



Санкт-Петербургский государственный университет

Генетическая связь между основными классами органических соединений

профессор СПбГУ,
доктор химических наук

Карцова Анна Алексеевна

Санкт-Петербург
2011



Алиса (в Стране Чудес Чеширскому коту):

– Скажите, а куда мне отсюда идти?

Чеширский кот:
– Это зависит от того, куда Вы хотите прийти?



От простого – к сложному

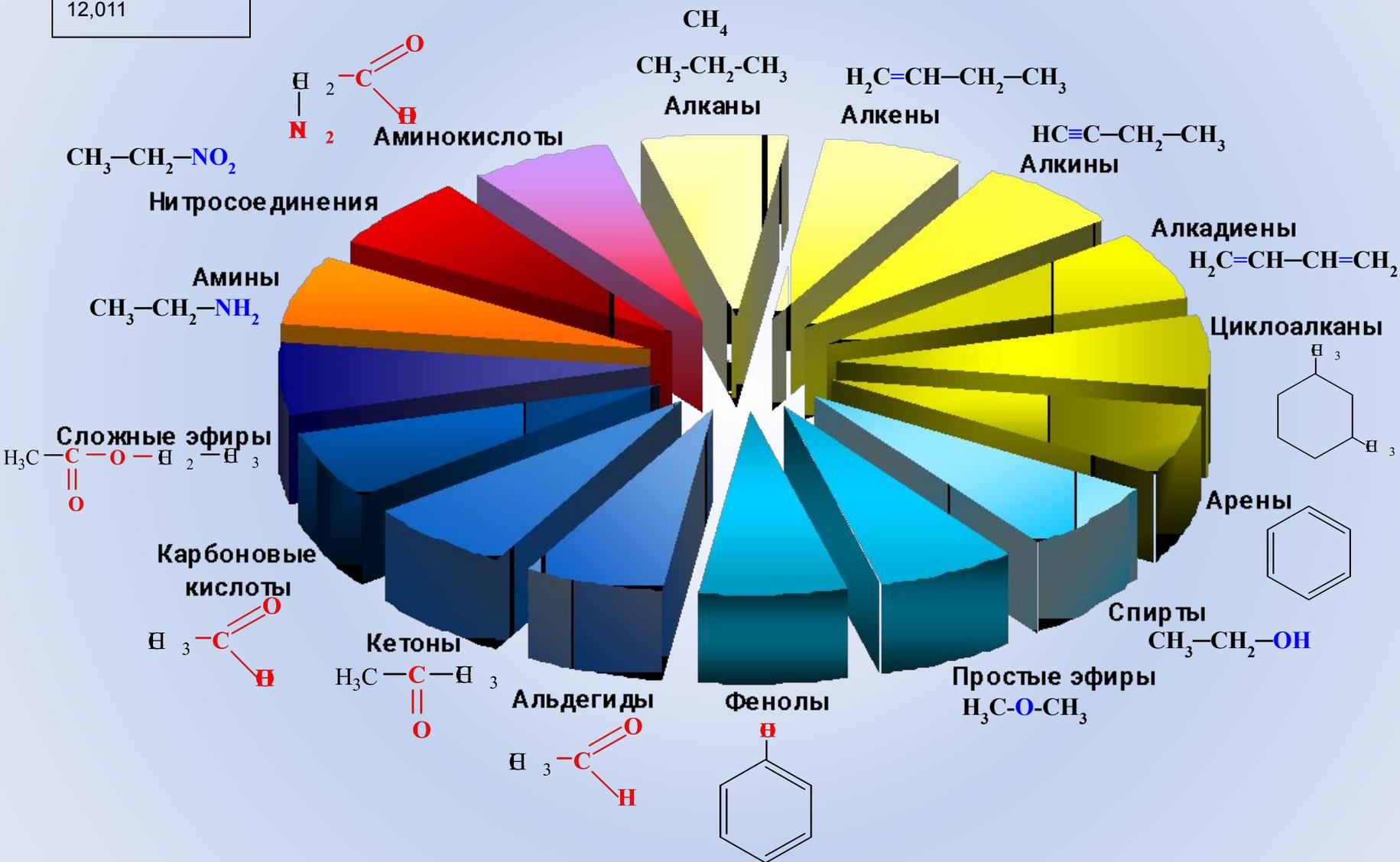
Состав

Строение

Свойства

6
C
 УГЛЕРОД
 12,011

Основные классы органических веществ



Стратегия синтеза

- ✦ Выбор исходного сырья
- ✦ Построение углеродного остова молекулы
- ✦ Введение, удаление или замена функциональной группы
- ✦ Защита группы
- ✦ Стереоселективность

«Я хочу воспеть хвалу сотворению молекул – химическому синтезу...

...Я глубоко убежден, что он и есть искусство. И в то же время синтез – это логика».

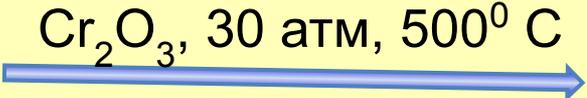
Роальд Хоффман
(Нобелевская премия по химии 1981 г)



ПАРАФИНЫ



ИЗОПАРАФИНЫ



**ТОЛУОЛ,
КСИЛОЛЫ**



**ВЫСШИЕ
СПИРТЫ**



CH₃OH

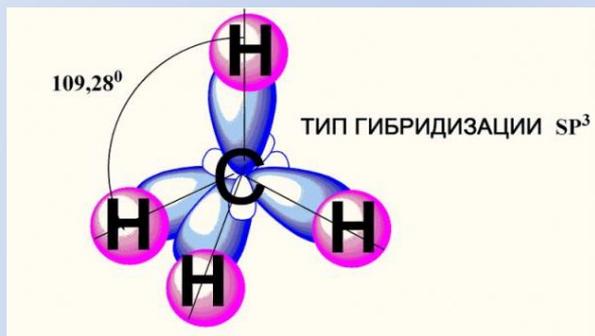
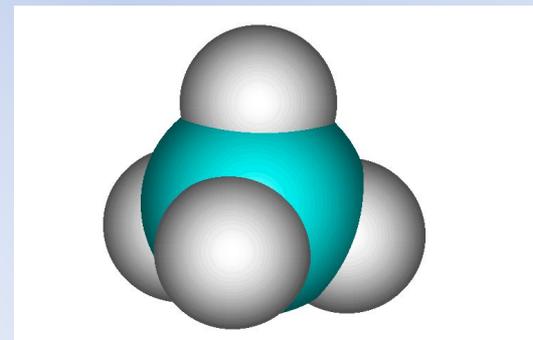
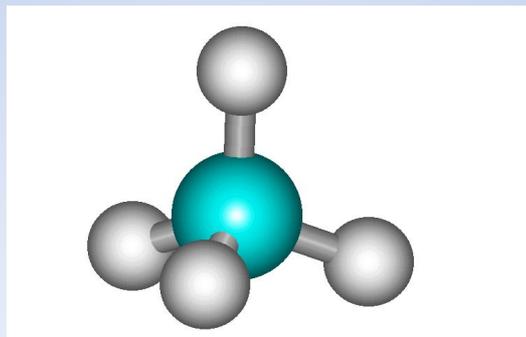


Схема образования σ -связей в молекуле метана



Модели молекул метана: шаростержневая (слева) и масштабная (справа)

Прогноз реакционной способности

Тетраэдрическое строение

sp^3 -гибридизация

σ - СВЯЗИ

$X \text{---} Y$ гомолитический разрыв
СВЯЗИ

- Реакции радикального замещения (S_R)
- Горение
- Дегидрирование

S – англ. *substitution* – замещение

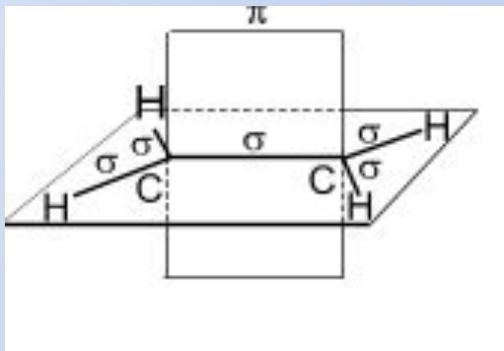


Схема образования σ -связей с участием sp^2 -гибридных облаков атома углерода

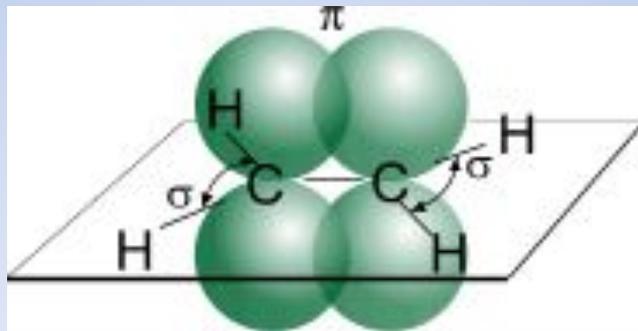
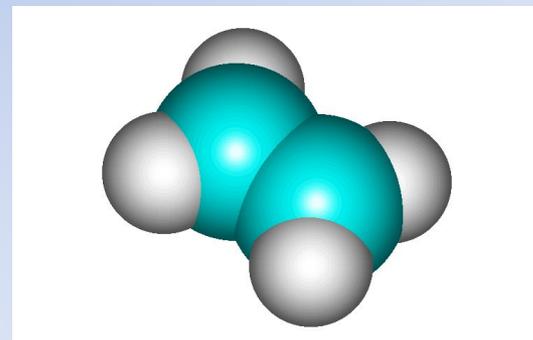


