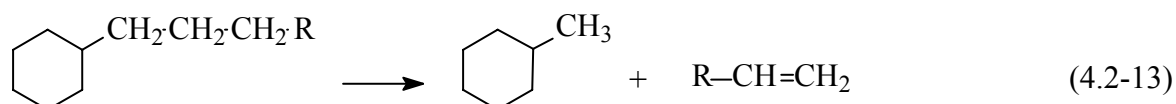


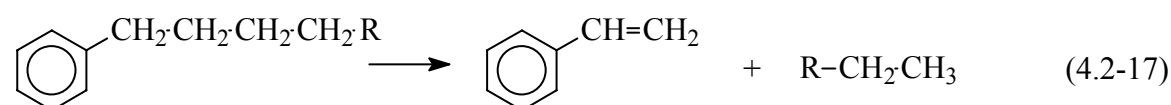
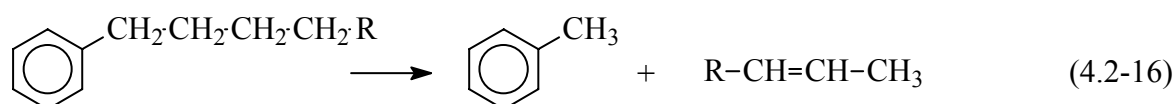
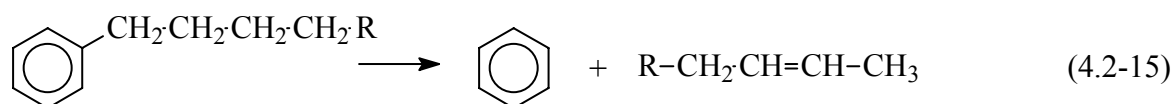
Alkylcykloalkany se štěpí snadněji a to převážně v alkylsubstituentu (reakce 4.2-13).



Základní aromáty jsou termicky odolné, štěpení jejich C–C vazeb by musela předcházet hydrogenace aromatického jádra, k čemuž za podmínek termického štěpení prakticky nedochází. Aromáty tvoří aromatické radikály, které se snadno rekombinují a molekulová hmotnost produktů reakcí naopak narůstá. Z benzenu tak vzniká bifenylyl (reakce 4.2-14), terfenyly a podobné výševroucí aromatické sloučeniny.



Alkylaromáty se mohou štěpit na základní aromát a alken (reakce 4.2-15) nebo se štěpí v substituentu za vzniku alkenu a aromátu s alkanickým substituentem (reakce 4.2-16) nebo alkanu a aromátu s alkenickým substituentem (reakce 4.2-17).



Polyaromatické sloučeniny podléhají hlavně kondenzačním reakcím a stávají se prekurzory koksu. Např. antracen přechází snadno v biradikál, který kondenzuje na 9,9'-biantryl, ten přechází na mezonaftobiantren (reakce 4.2-18) a dále až na koks.

