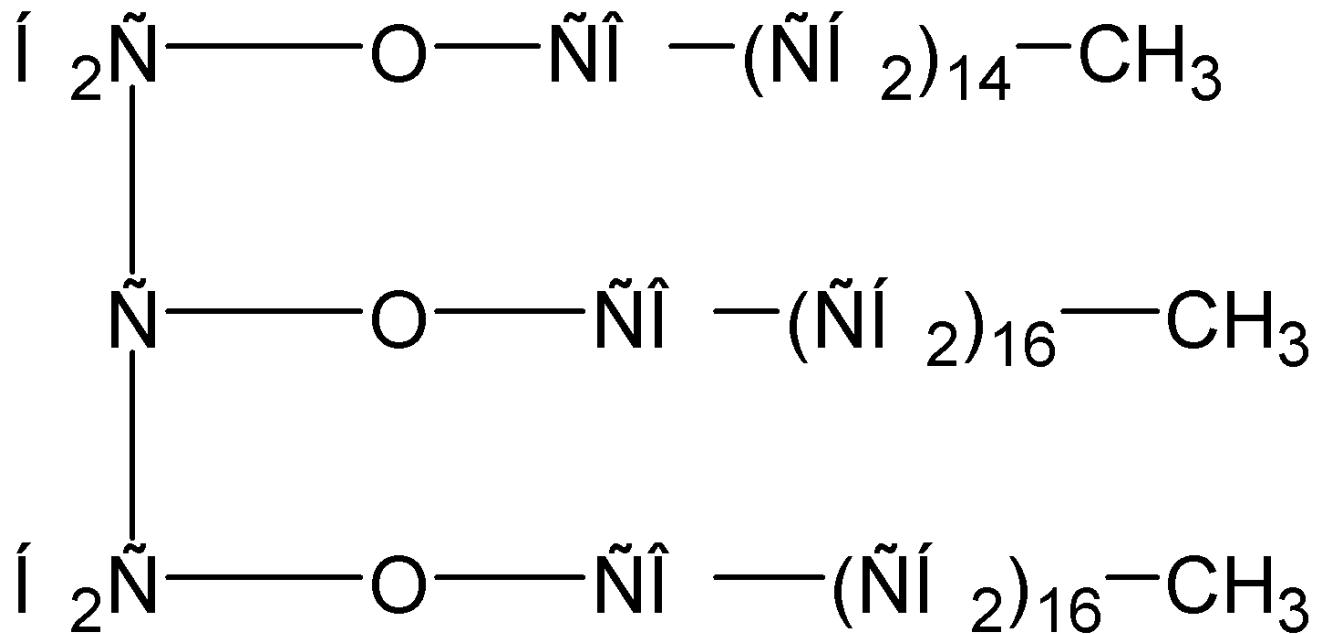
триолеин

Смешанные жиры



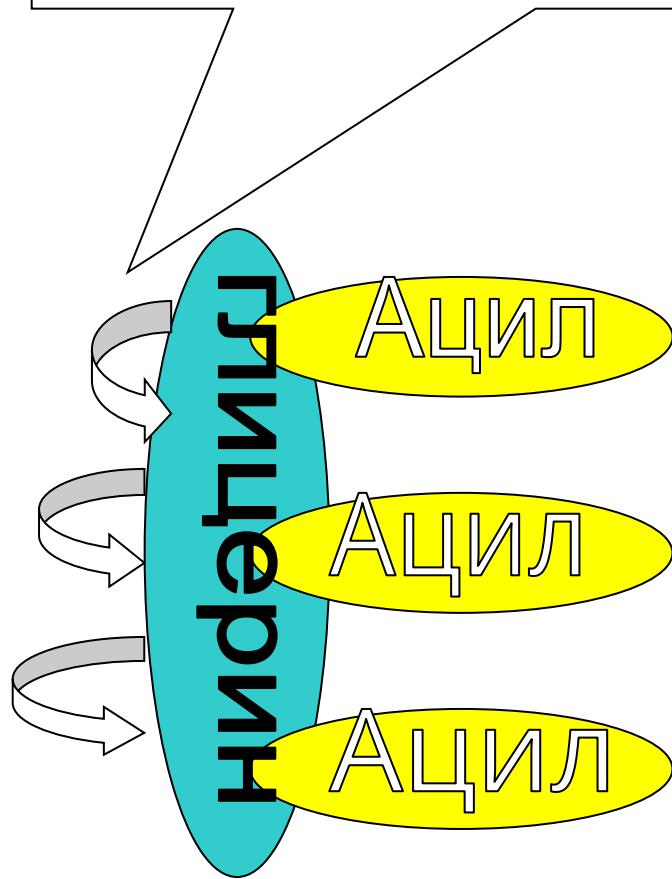
пальмитостеаролеин

Смешанные жиры

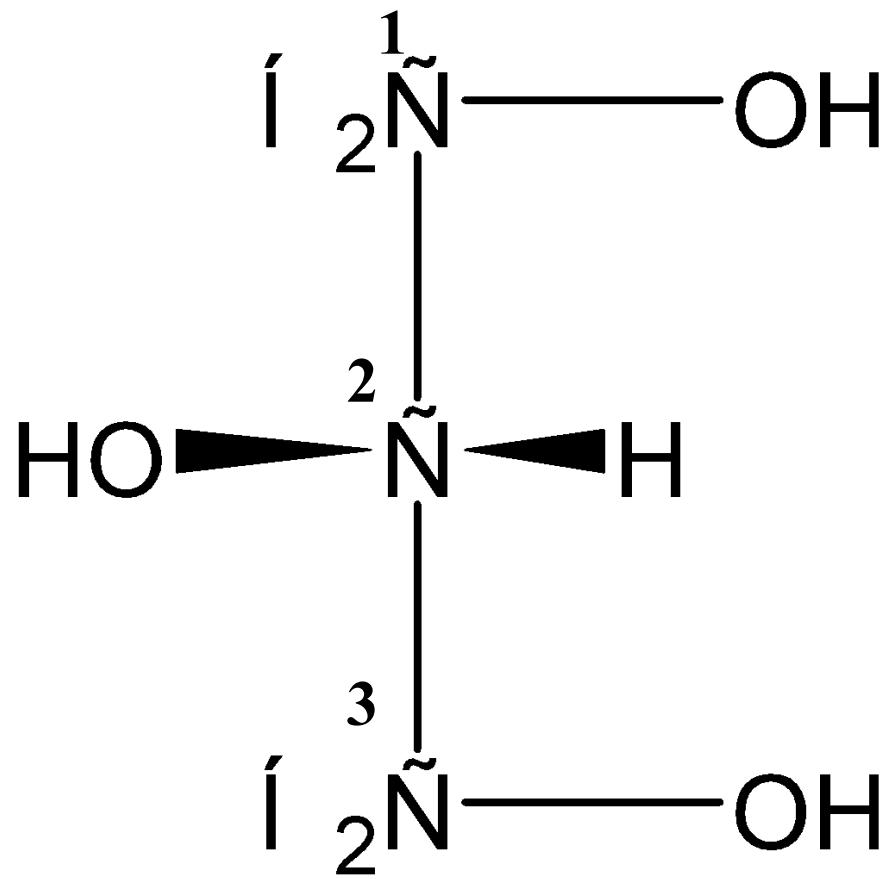


пальмитодиастеарин

Вращение вокруг связи С-С