Схема образования π -связей с участием p-облаков атома углерода



Модель молекулы этилена

Прогноз реакционной способности

Молекула плоская ($\angle 120^\circ$)

sp^2 – гибридизация

σ – и π – связи

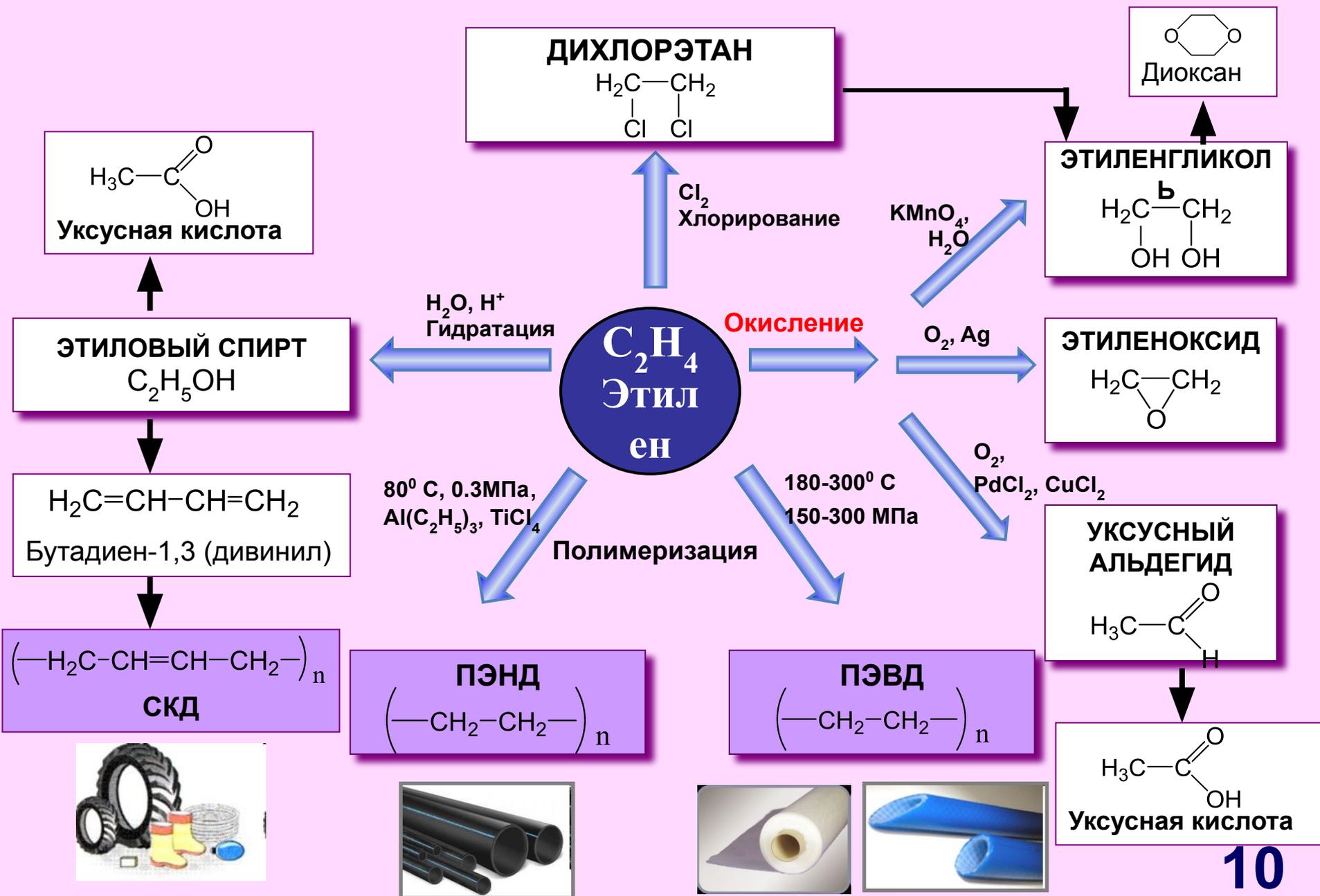
$E_{\text{св}}(\text{C}=\text{C}) = 611 \text{ кДж/моль}$

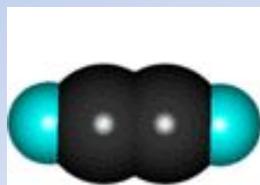
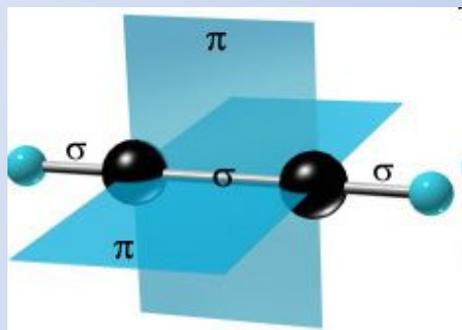
$E_{\text{св}}(\text{C}-\text{C}) = 348 \text{ кДж/моль}$

- Реакции электрофильного присоединения (A_E)
 - Полимеризация
 - Окисление
 - Горение

A – англ. *addition* – присоединение

СИНТЕЗЫ НА ОСНОВЕ ЭТИЛЕНА

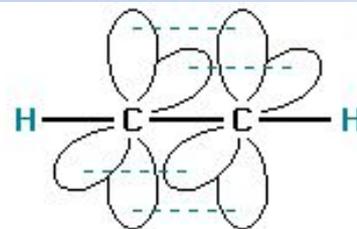




Масштабная
модель



Шаростержневая
модель



Атомно-орбитальная
модель

Схема образования σ - связей и π - связей с участием sp -гибридных облаков атома углерода

Модели молекулы ацетилена

Прогноз реакционной способности

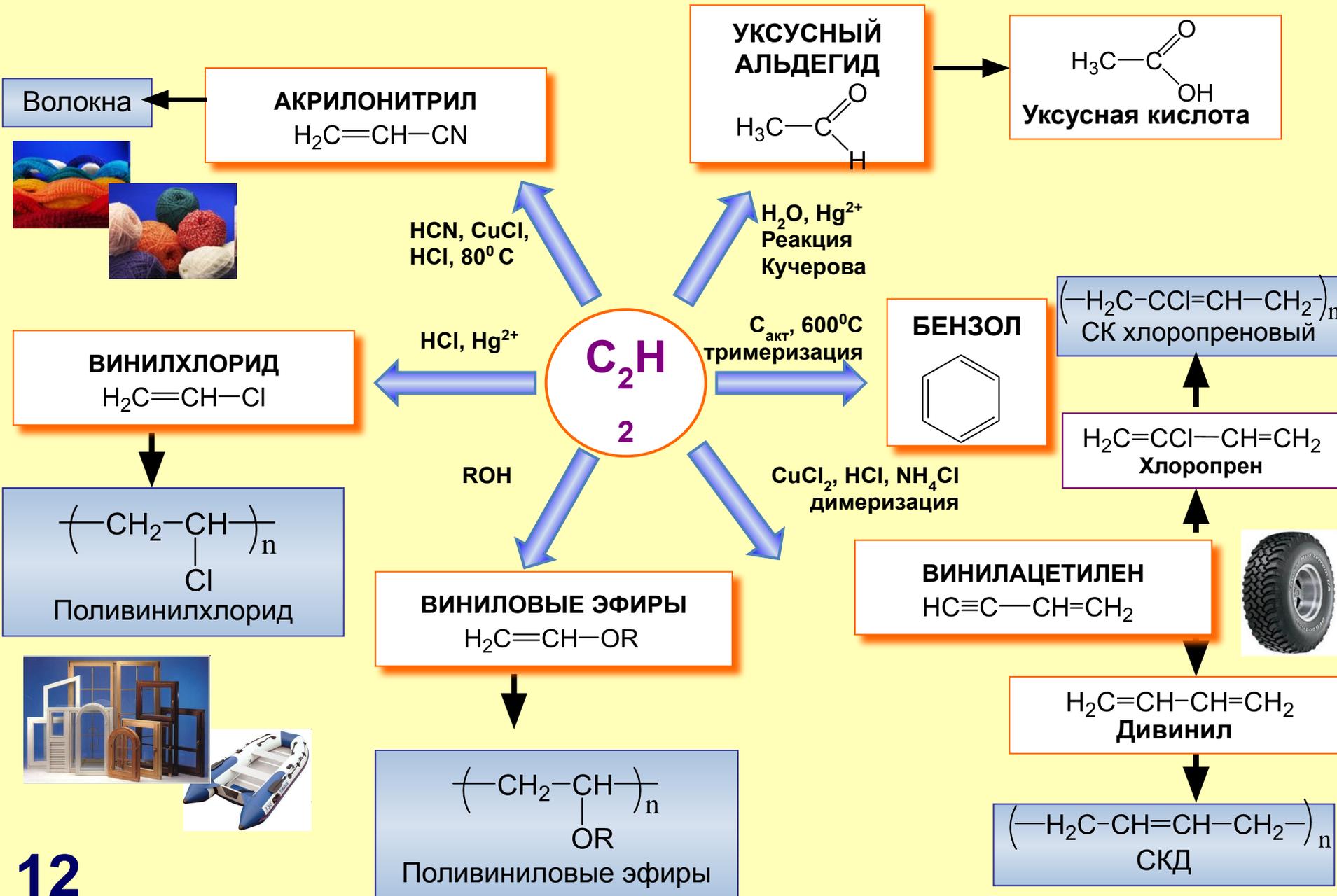
Линейное строение ($\angle 180^\circ$)
(цилиндрическое распределение
электронной плотности)

sp – гибридизация

σ – и 2π – связи

- реакции электрофильного присоединения (A_E)
- окисление
- ди-, три- и тетрамеризации
- горение
- реакции с участием «кислого» атома водорода

