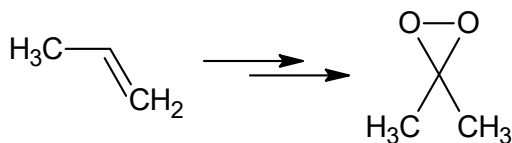
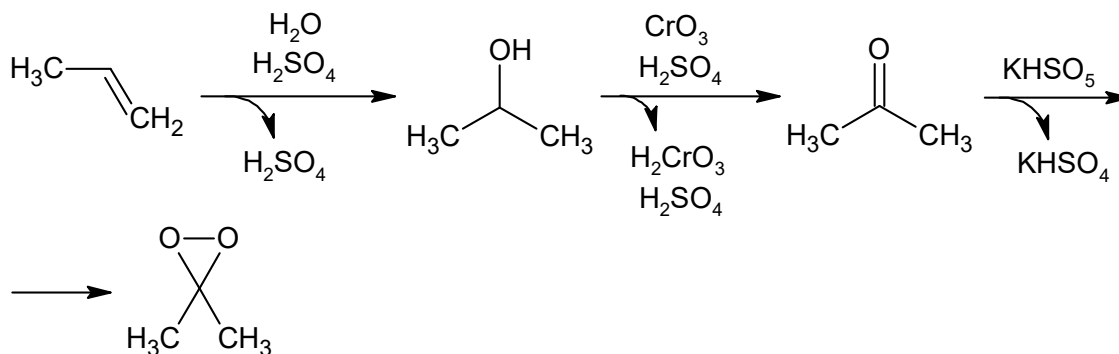


## Dimetyldioxirán (Dimethyldioxirane)



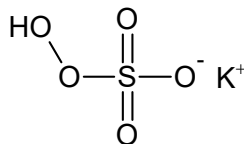
### Syntéza



Propén (viď Propén) je možné jednoducho hydratovať vodou v kyslom prostredí za vzniku propán-2-olu. Tento sa oxiduje pomocou oxidu chrómového za vzniku acetónu, z ktorého vieme pripraviť dimetyldioxirán pomocou peroxymonosulfátu draselného.

*Poznámka:*

*Štruktúrny vzorec peroxymonosulfátu draselného je uvedený nižšie.*



*Oxidácia acetónu pomocou peroxymonosulfátu draselného prebieha pomocou oxónu, čo je zmes  $KHSO_5 \cdot KHSO_4 \cdot K_2SO_4$  v mierne bázickom prostredí, ktoré je zabezpečené pomocou  $NaHCO_3$ .*

*Výťažok reakcie, pri ktorej sa oxiduje acetón je do 3 %. Nakoľko sa však používajú lacné chemikálie a dimetyldioxirán je využitelný v širokom spektre organických syntéz, uvedená metóda prípravy je najpoužívanejšou.*

*Vzniknutý dimetyldioxirán je nestabilný. Musí sa uchovávať v tme pri teplotách pod  $-10^\circ\text{C}$ , kedy je ho možné skladovať maximálne 1 týždeň. V praxi sa pripravuje priamo pred jeho použitím.*