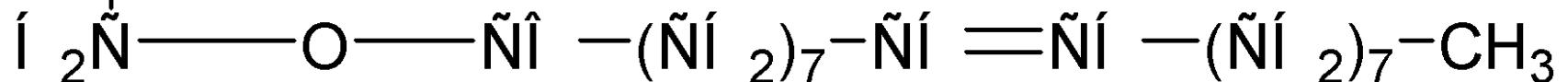
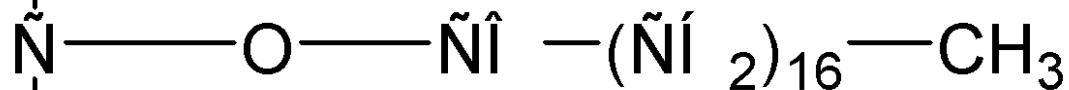
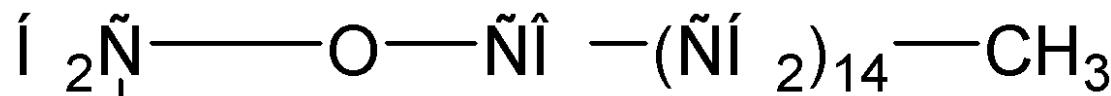


Глицерин

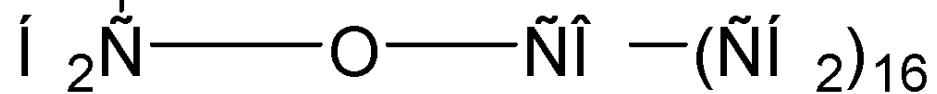
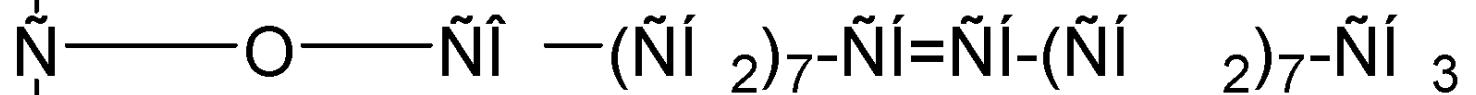
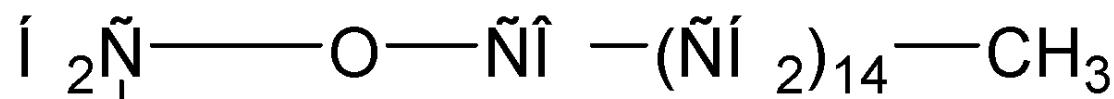


