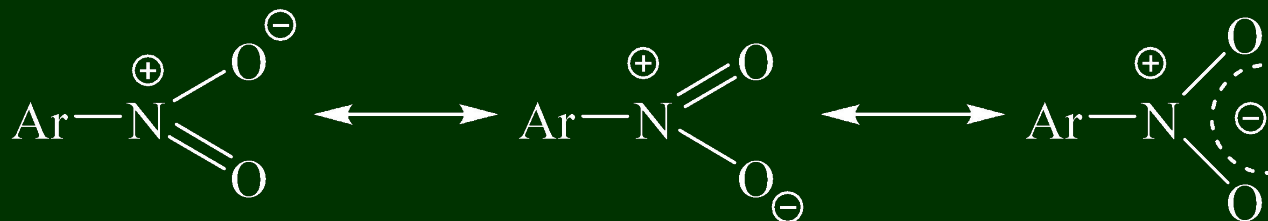


АРОМАТИЧЕСКИЕ НИТРОСОЕДИНЕНИЯ

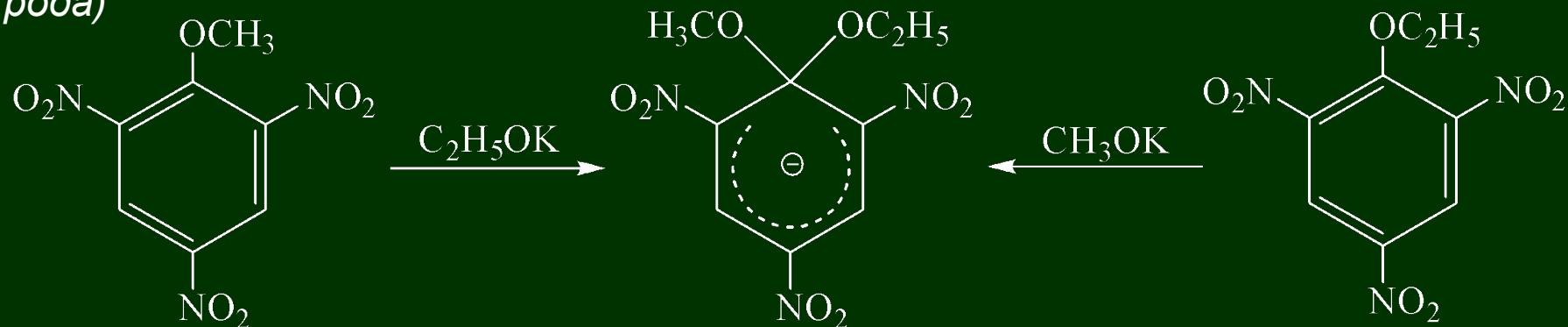
Получение рассматривали в разделе «ароматические соединения»

