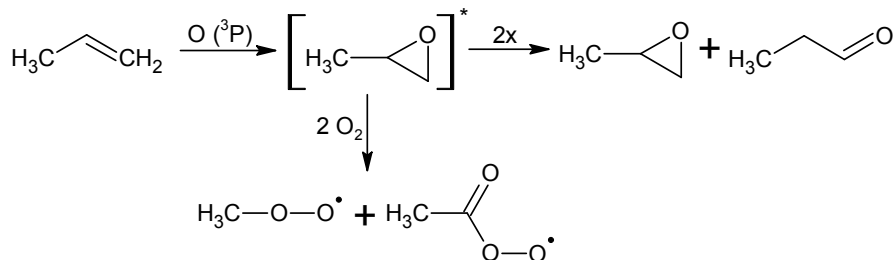
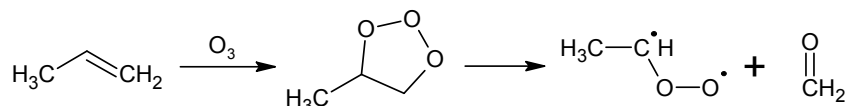


vzniknutých v predchádzajúcich krokoch však môže prebiehať aj štiepenie väzby C–C za vzniku acetaldehydu a formaldehydu. Vzniknuté radikálové produkty však po reakcii s kyslíkom a oxidom dusnatým poskytujú aj kyselinu mravčiu a hydroperoxylový alebo metylový radikál. Metylový radikál sa ďalej oxiduje kyslíkom ako v prípade metánu (viď Atmosférické reakcie metánu).



Propén môže v atmosfére reagovať aj s atomárnym kyslíkom v tripletovom stave, ktorý vzniká fotolýzou oxidu dusnatého (viď Základné reakcie troposféry). Vzniká tu 2-metyloxirán v excitovanom stave. Ten relaxuje s ďalšou excitovanou molekulou 2-metyloxiránu za vzniku 2-metyloxiránu v stave základnom a propanálu. Môže však dôjsť aj k reakcii s molekulami kyslíka za vzniku metylperoxylového radikálu a peroxyacetylového radikálu.



Propén môže reagovať aj s molekulou ozónu. Reakcia s ozónom je kineticky menej zaujímavá oproti reakciám s HO[•] radikálom alebo s atomárnym kyslíkom. Nakoľko je však koncentrácia ozónu v atmosfére o niekoľko rádov vyššia, ako koncentrácia HO[•] radikálov alebo atomárneho kyslíka, je tento proces hlavným procesom odstraňovania propénu a všeobecne alkénov z atmosféry. V takomto prípade po prvotnej reakcii vzniká Criegeeho biradikál, ktorý reaguje viacerými spôsobmi (viď Criegeeho biradikál).