

L'effetto dell'anione sulla cinetica di iodurazione dell'acetone.

Lo scopo di questa tesi è lo studio della cinetica di una reazione di alogenazione di un chetone in presenza di alcuni anioni, in particolare la reazione di iodurazione dell'acetone con catalisi acida.

Al fine di confrontare i parametri cinetici nei diversi casi, si sono utilizzati acido cloridrico, bromidrico, fluoridrico, fosforico, perclorico e solforico, a parità di concentrazione. Lo ione I_3^- , e l'acetone sono stati mantenuti alla stessa concentrazione in tutti gli esperimenti.

Il metodo usato per lo studio della cinetica di reazione è quello della velocità iniziale. La cinetica del processo è stata studiata in funzione della temperatura in modo da ricavare il valore dell'energia di attivazione, in presenza dei diversi anioni, tramite l'equazione di Arrhenius.

Folliero Maria Gelsomina

Relatore: Prof. Lo Nostro Pierandrea, pln@csgi.unifi.it