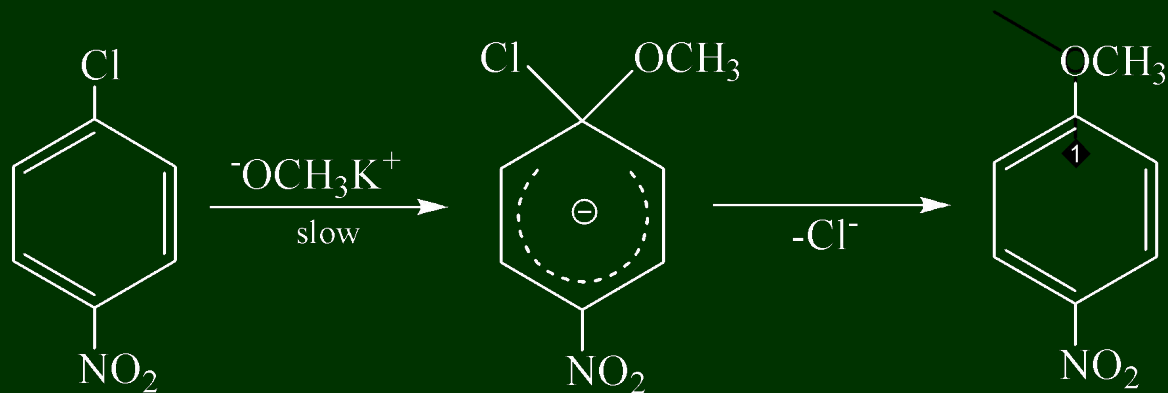
Химические свойства



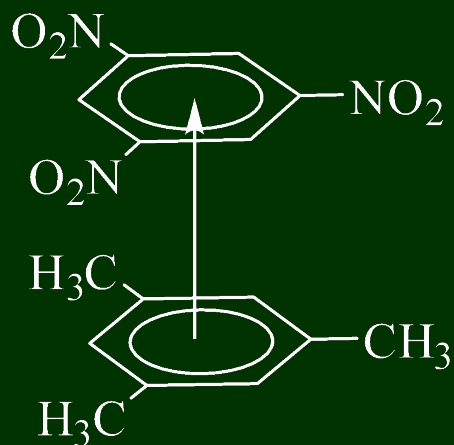
I группа (не затрагивает нитрогруппу)

1. Реакции электрофильного замещения по ароматическому ядру (ориентант II рода)



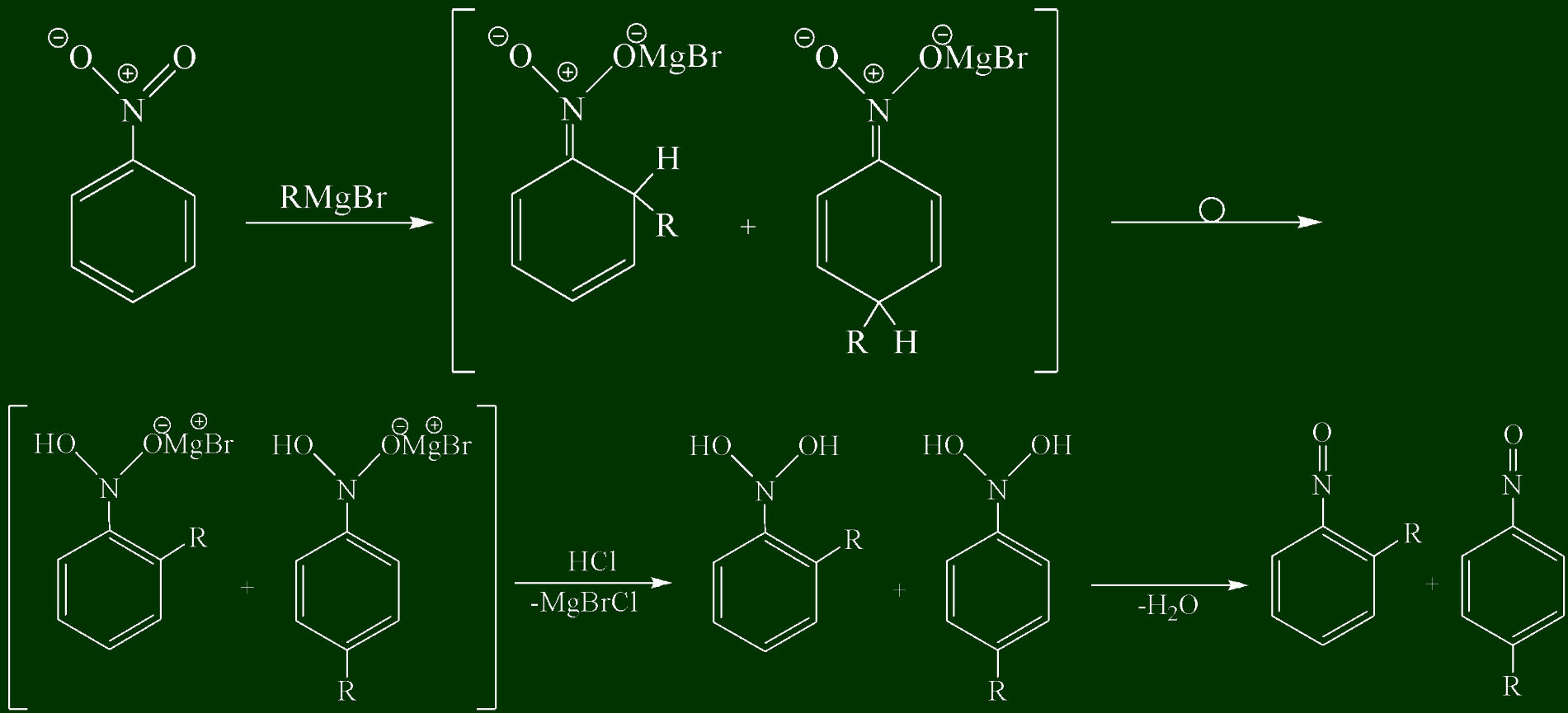


2. Ароматические полинитросоединения обладают электронным вакуумом, за счет чего образуют КПЗ с аренами, содержащими донорные заместители

