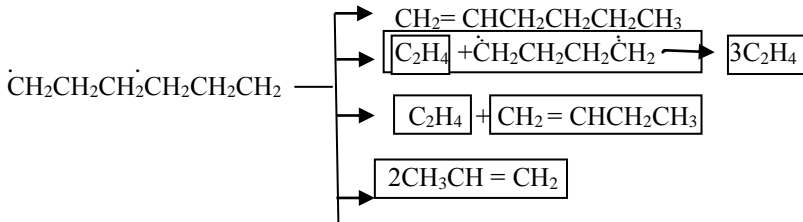
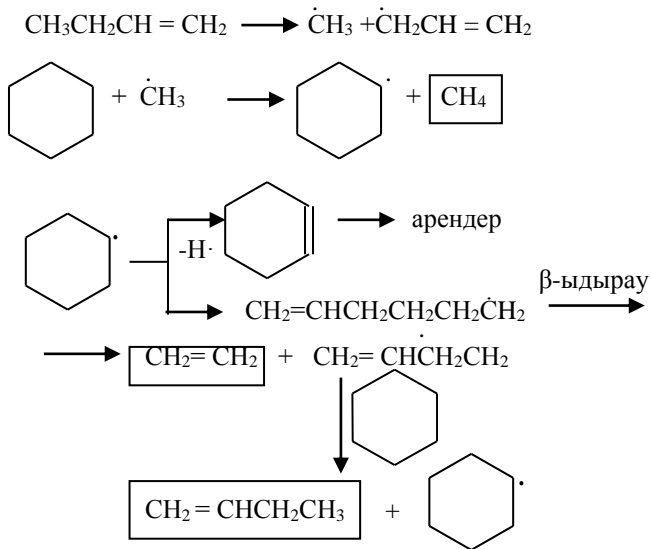


Бирадикал тұрақты молекулаларға ыдырайды:



Реакция тізбексіз механизм бойынша жүреді.

C–H байланысының монорадикалдар түзіп, біріншілікті ыдырауы баяу жүреді және иницирлеудің жылдамдығы аз болғандықтан, тізбекті реакция іс жүзінде жүрмейді. Алайда бирадикалдардың ыдырауы алкандардың жинақталуына әкеп соғады және тіпті крекингінің аздаған тереңдігінің өзінде де процесс тізбекті механизм бойынша дамиды:



**Алкеныдер.** Алкеныдер мұнай фракцияларында болмайды, алайда олар алкандар мен циклоалкандардың термиялық ыдырау кезінде түзіледі және олардың термиялық ыдырауы реакцияның соңғы өнімдерінің құрамын анықтайды. Сондықтан алкеныдердің термиялық түрленулерінің заңдылықтары ерекше көңіл аударады.