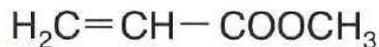
СИНТЕЗЫ НА ОСНОВЕ АЦЕТИЛЕНА



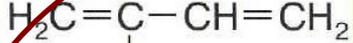
СК – синтетический каучук

СКБ – синтетический каучук бутадиеновый

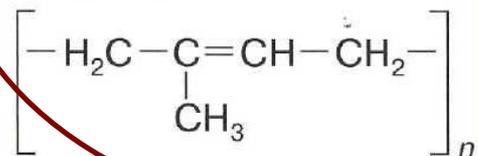
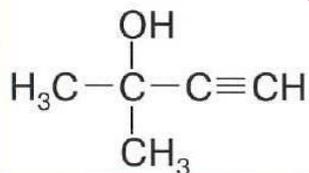
СКИ – синтетический каучук изопреновый

ВИНИЛАЦЕТАТ

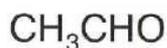
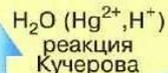
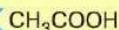
волокна

АКРИЛОНИТРИЛ

изопрен

**2-МЕТИЛ
БУТИН-3-ОЛ-2**

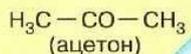
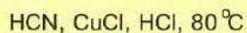
СКИ

**УКСУСНЫЙ
АЛЬДЕГИД**уксусная
кислотареакция
Кучерова**БЕНЗОЛ**С акт., 600 °С
тримеризация

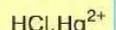
СК хлоропреновый



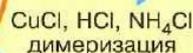
хлоропрен



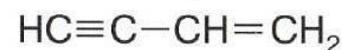
(ацетон)



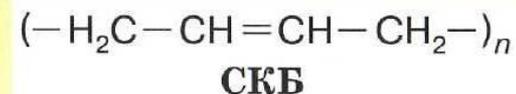
ROH



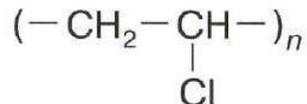
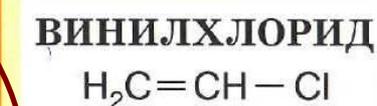
димеризация

ВИНИЛАЦЕТИЛЕН**ВИНИЛОВЫЕ
ЭФИРЫ**

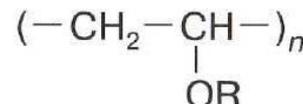
дивинил



СКБ



поливинилхлорид



поливиниловые эфиры

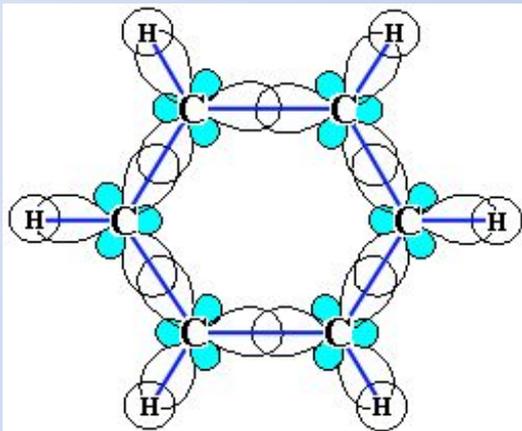
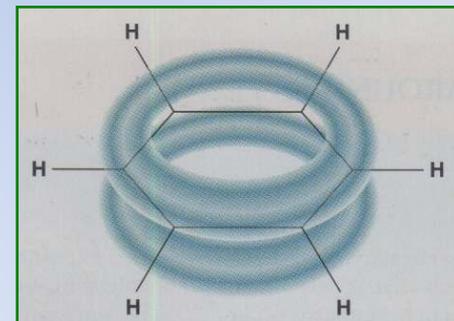


Схема образования **σ -связей** в молекуле бензола с участием sp^2 – гибридных орбиталей атомов углерода



М. Фарадей
(1791–1867)

Английский физик и химик. Основатель электрохимии. Открыл бензол; впервые получил в жидком состоянии хлор, сероводород, аммиак, оксид азота (IV).



Делокализация электронной плотности в молекуле бензола

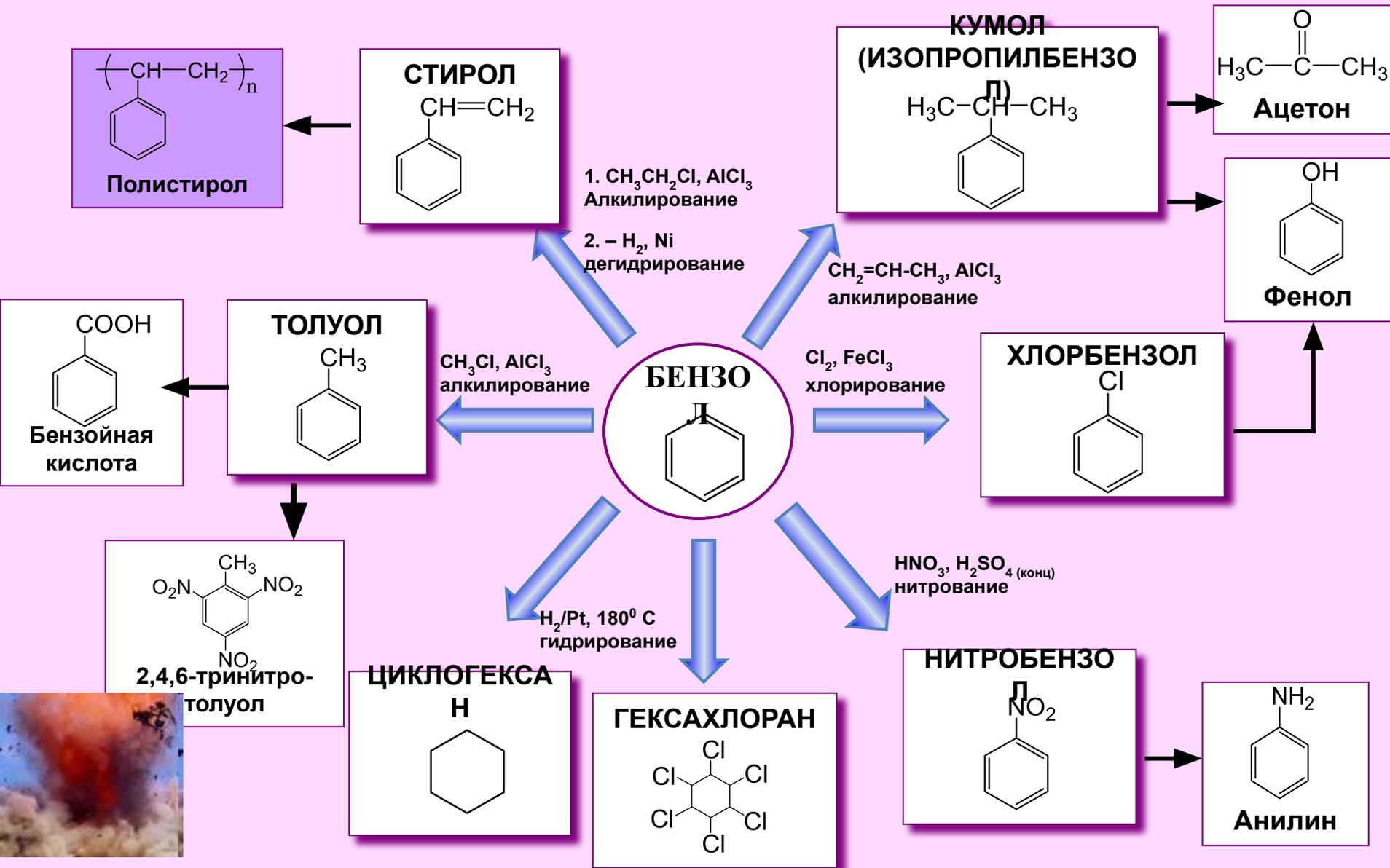
Плоская молекула
 sp^2 – гибридизация
 σ – и π – связи
Ароматическая структура