- Изомерия триглицеридов
- Структурная
 - Перестановка ацильных группировок в смешанных триглицеридах
- Пространственная
 - Оптическая
 - Геометрическая
 - цис –конфигурация высших кислот

Структурная изомерия

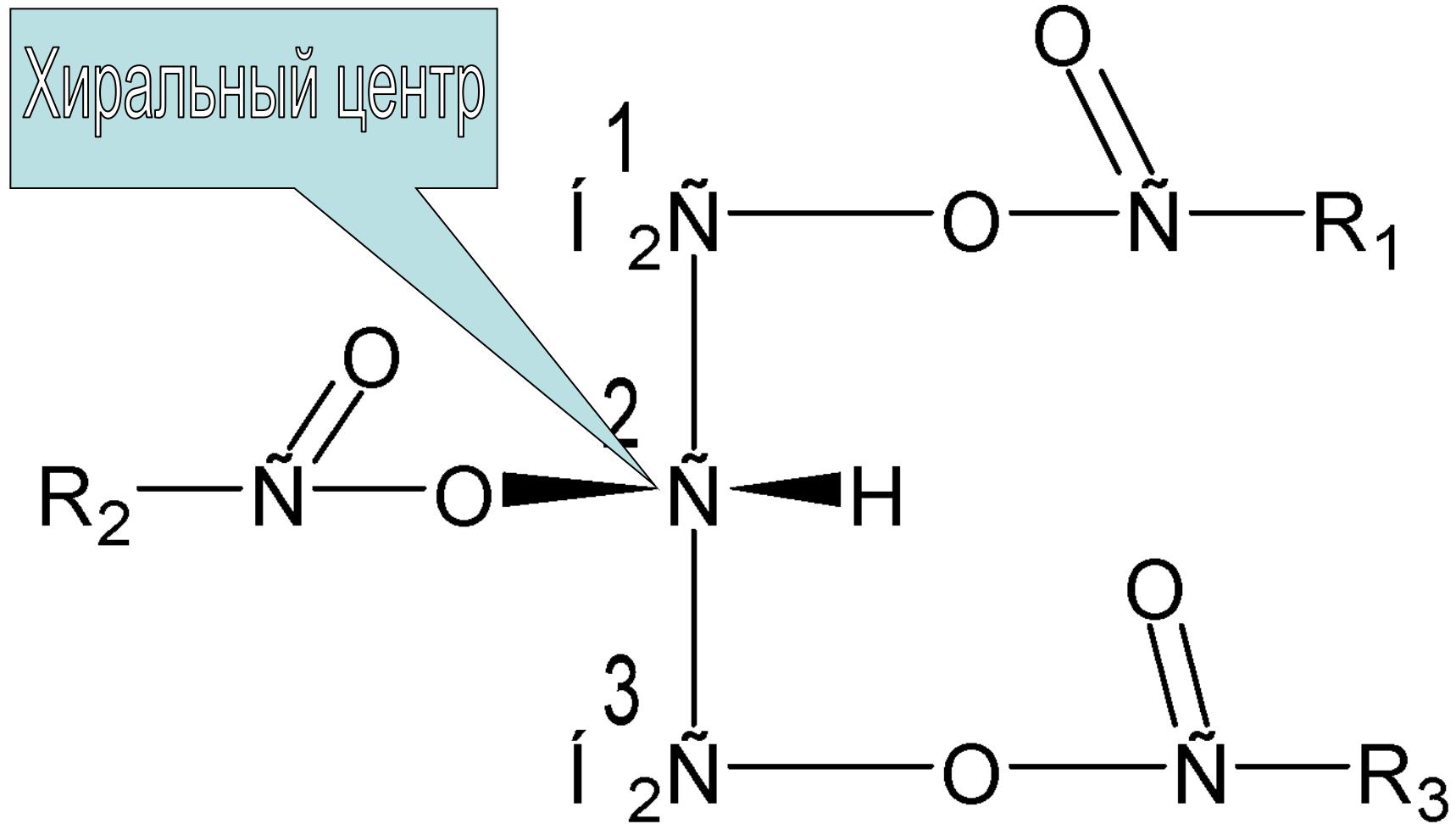


пальмитостеаролеин

