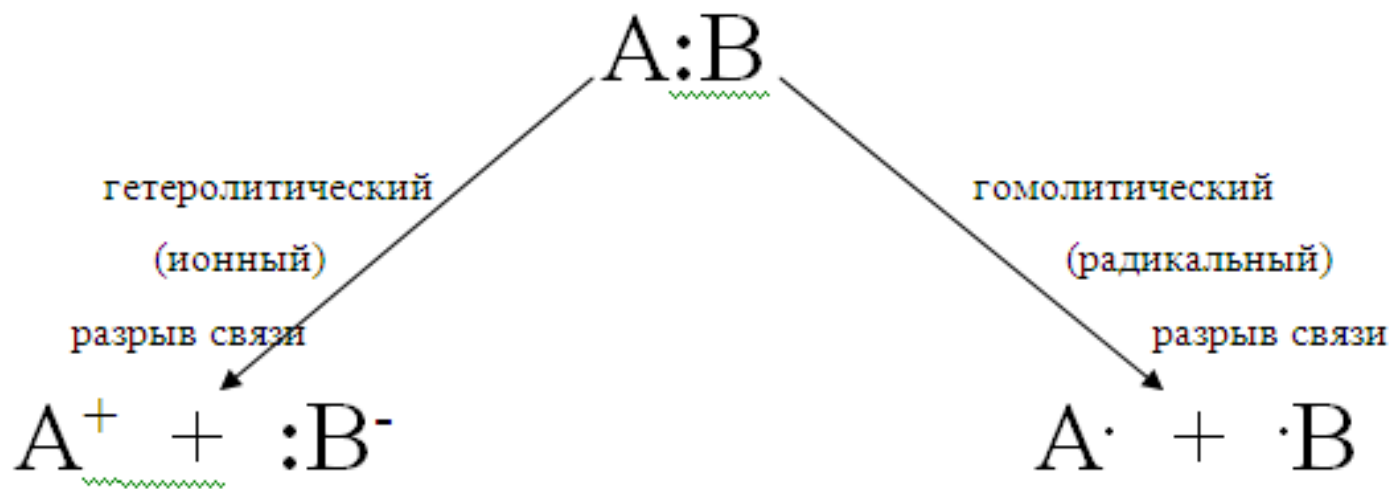


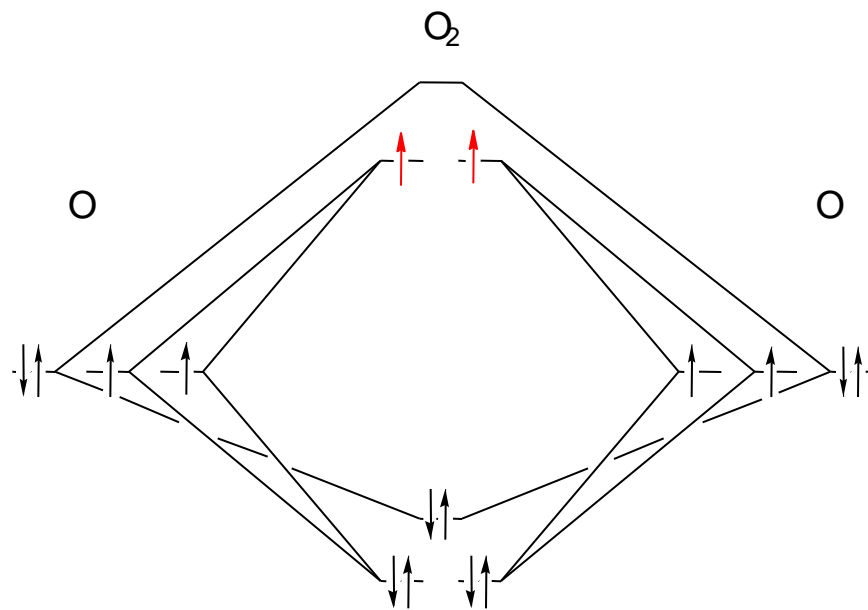


• Радикальные реакции

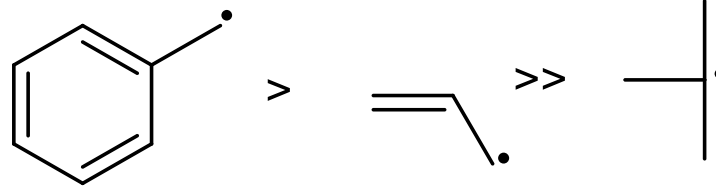
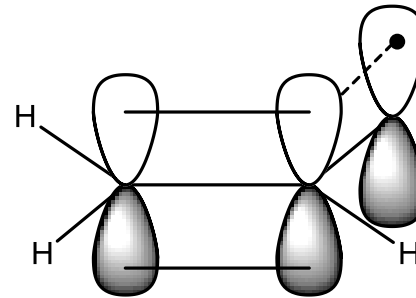
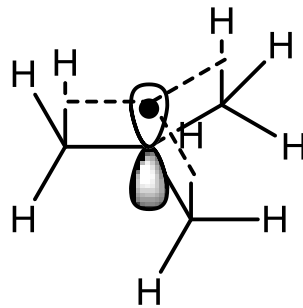
Типы разрыва связей



