

Tato práce se věnuje teoretickému studiu mechanismů nekatalyzované a katalyzované Friedländerovy reakce. Hlavním cílem bylo nalézt průběh Friedländerovy reakce katalyzované $\text{Cu}_3(\text{BTC})_2$ (BTC = benzen 1,3,5 trikarboxylová kyselina), což je mikroporézní látka pařící mezi tzv. Metal Organic Frameworks. Byly prozkoumány i možné reakční cesty nekatalyzované a kyselé katalyzované reakce, a to v plynné fázi a v rozpouštědle. Vhodnost $\text{Cu}_3(\text{BTC})_2$ jako katalyzátoru Friedländerovy reakce je diskutována na základě získaných dat.