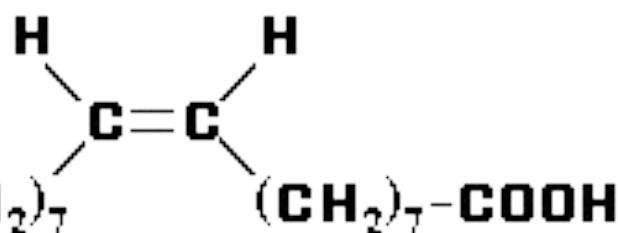


пальмитоленостеарин

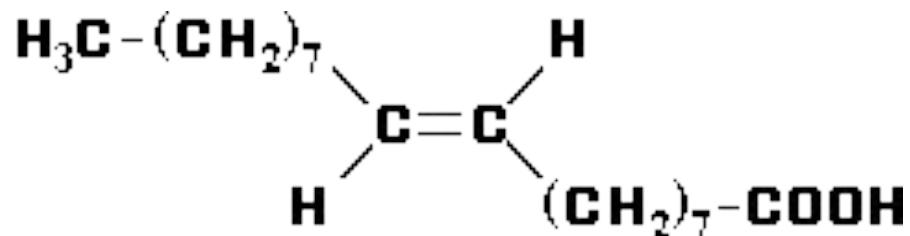
Оптическая изомерия



Цис-транс изомерия

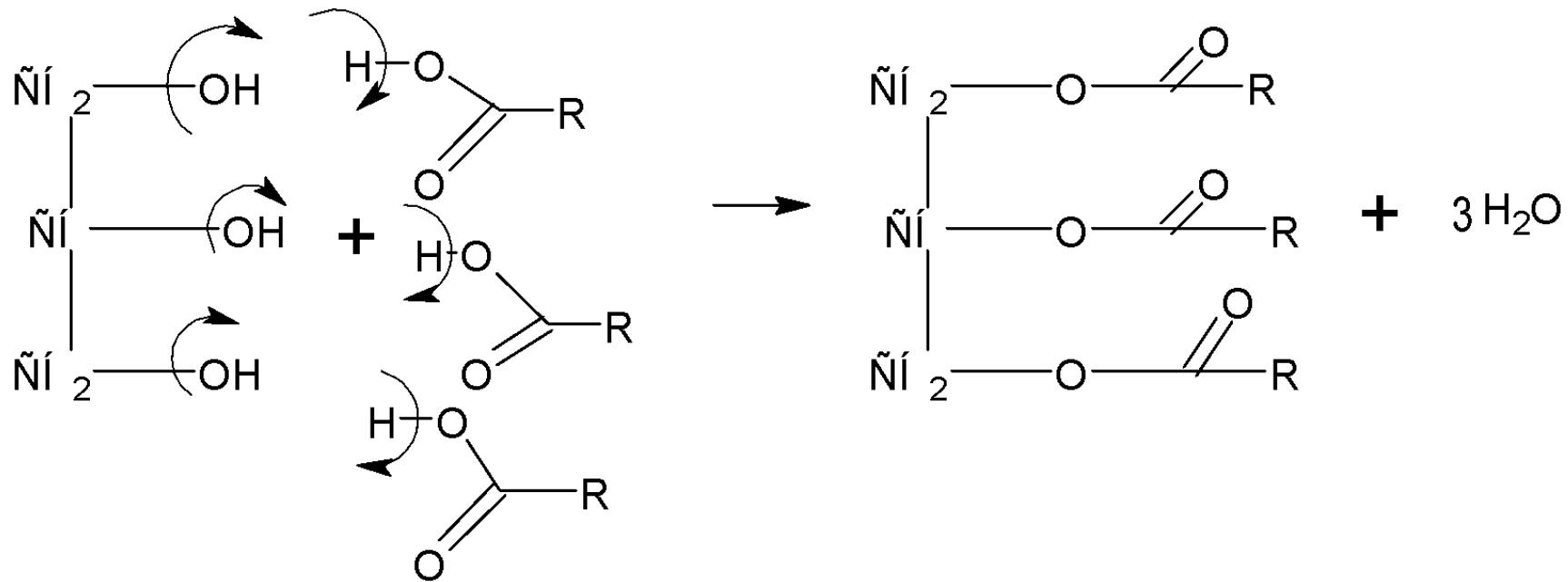


цис-изомер
олеиновая кислота

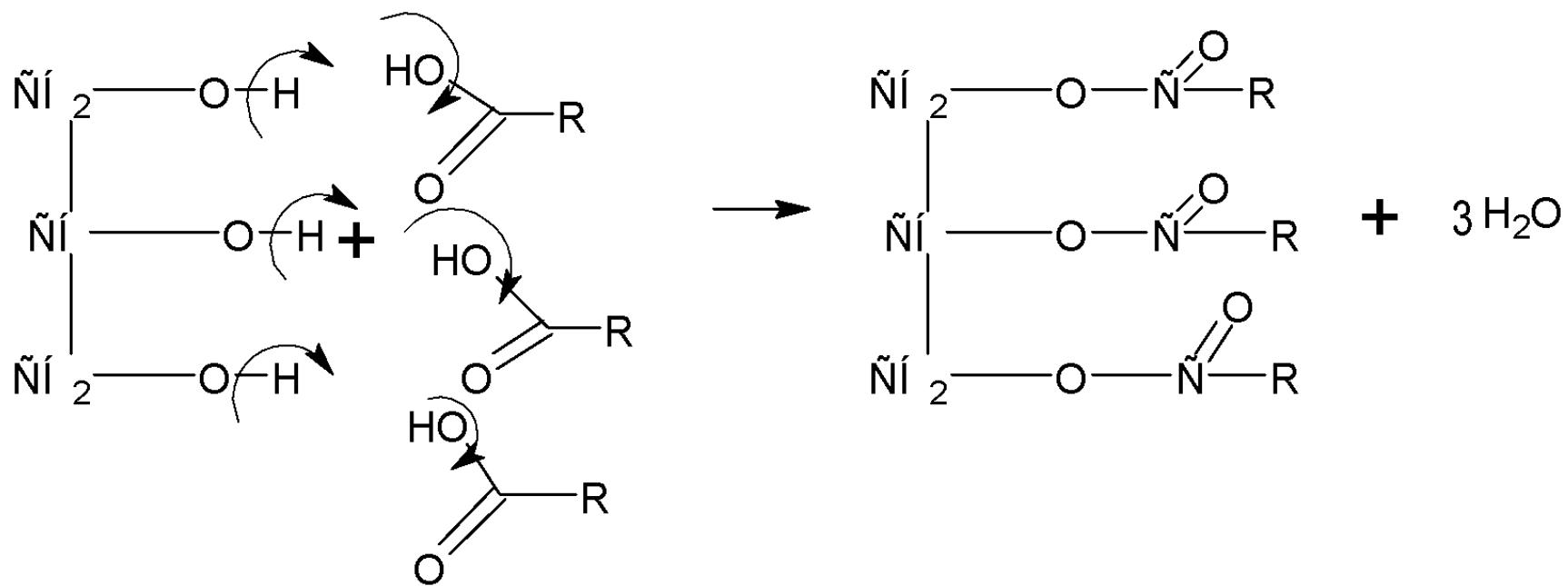


транс-изомер