КЦИОННОЙ СПОСОБНОСТИ

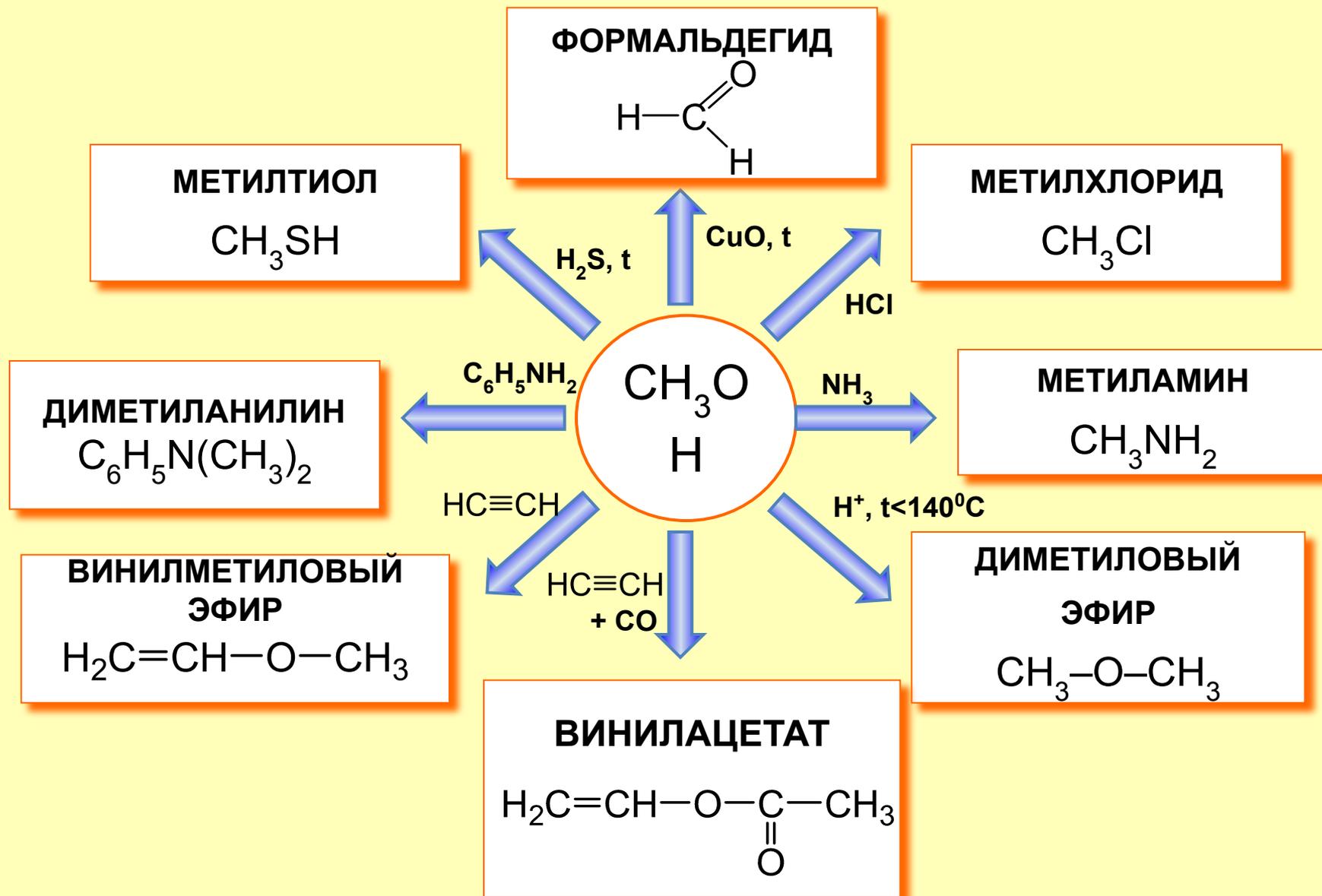
реакции электрофильного замещения (S_E)

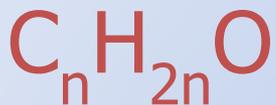
- Реакции радикального присоединения (A_R)
- Горение

СИНТЕЗЫ НА ОСНОВЕ БЕНЗОЛА

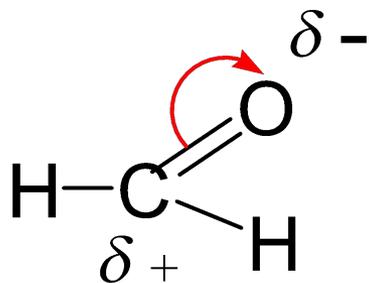


СИНТЕЗЫ НА ОСНОВЕ МЕТАНОЛА

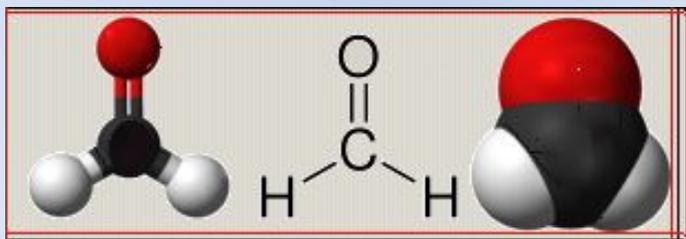




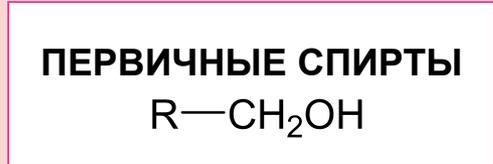
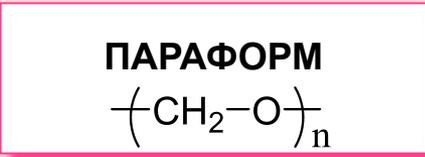
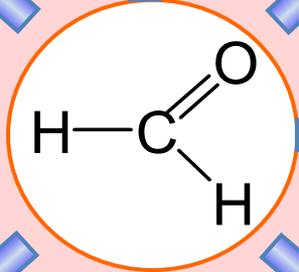
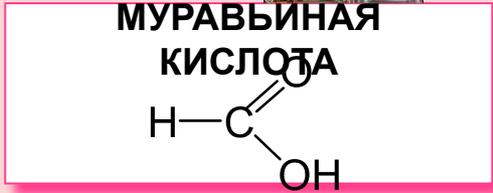
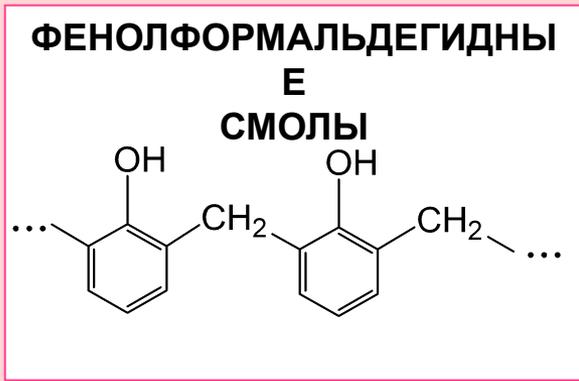
Прогноз реакционной способности



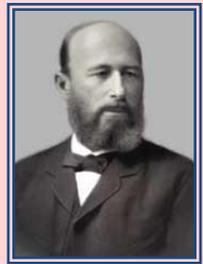
- Окисление
- Восстановление
- Реакции нуклеофильного присоединения (A_{E})
- Конденсация