Радикалы

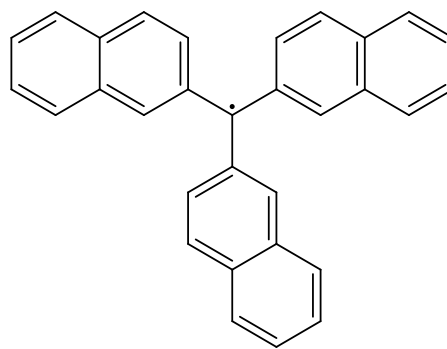
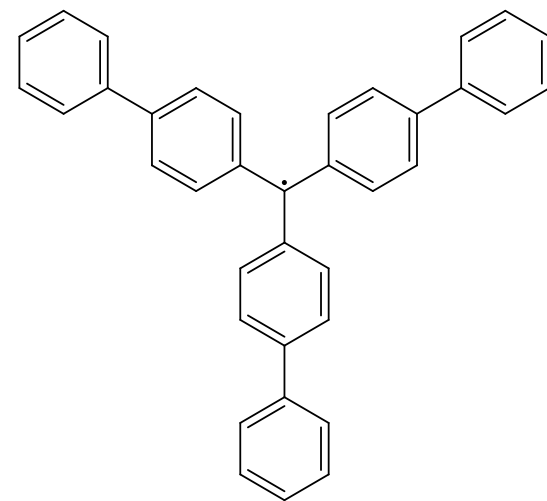
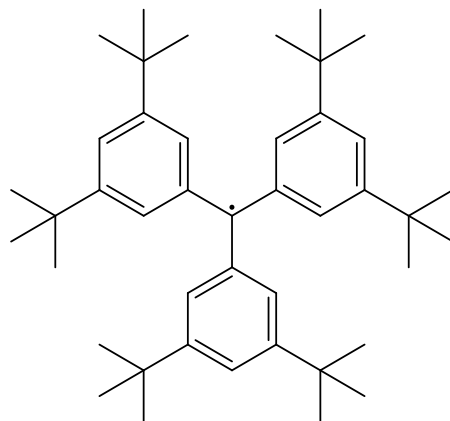
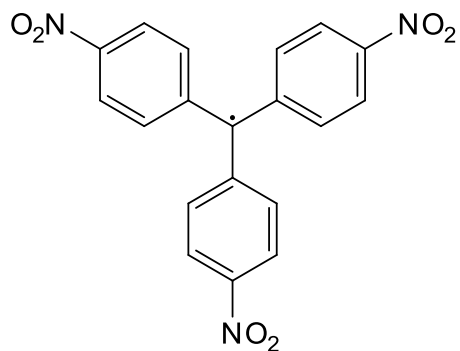