элаициновая кислота

Получение жиров



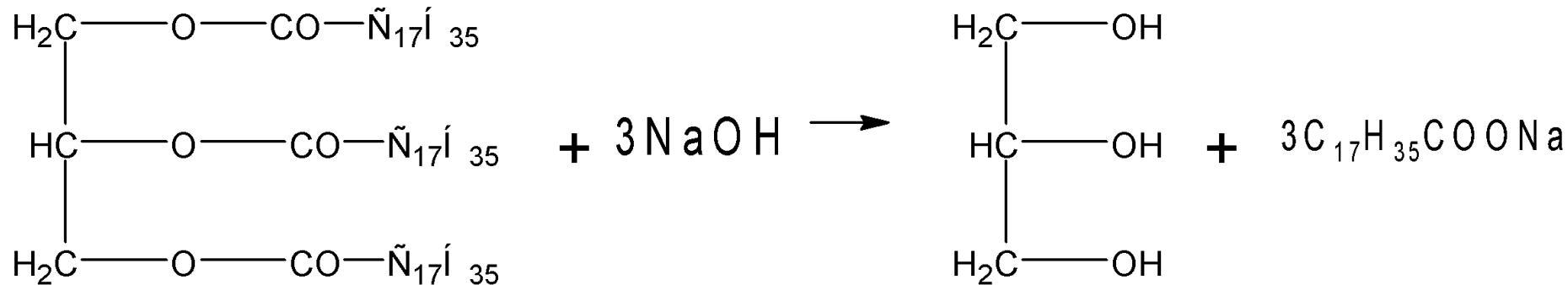
Получение жиров



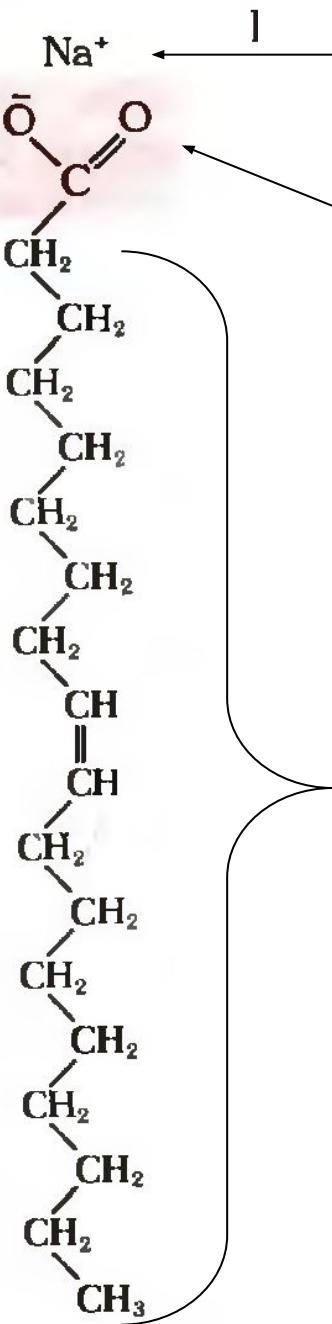
- Химические
- превращения
 - 1. По эфирной связи
 - 2. По двойной связи

Реакции идущие по эфирной связи

Гидролиз (омыление)