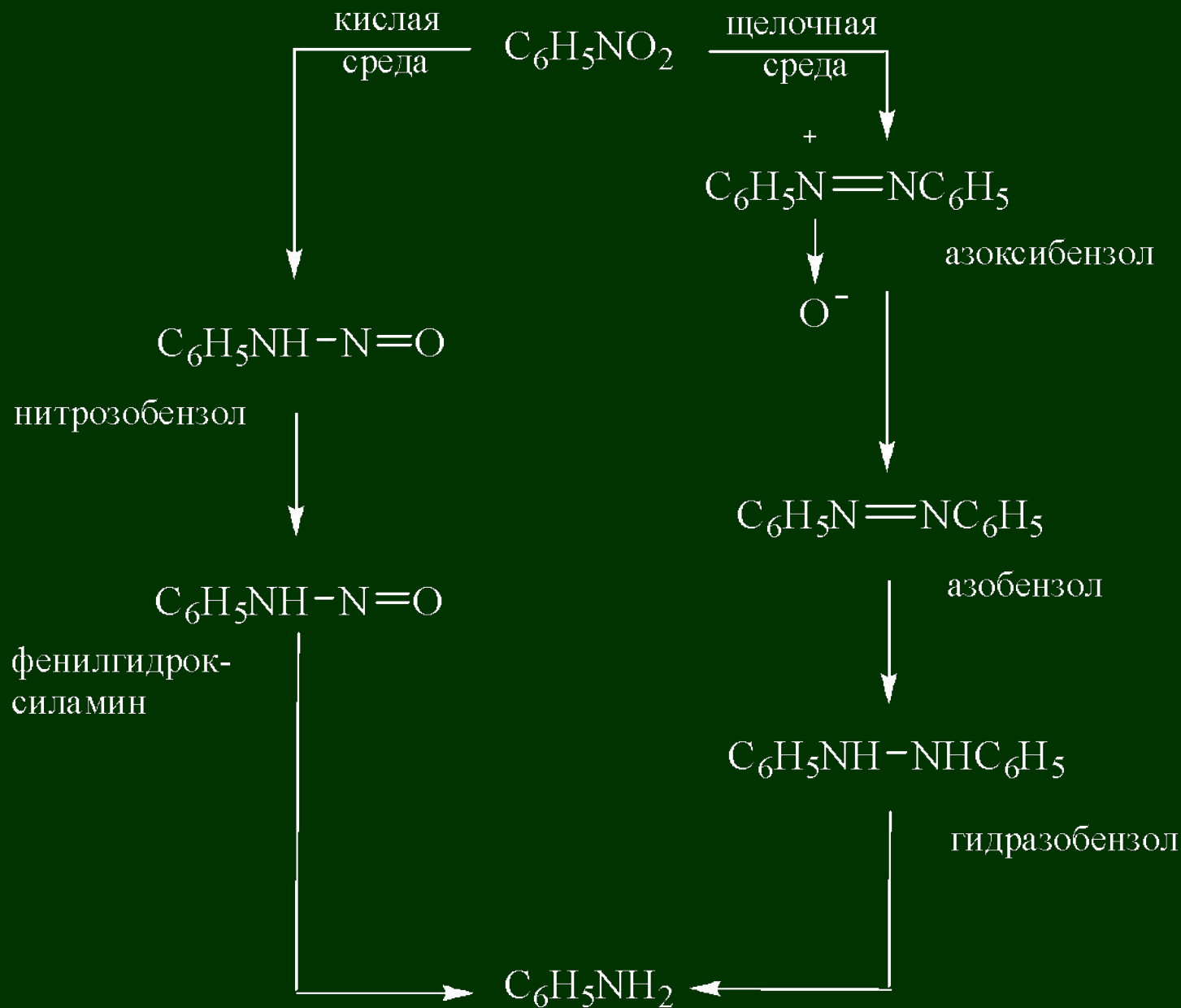


II группа (реакции по нитрогруппе)