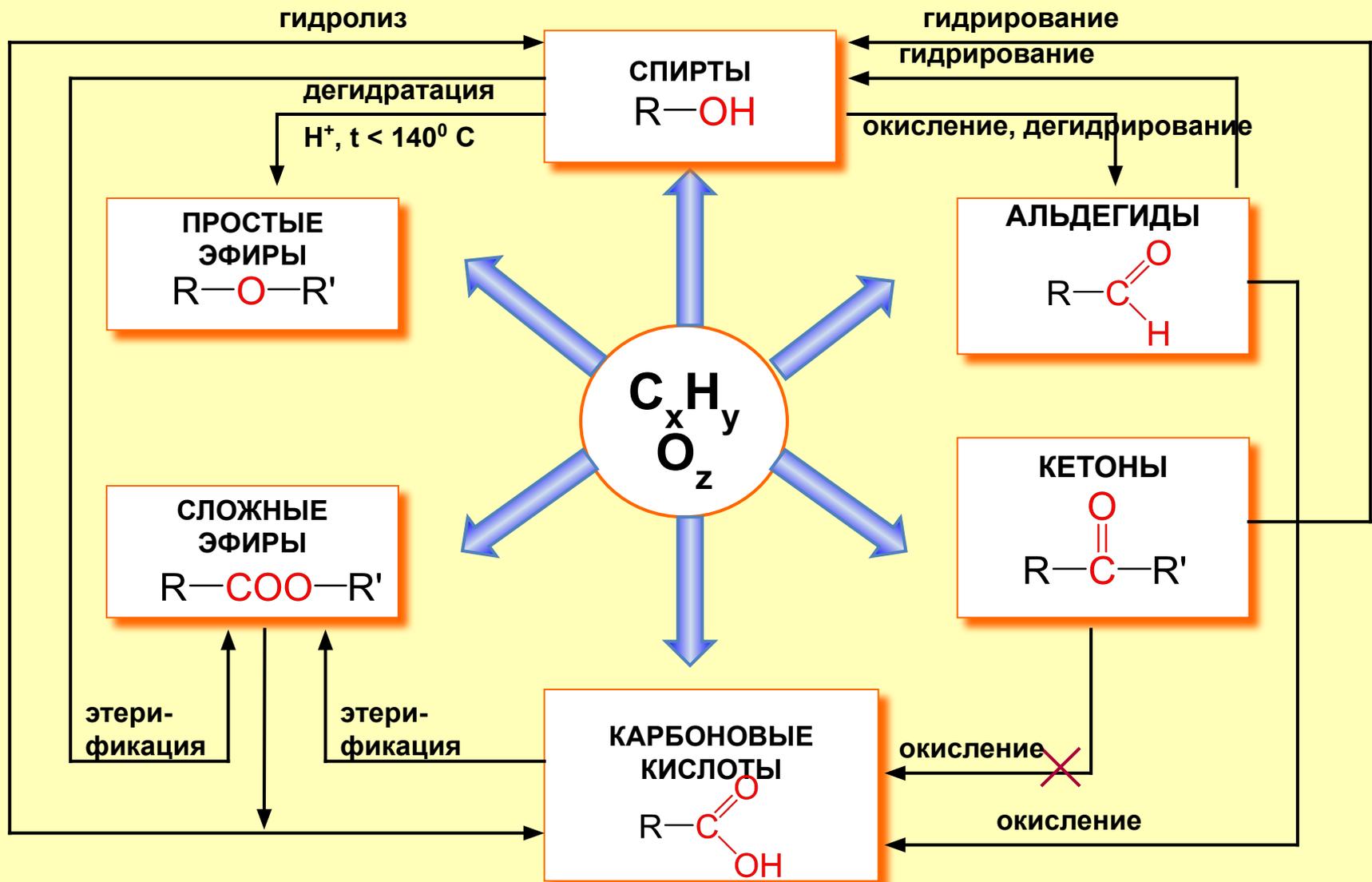
СИНТЕЗЫ НА ОСНОВЕ ФОРМАЛЬДЕГИДА



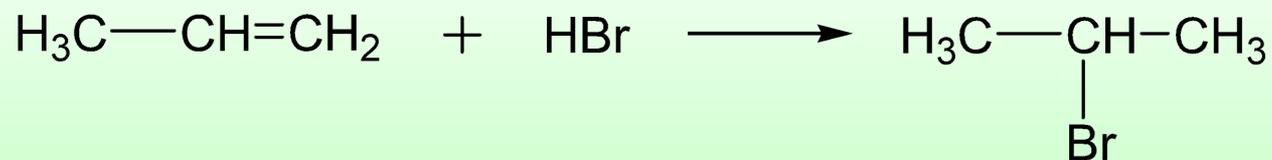
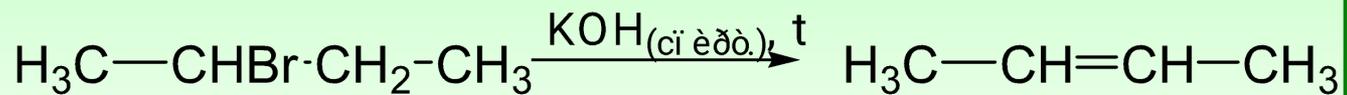
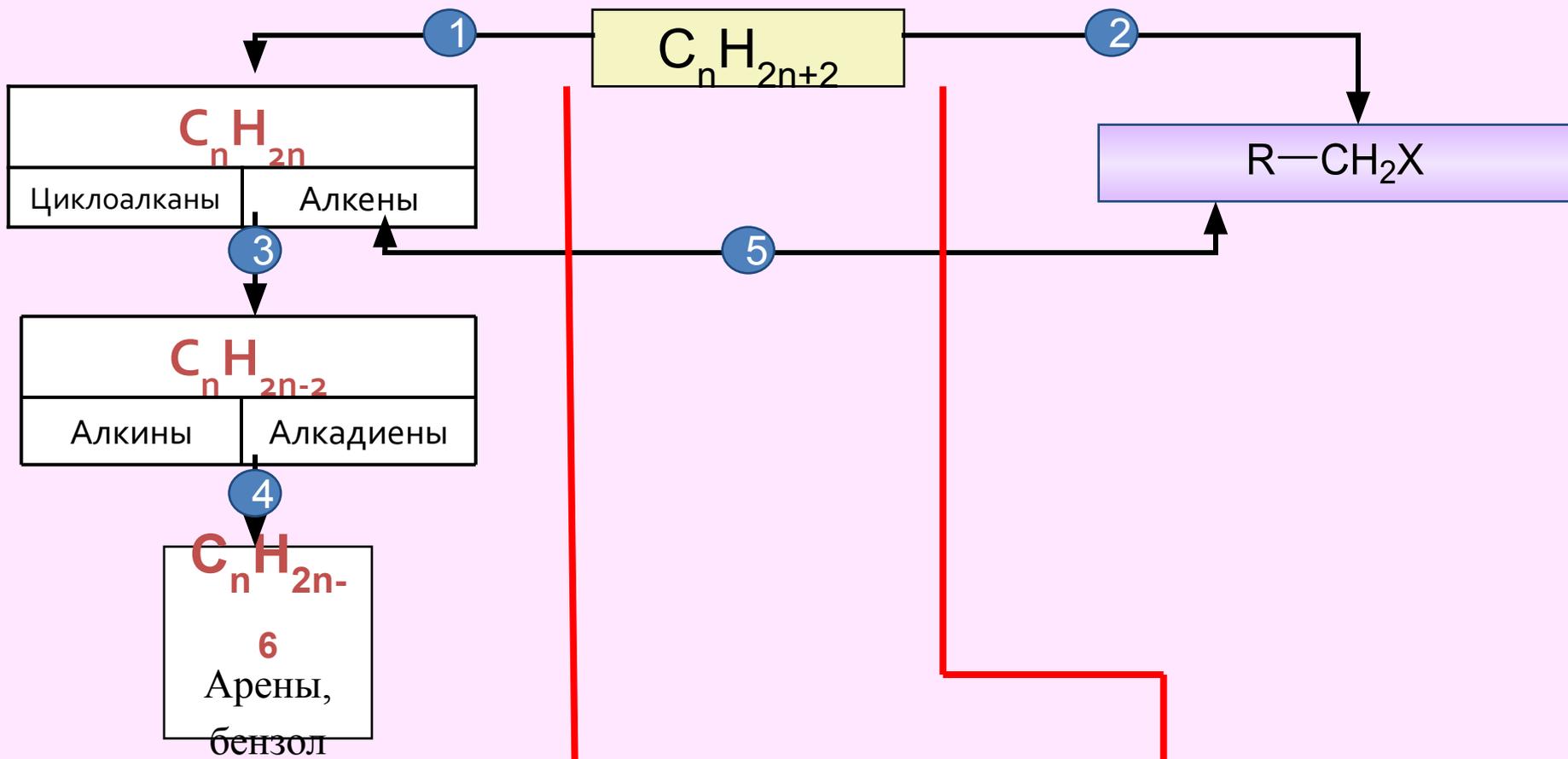
1861 г.
А.М. Бутлеров

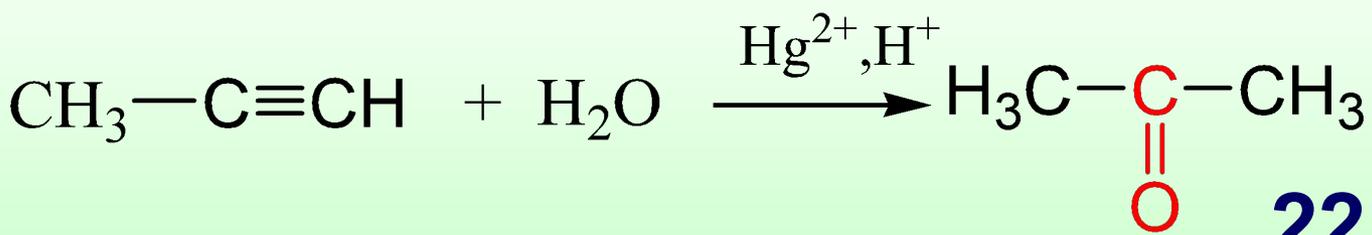
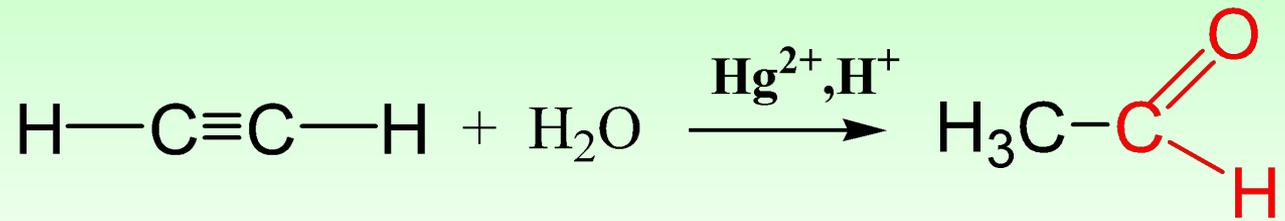
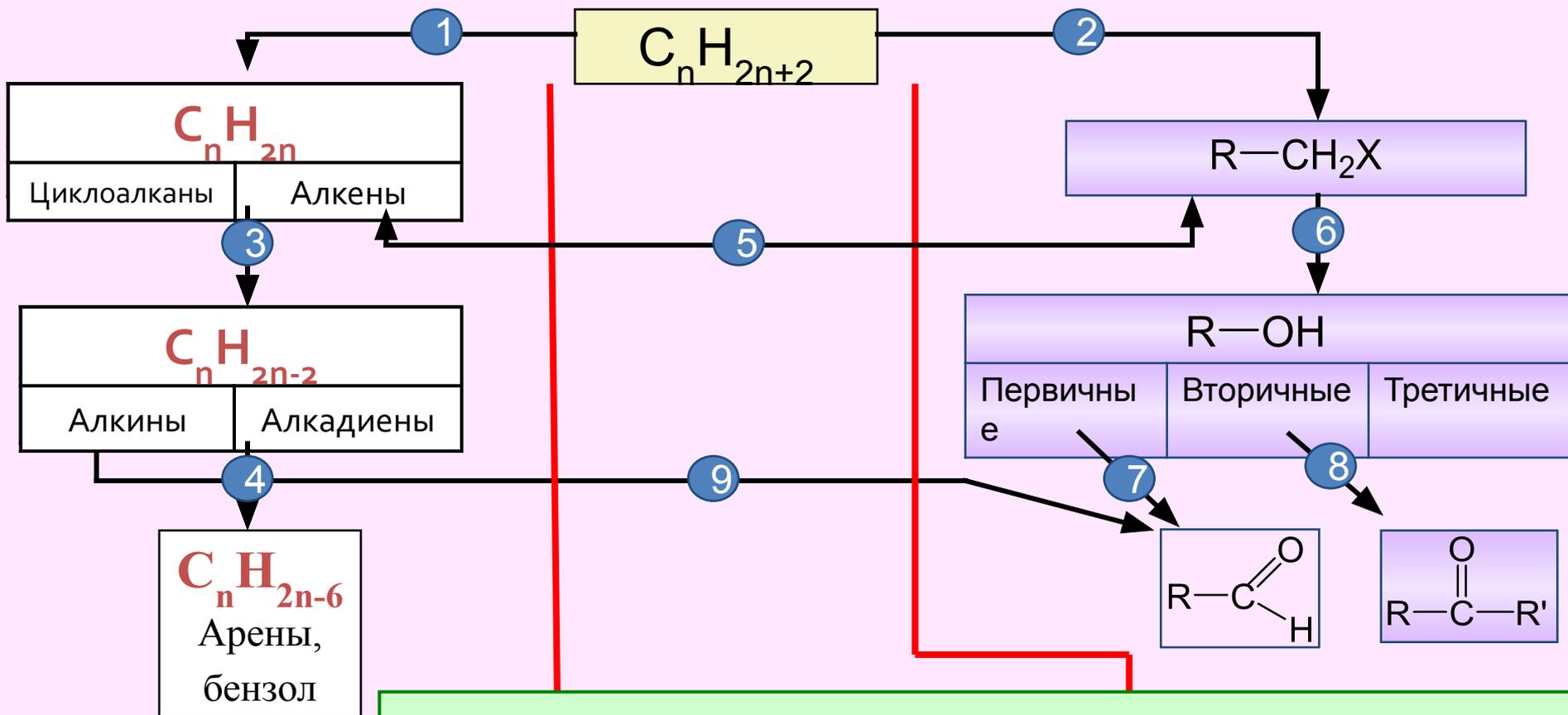