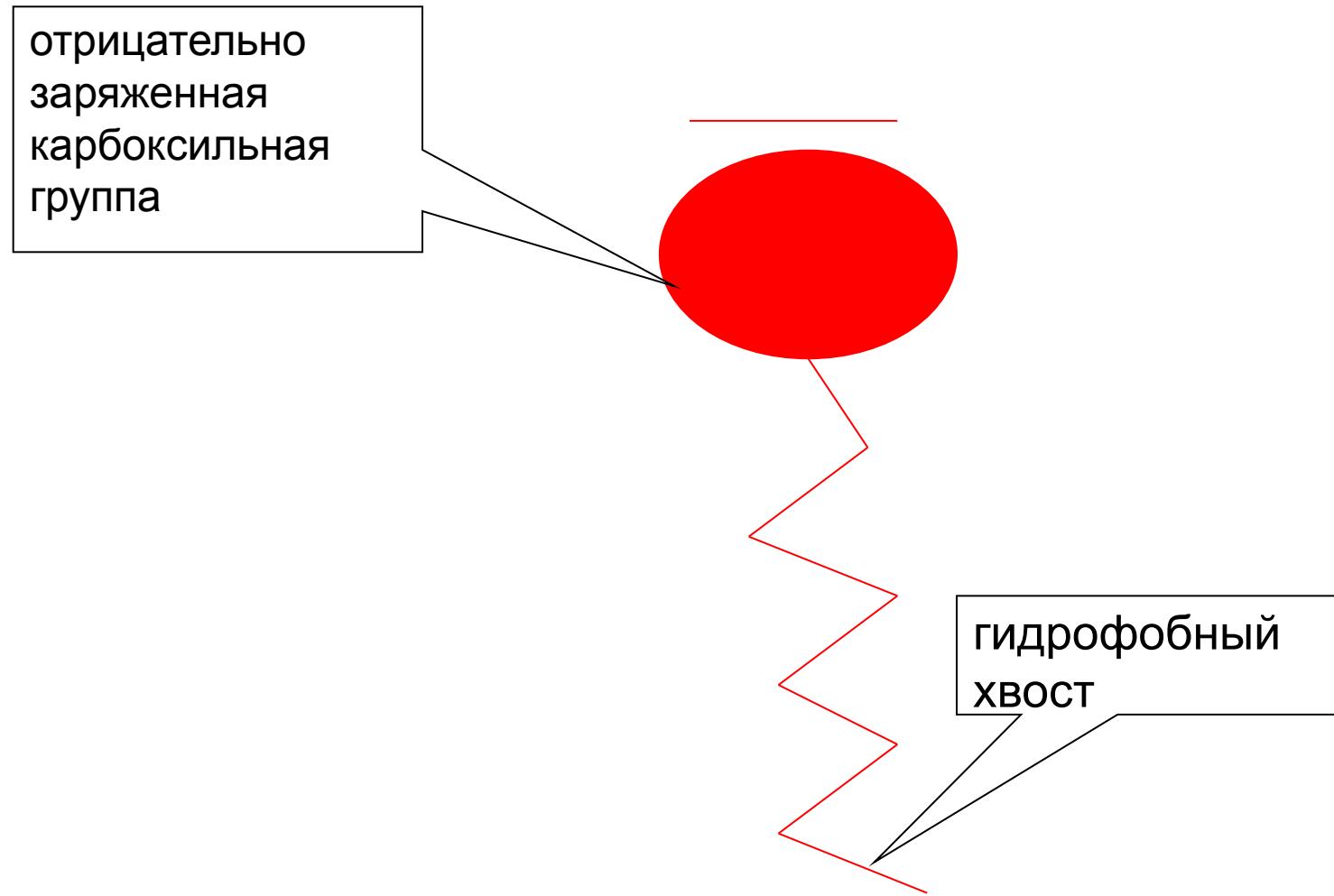
Na^+ ← 1 Противоион (катион)



