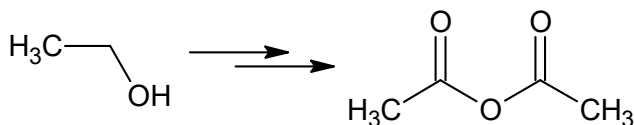
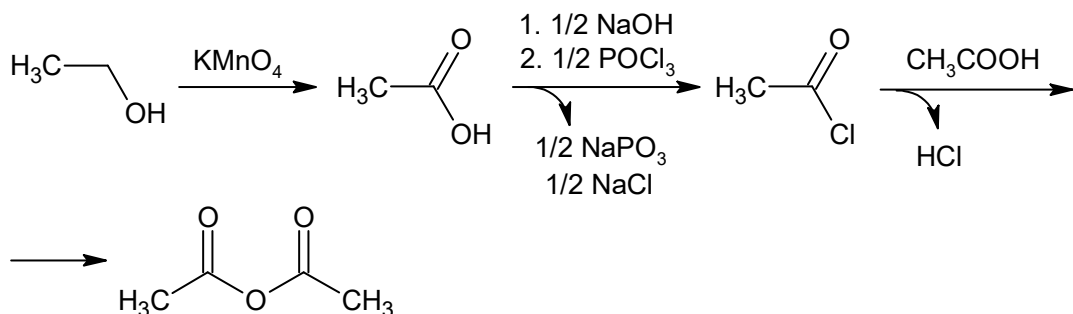


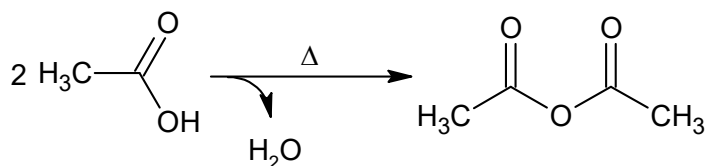
Anhydrid kyseliny octovej, Acetanhydrid
(Acetic anhydride)



Syntézy



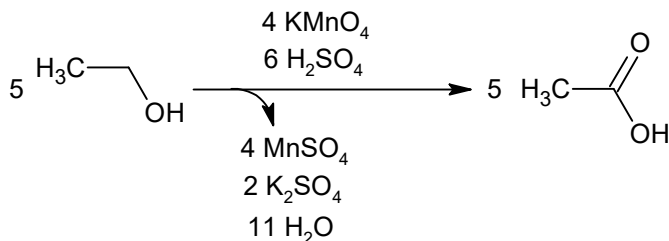
Etanol je možné veľmi účinne zoxidovať manganistanom draselným na kyselinu octovú, z ktorej sa pripraví jej chlorid pomocou POCl_3 . Tento reaguje s ďalšou molekulou kyseliny octovej pri vysokej teplote za vzniku anhydridu.



Anhydrid kyseliny octovej sa najlepšie pripraví pri teplote 800°C priamo z kyseliny octovej.

Poznámka:

Stechiometria oxidácie etanolu na karboxylovú kyselinu pomocou KMnO_4 je uvedená nižšie.



Kyselinu octovú možno veľmi dobre previesť na jej chlorid pomocou SOCl_2 za súčasného vzniku oxidu siričitého (viď Arndt-Eistertova reakcia).

Anhydrid kyseliny octovej je veľmi významným činidlom v organickej syntéze.