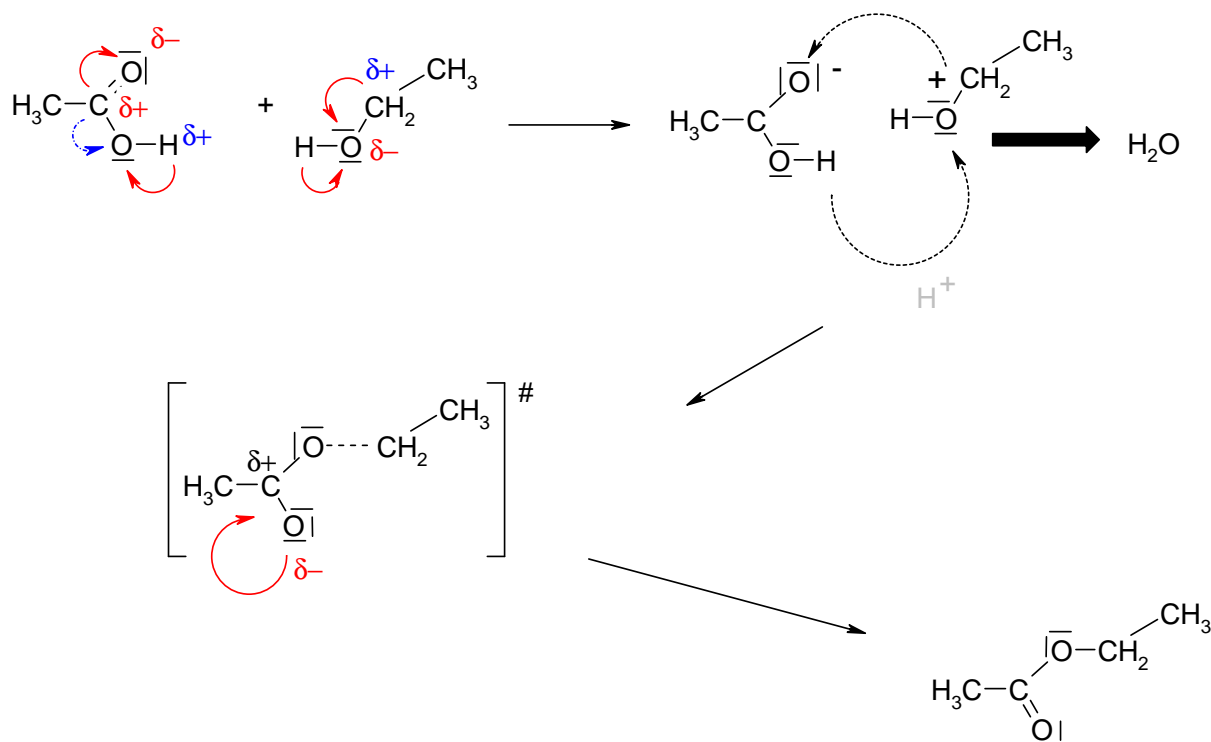


Otrzymywanie octanu etylu

Jest to propozycja jednego z możliwych mechanizmów (pisałem Ci o tych problemach w poprzednim liście). Nie podałeś o jaką reakcję otrzymywania estru chodzi (może być jeszcze z bezwodnika lub chlorku kwasowego, że o innych nie wspomnę) – ale, że zazwyczaj na studenckich pracowniach przeprowadza się najbardziej „klasyczną” metodę, to sadzę, że o coś takiego chodzi.



Jeżeli reakcję prowadzi się w środowisku kwaśnym, jon wodorowy może pochodzić nie z kwasu octowego a ze środowiska reakcji. Ponadto, trzeba pamiętać, że atak jonu wodorowego może następować na dowolny atom tlenu. Ustalić konkretny mechanizm w konkretnych warunkach można dopiero z zastosowaniem izotopu tlenu (inny izotop w kwasie inny w alkoholu i sprawdzenie który z nich znalazł się w cząsteczce wody).