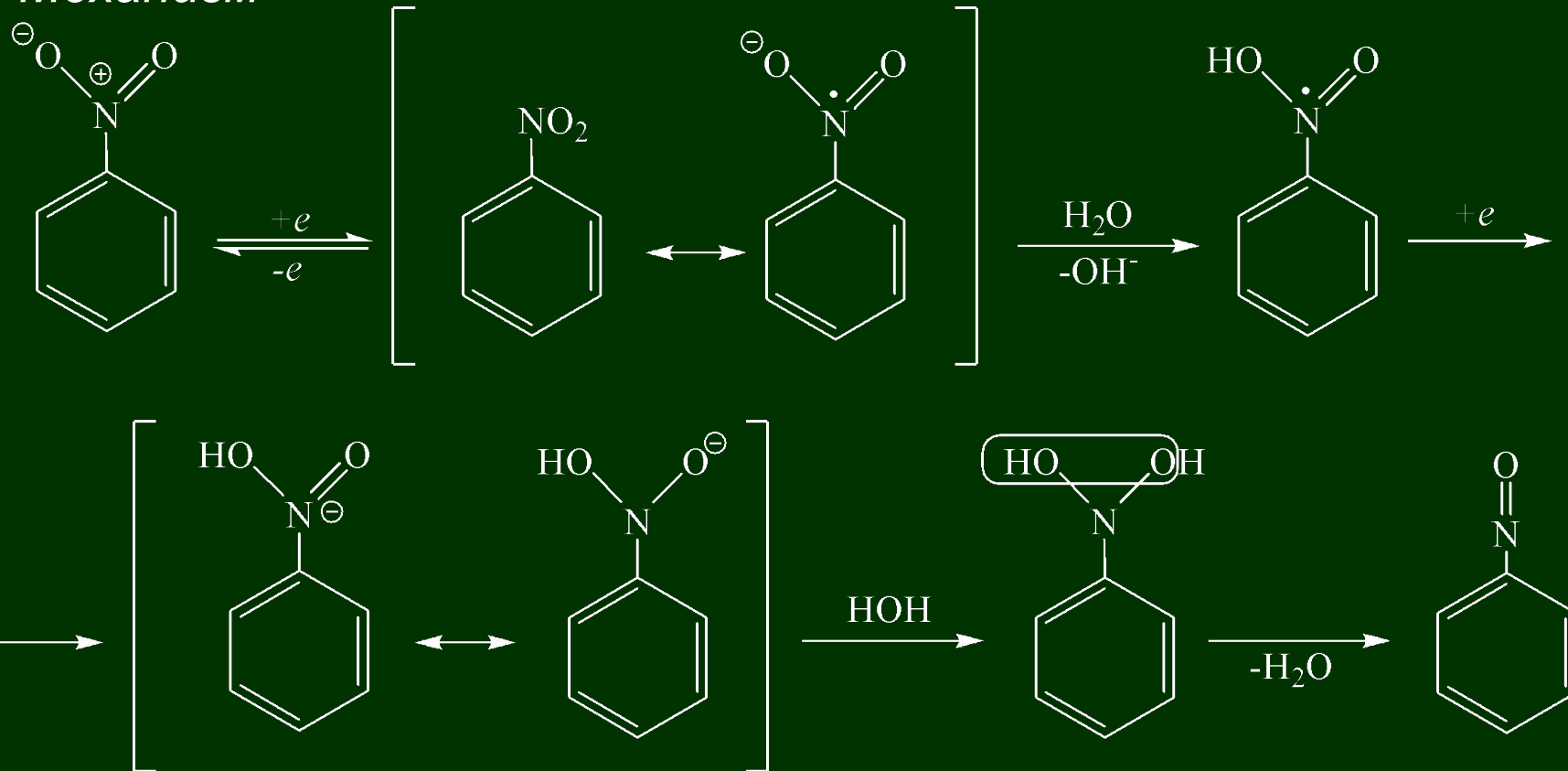
1. Взаимодействие с реактивом Гриньяра



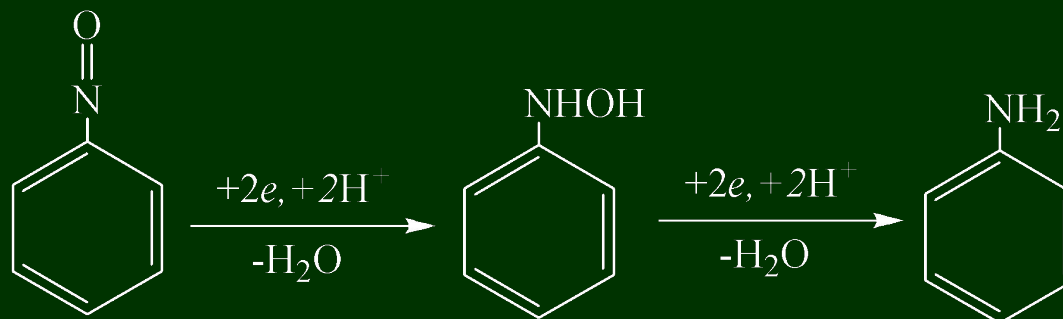