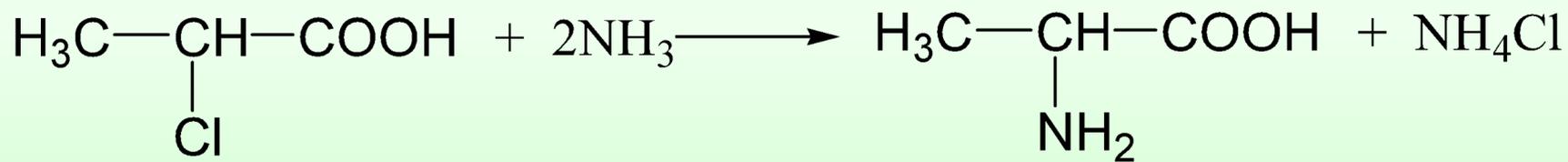
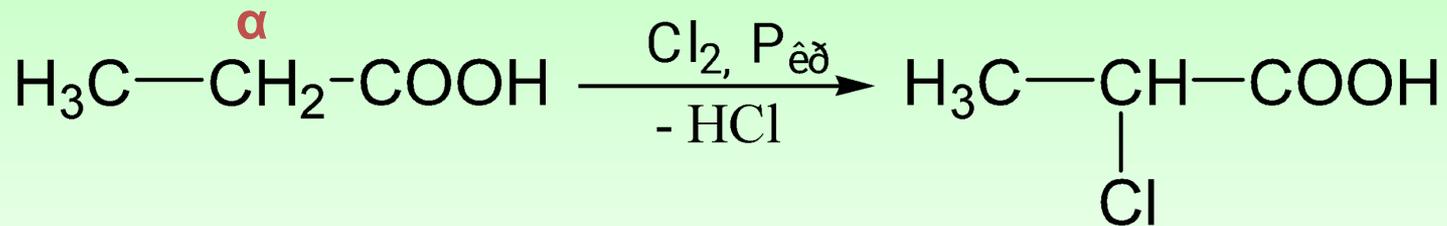
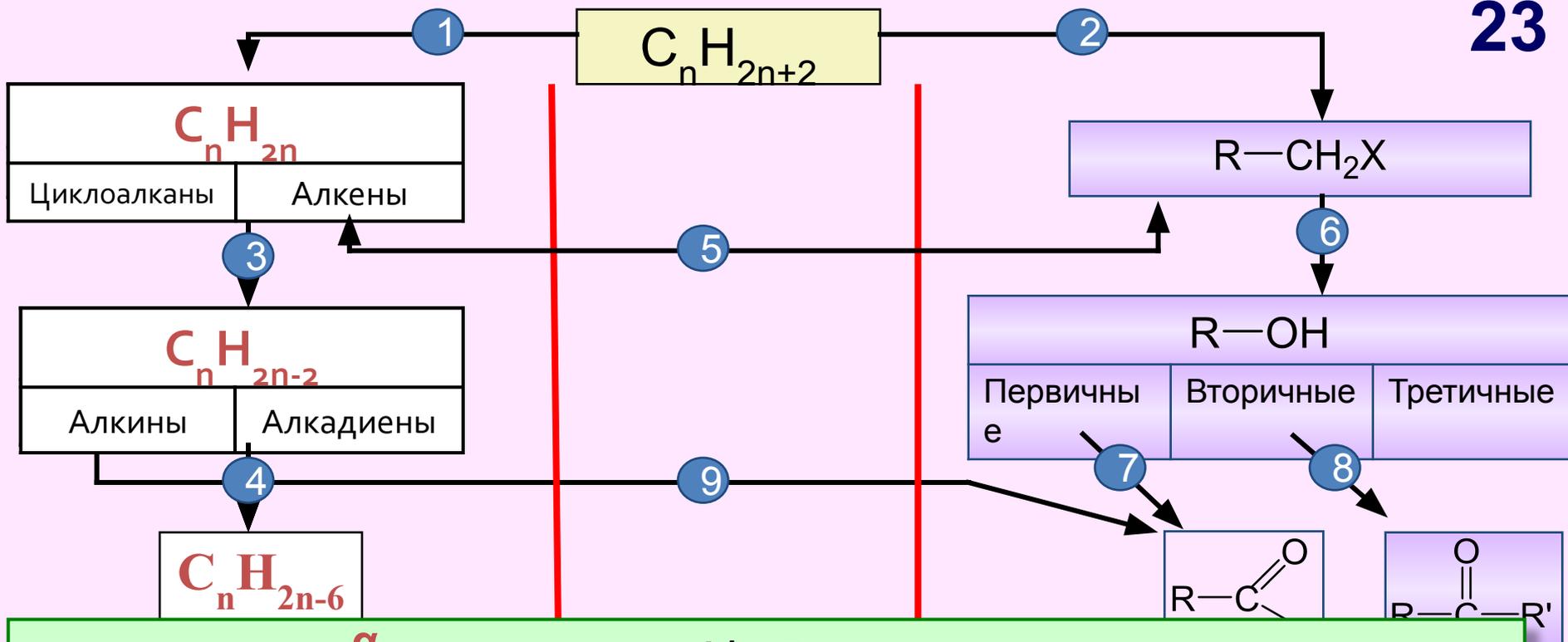
Генетическая связь кислородсодержащих органических соединений