Полярная голова

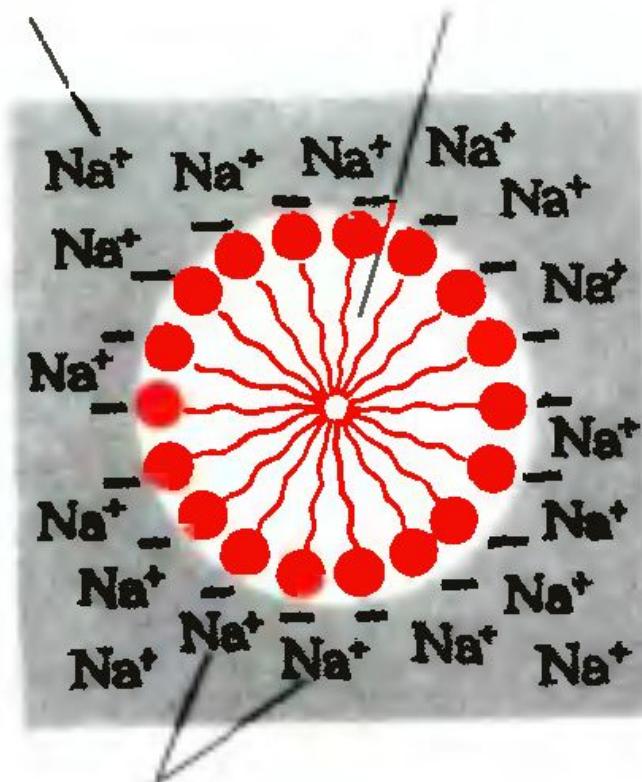
Неполярный хвост

Жирная кислота в анионной форме



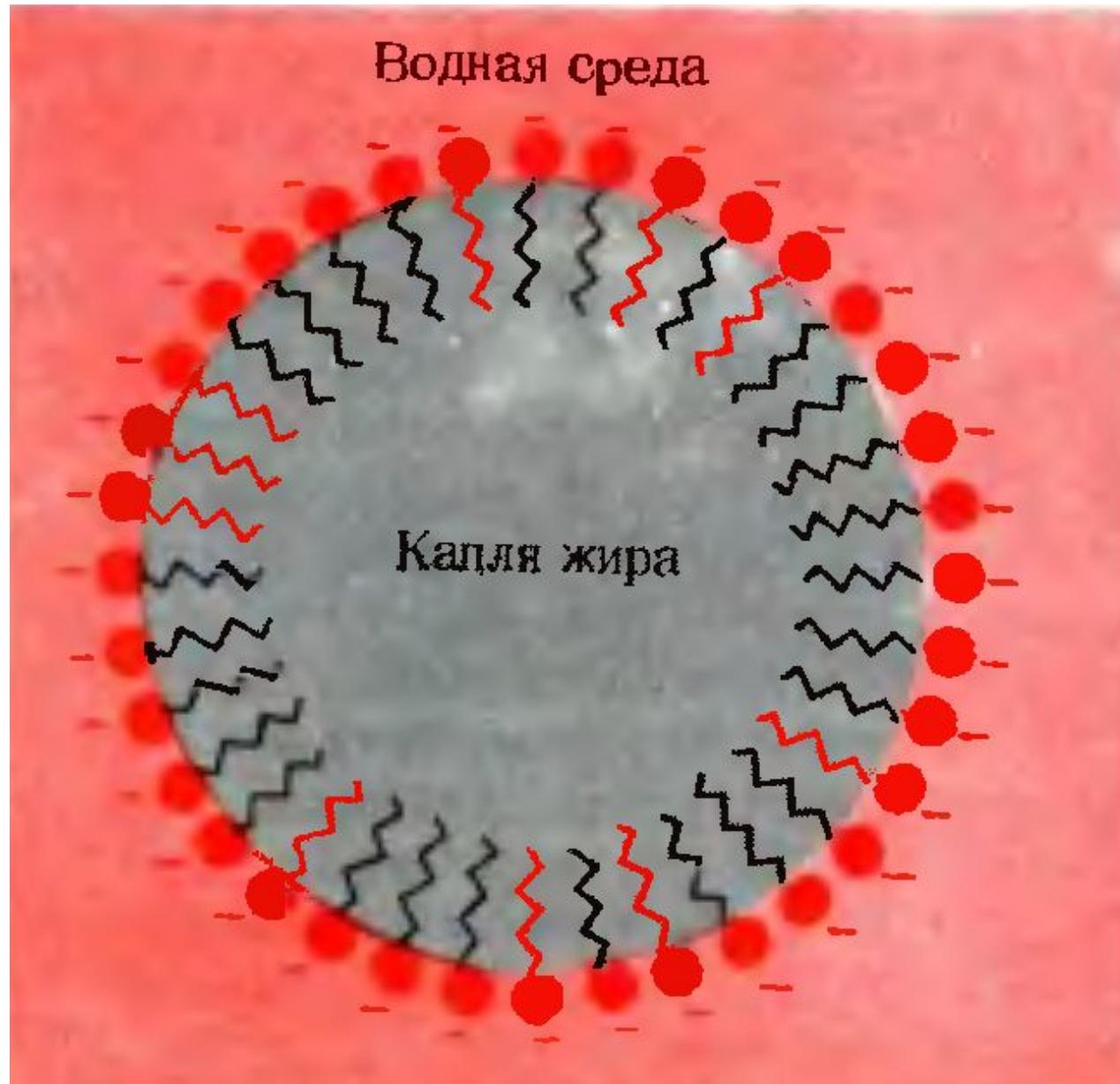
Образование мицеллы мыла в воде

Водная фаза Внутренняя гидрофобная,
или неполярная, фаза



Гидратированные ионы Na^+

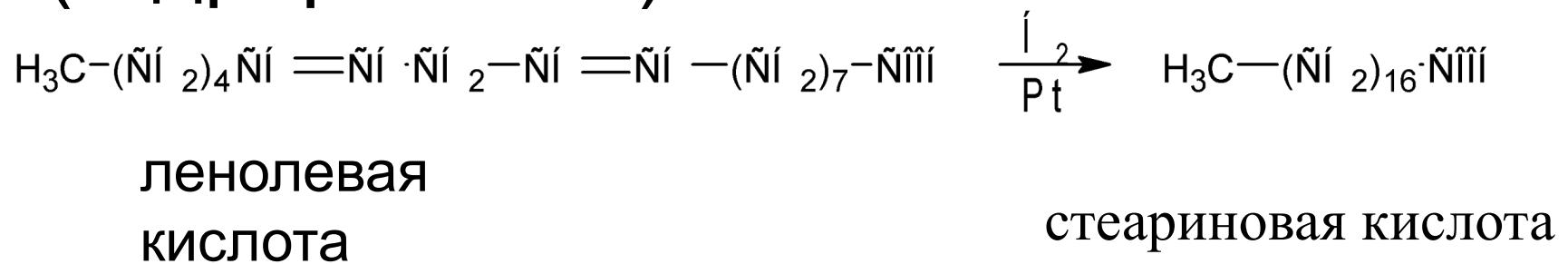
