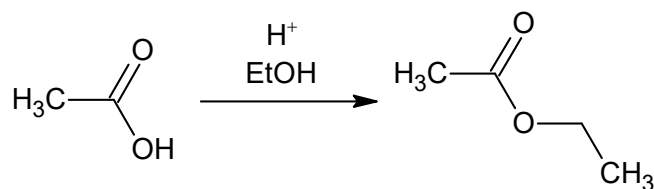
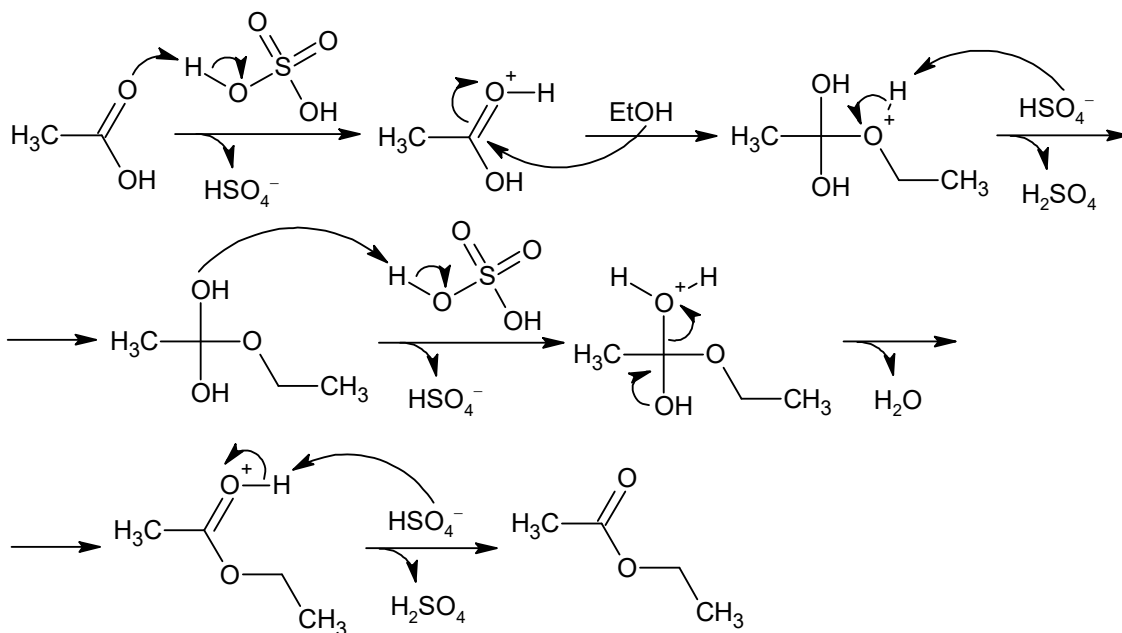


## Etyl ester kyseliny octovej, Octan etylový (Ethyl acetate)



Etyl ester kyseliny octovej sa pripraví esterifikačnou reakcou s etanolom v kyslom prostredí.

### Mechanizmus



Kyselina octová sa v prostredí kyseliny sírovej protonuje, čím vzniká na uhlíku silný parciálny kladný náboj. Po nukleofilnom ataku etanolu dochádza k jeho deprotonácii a k následnej protonácii jednej z hydroxyskupín. Takto vzniknutá molekula vody odchádza z reakcie a po ďalšej deprotonácii dochádza k vzniku konečného produktu, octanu etylového.

*Poznámka:*

*Pri esterifikácii kyseliny octovej je dôležitý kontinuálny odber vzniknutého produktu, ktorý sa z reakčnej zmesi najčastejšie získava destiláciou. Súčasne sa do reakčnej zmesi kontinuálne pridávajú nové reagenty.*