2. Восстановление ароматических нитросоединений



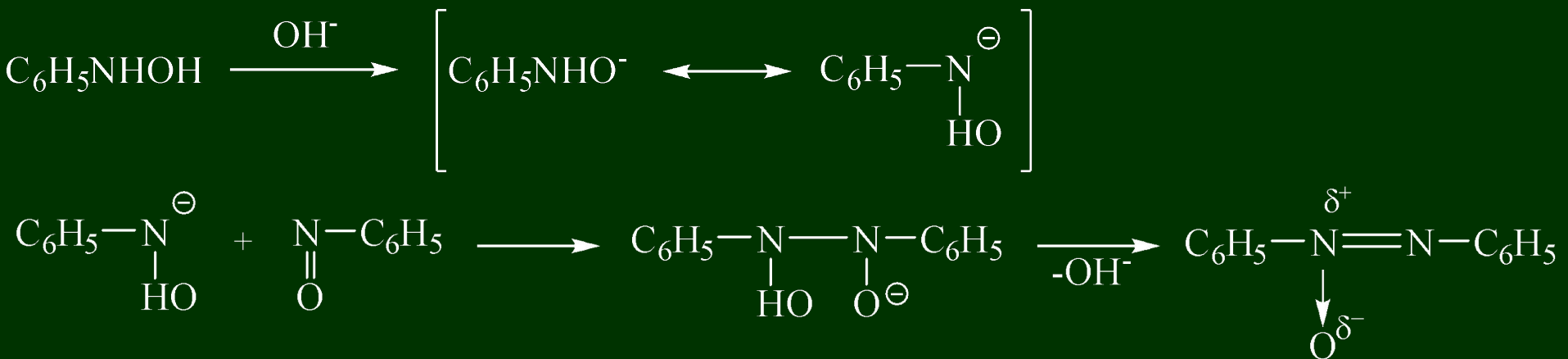
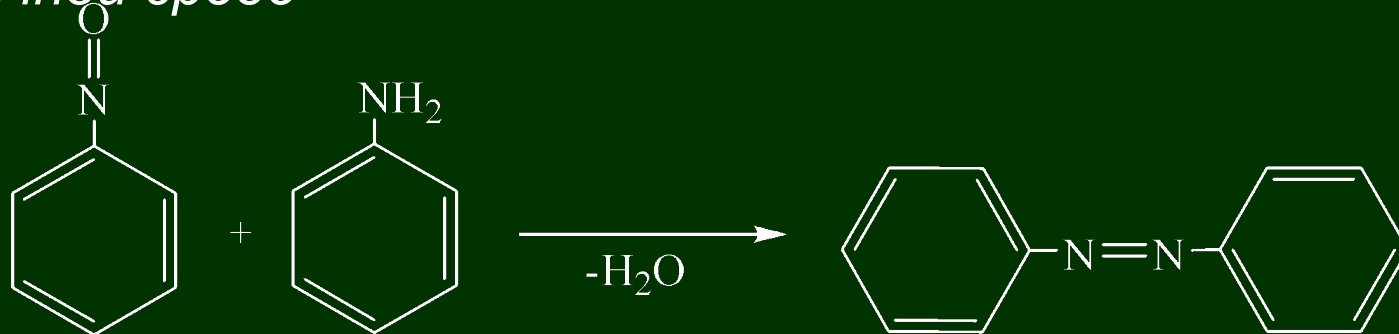
Механизм