Эмульгирующее действие мыла на жир.



Реакции идущие по двойной связи

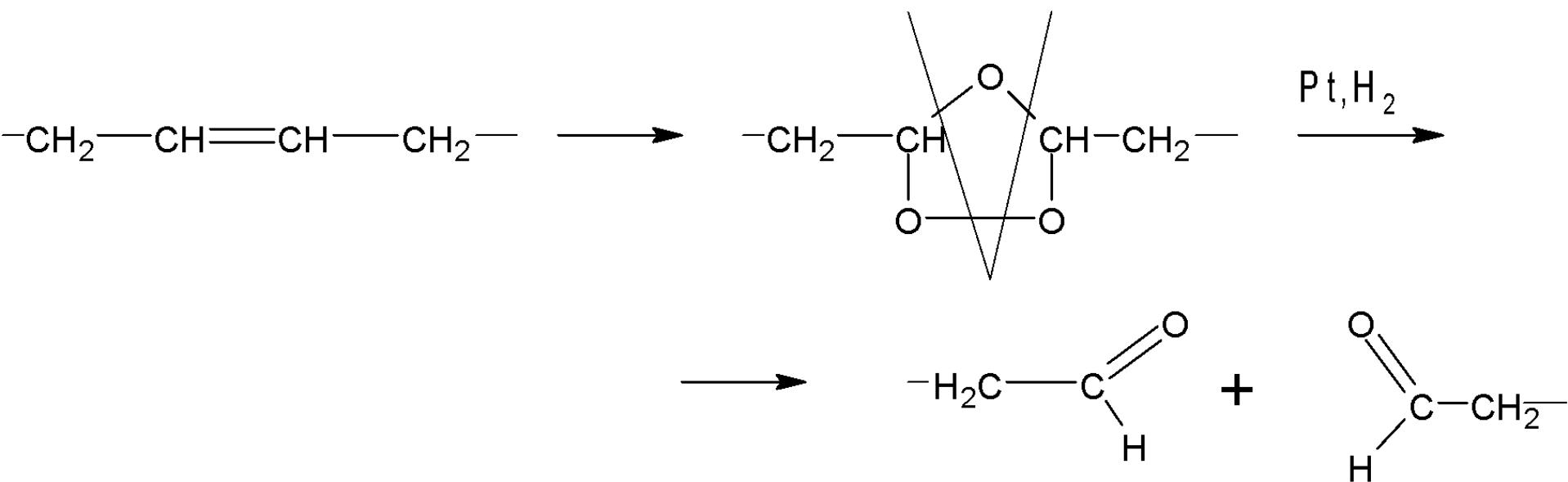
1. Восстановление

Гидрогенизация жиров
(гидрирование)

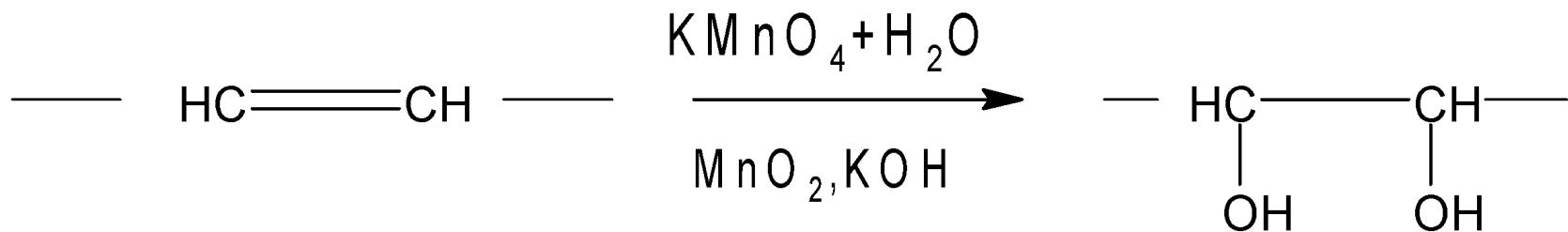


2. Окисление

a) Озонолиз



б) Окисление в мягких условиях



B
)

Окисление в жёстких условиях