Стабилизация

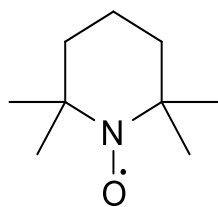


Радикал – **ЭЛЕКТРОНЕЙТРАЛЕН!**

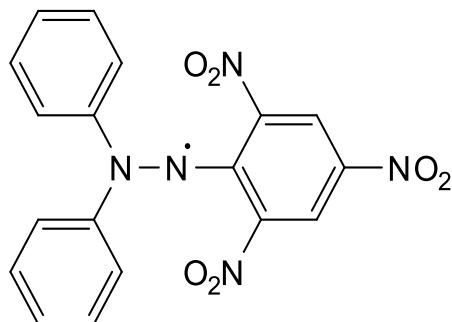
Стабильные радикалы



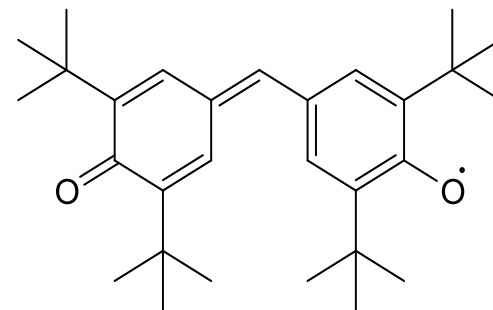
Стабильные радикалы



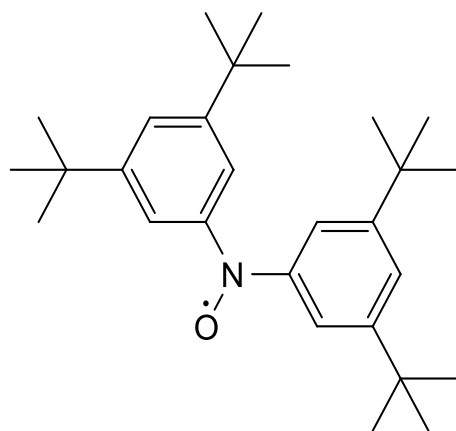
TEMPO



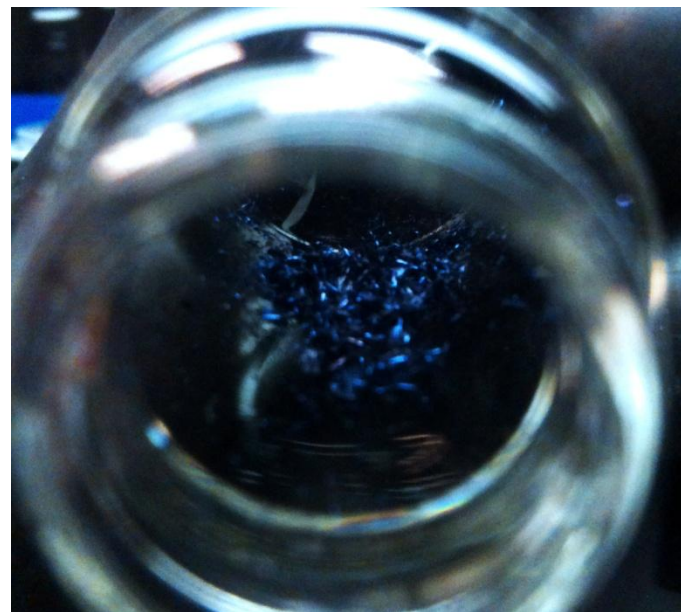
DPPH



гальвиноксил



бис(3,5-ди-трет-бутилфенил)нитроксил

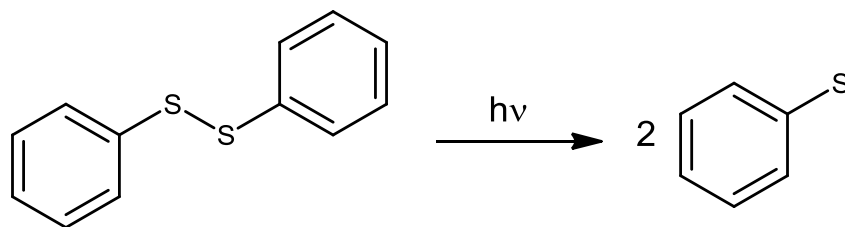
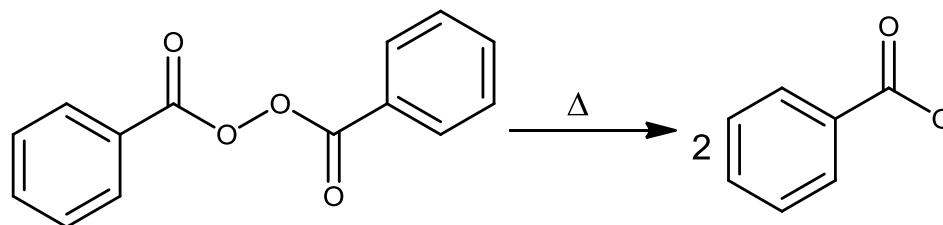
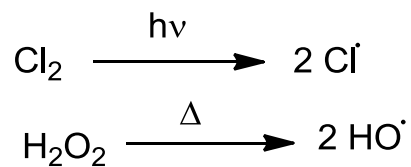


Реакции

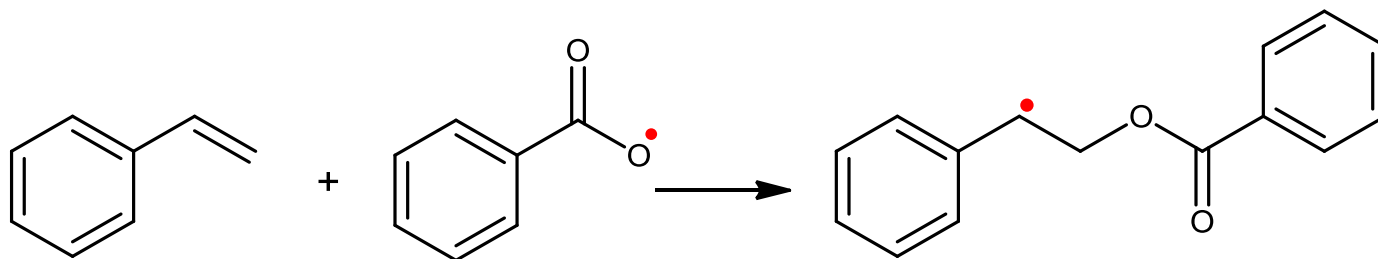
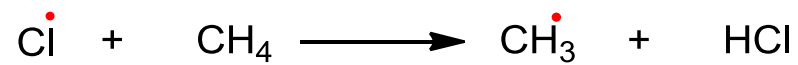
- Радикал «гасится» только взаимодействием с другим радикалом.
- Радикальная реакция всегда многостадийна
- Стадии радикальной реакции:
 1. Инициирование
 2. Развитие цепи
 3. Обрыв цепи

Инициирование

- Свет или тепло



Развитие цепи



Обрыв цепи

- На стенке сосуда
- Взаимодействие двух радикалов
- Взаимодействие с растворителем

Селективность

- Стабильность радикала – движущая сила селективности реакции.