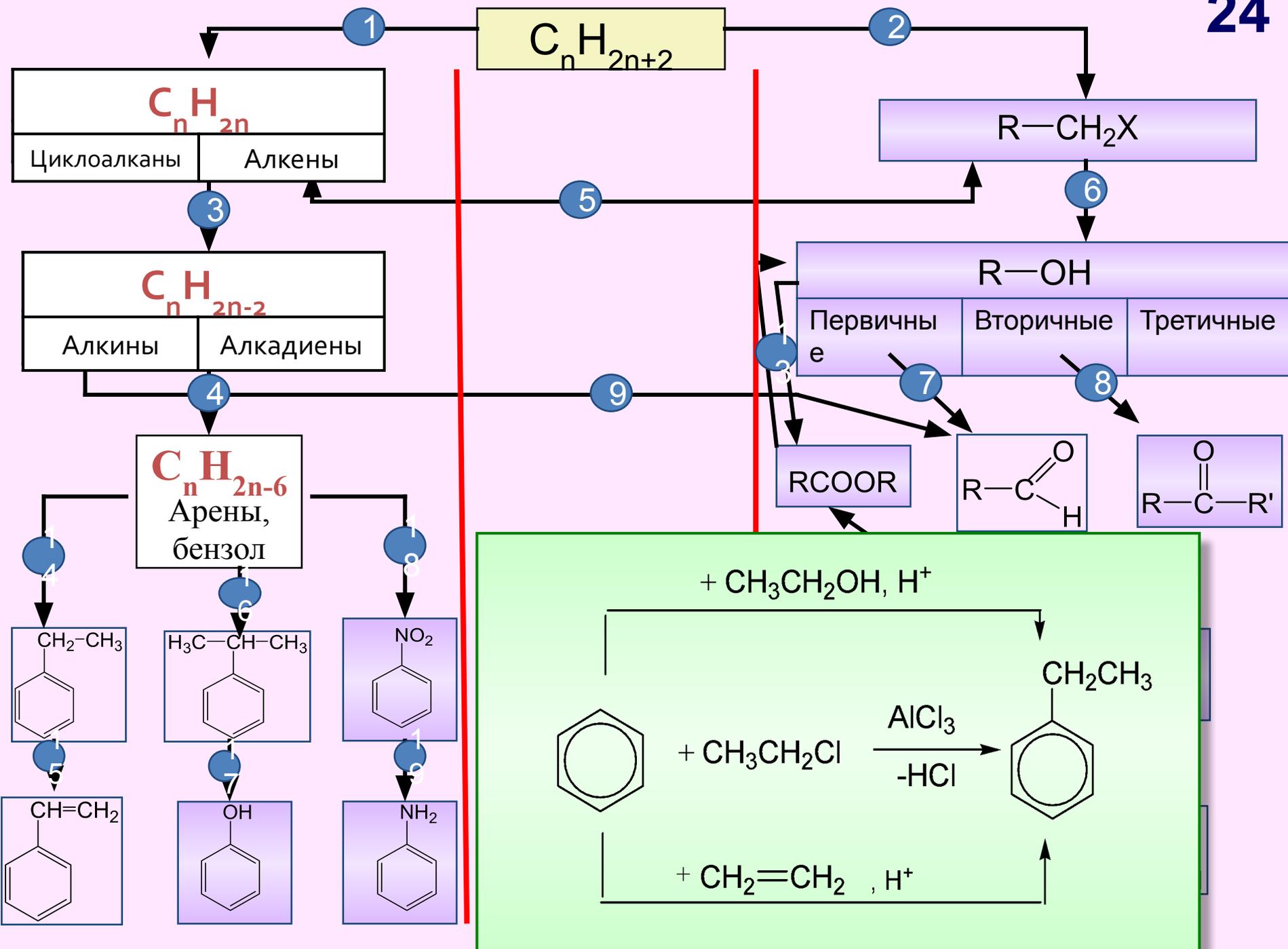


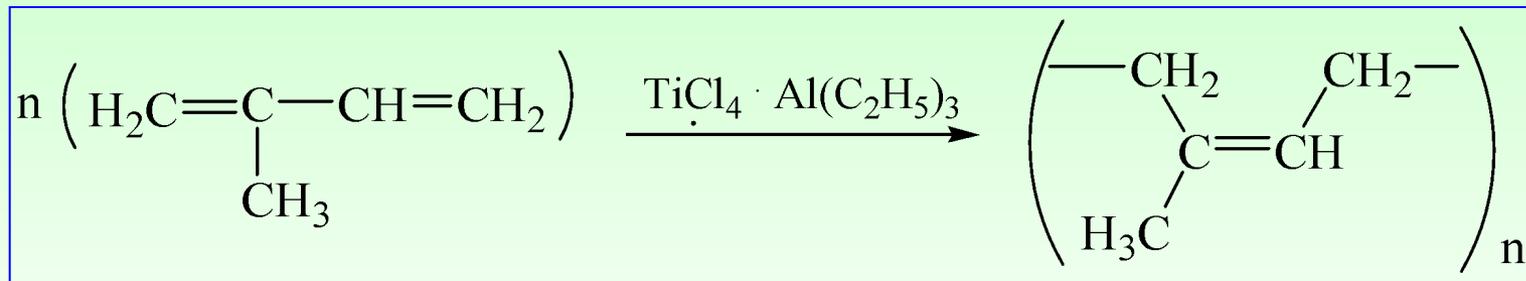
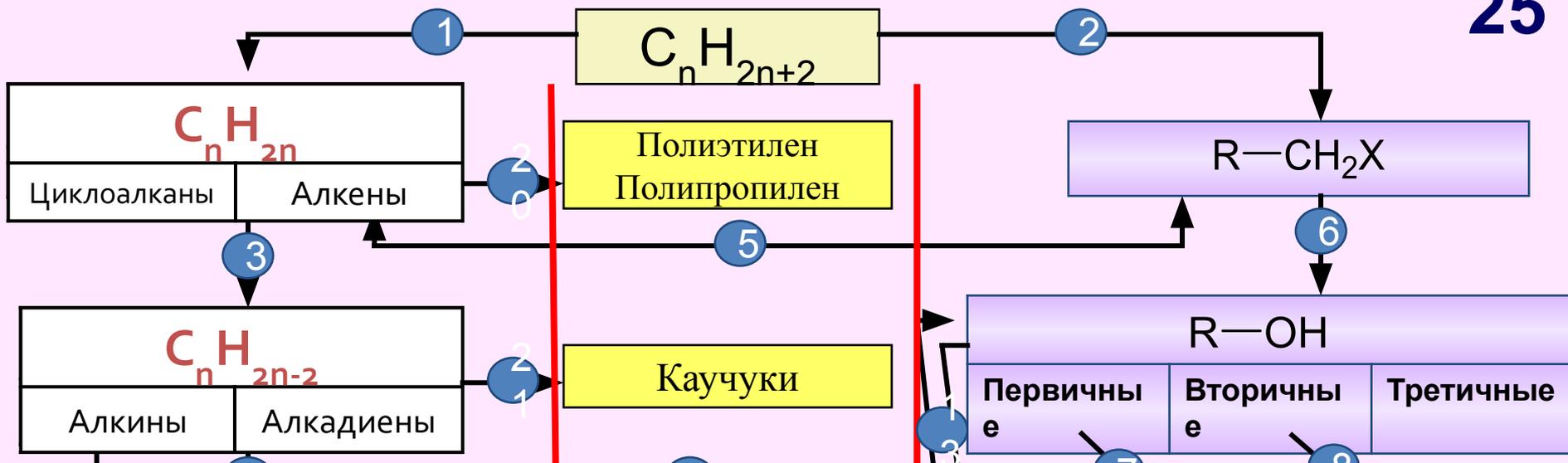
ГЕНЕТИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ МЕЖДУ ОСНОВНЫМИ КЛАССАМИ ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ



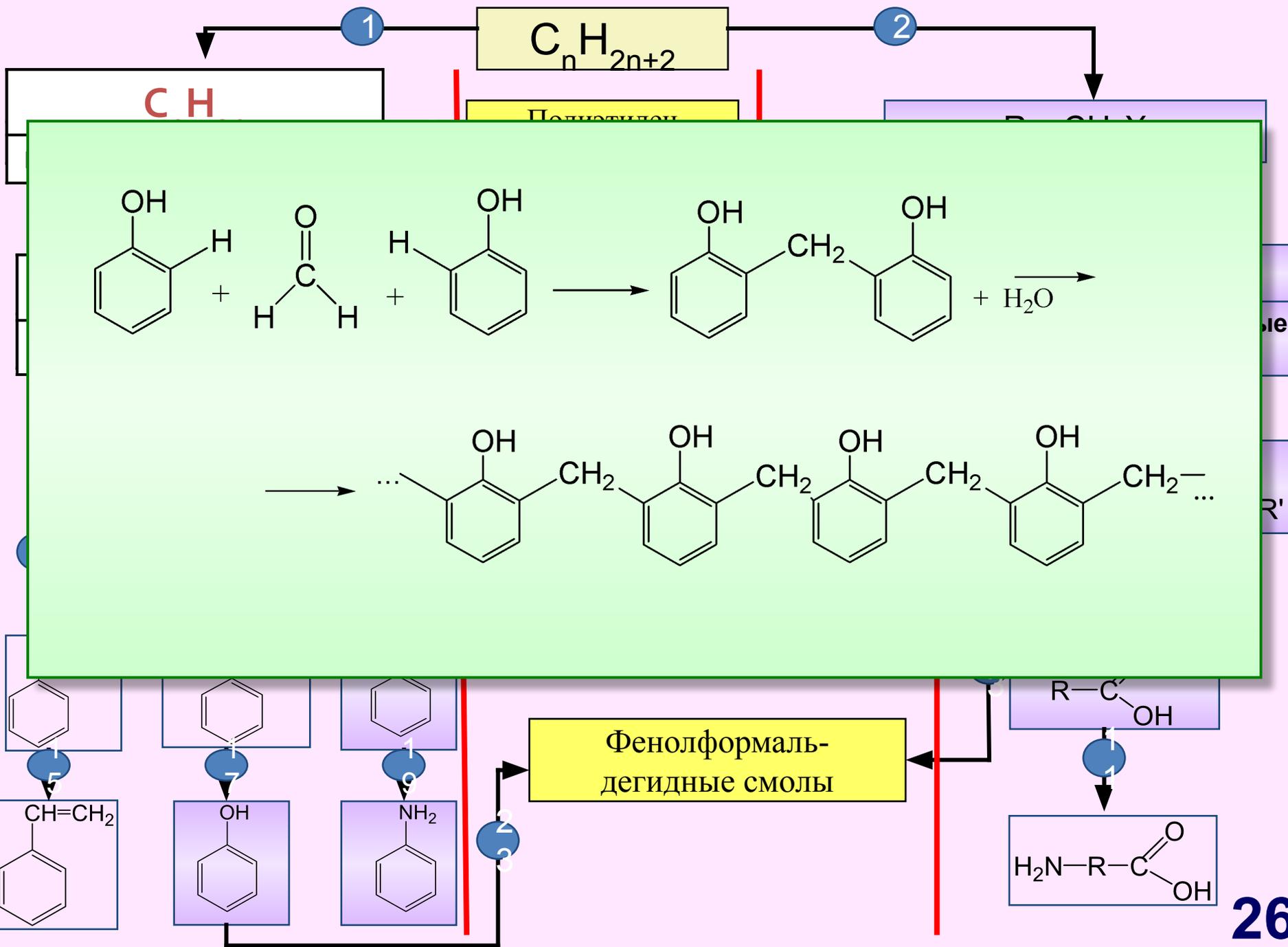


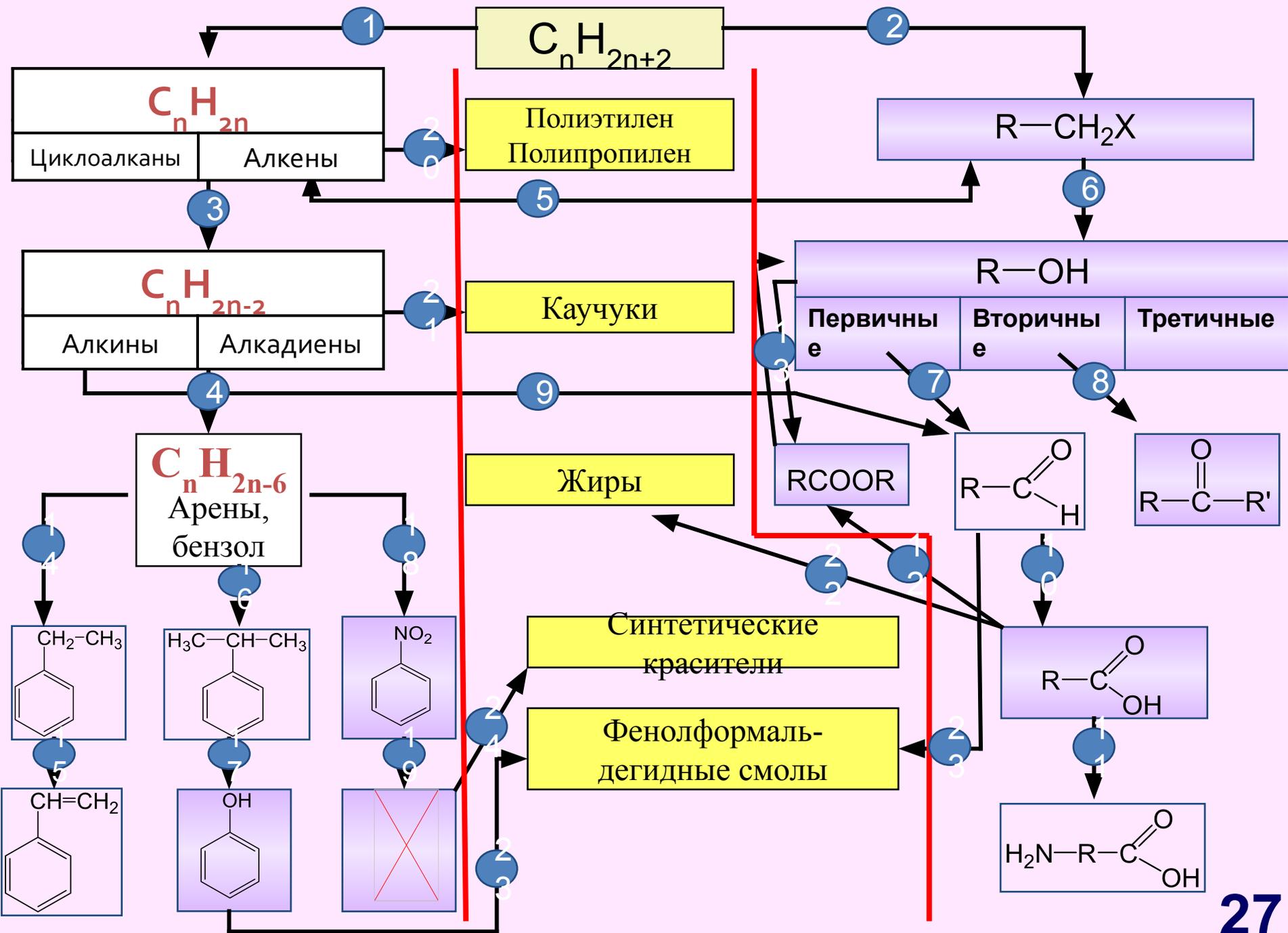






Катализатор Циглера – Натта (1963 г)

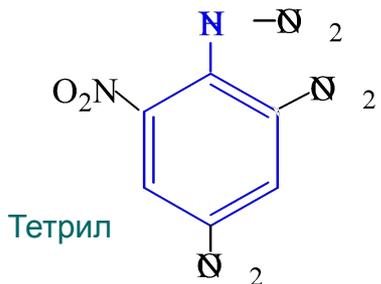




Применение анилина



Взрывчатые вещества



Лекарственные вещества

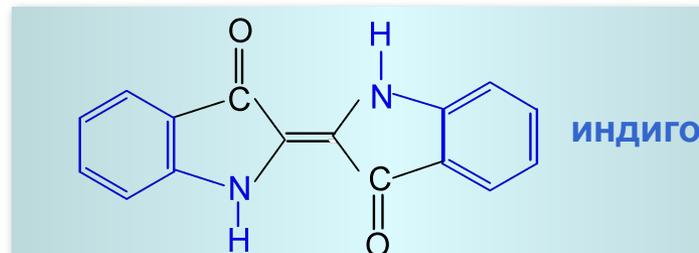
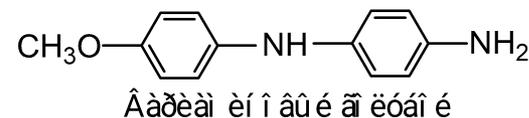
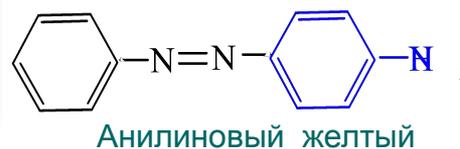
Парацетамол

Стрептоцид

Фталазол

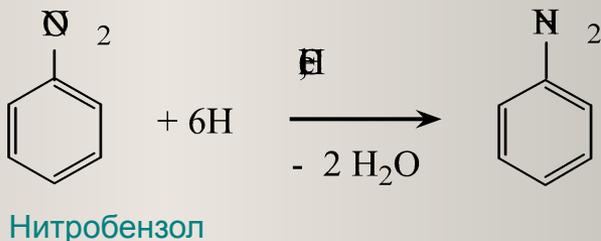
Норсульфазол

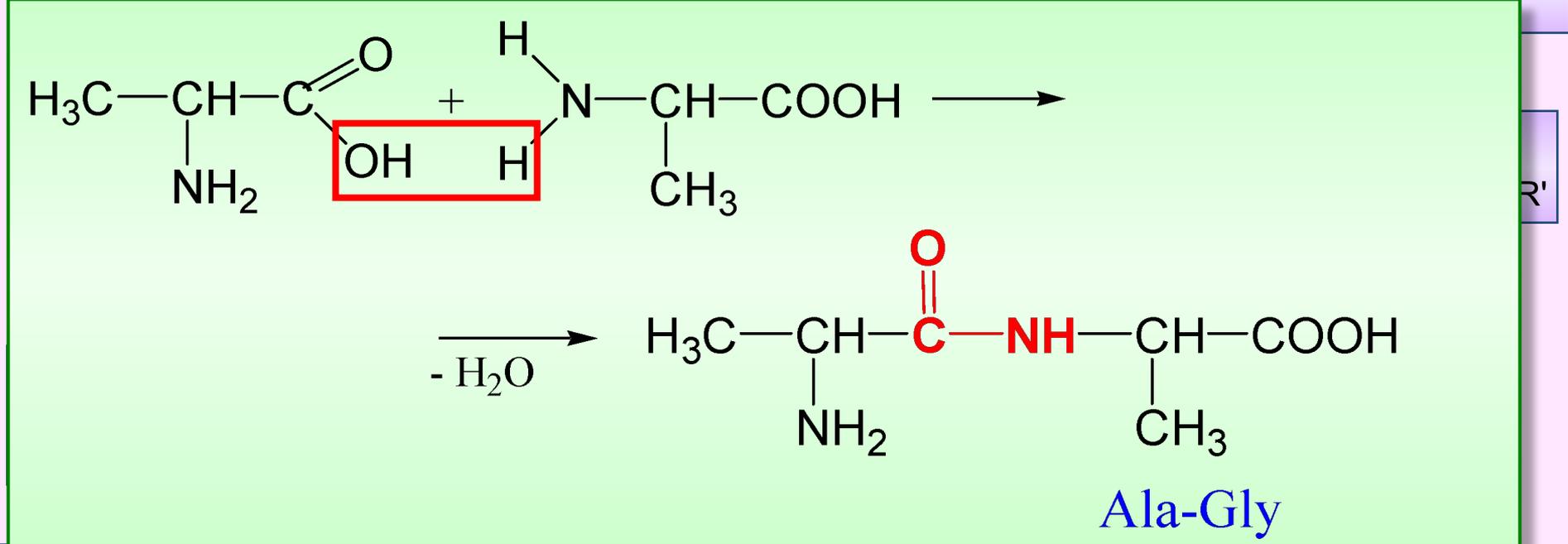
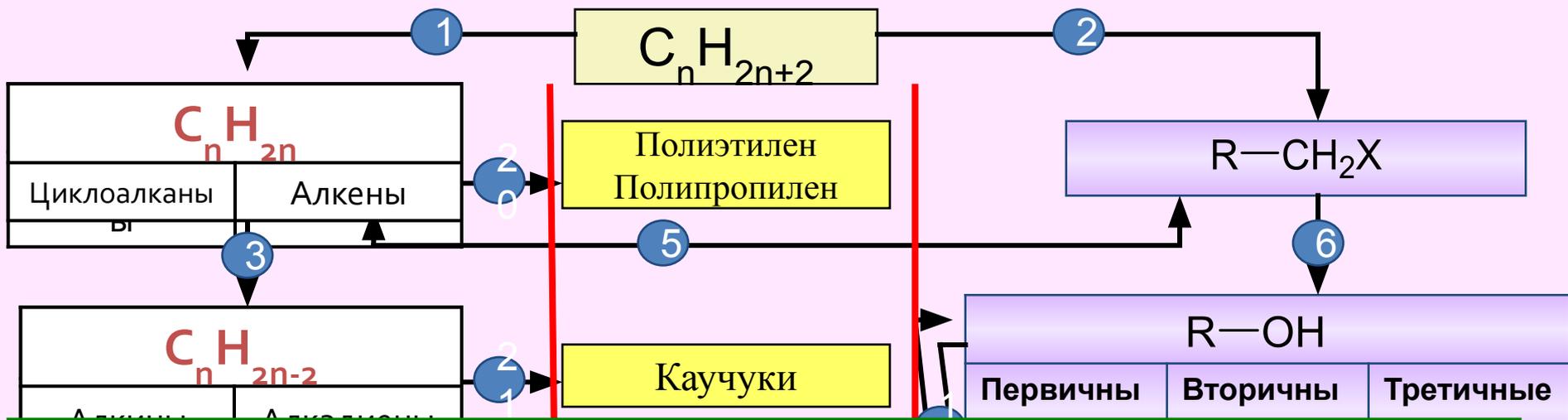
Красители



Н.Н. Зинин
(1812 – 1880)

Получение анилина –
реакция Зинина







СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ!

ГЕНЕТИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ МЕЖДУ ОСНОВНЫМИ КЛАССАМИ ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ