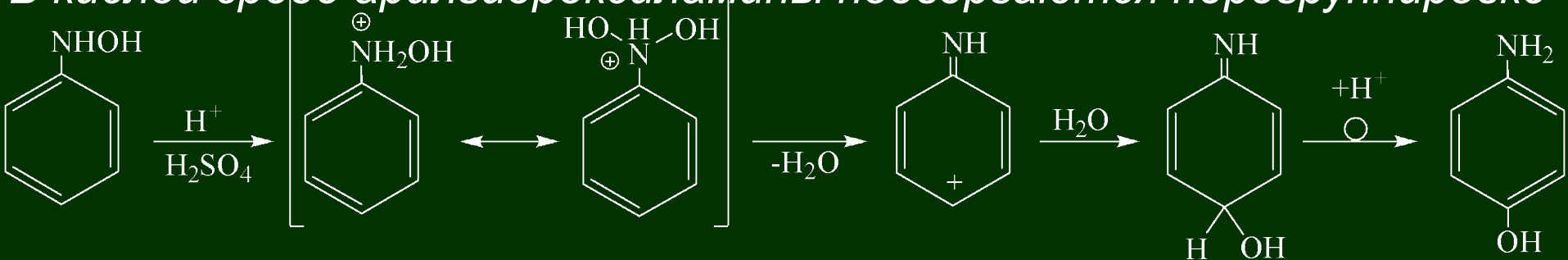
Аналогично



В щелочной среде

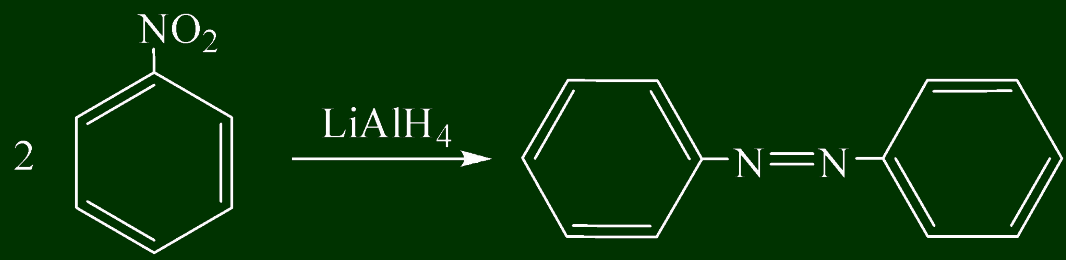


В кислой среде арилгидроксиламины подвергаются перегруппировке

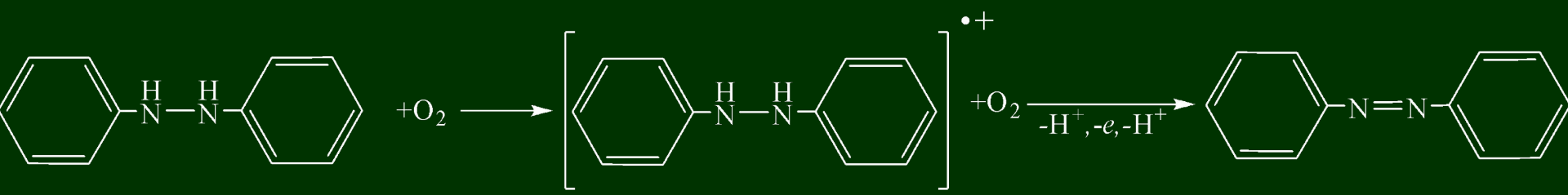


п-аминофенол

Азосоединения получают восстановлением азоксибензола, либо взаимодействием анилина с нитробензолом или восстановлением нитробензола LiAlH_4



Или окислением гидразобензола



Бензидиновая перегруппировка

