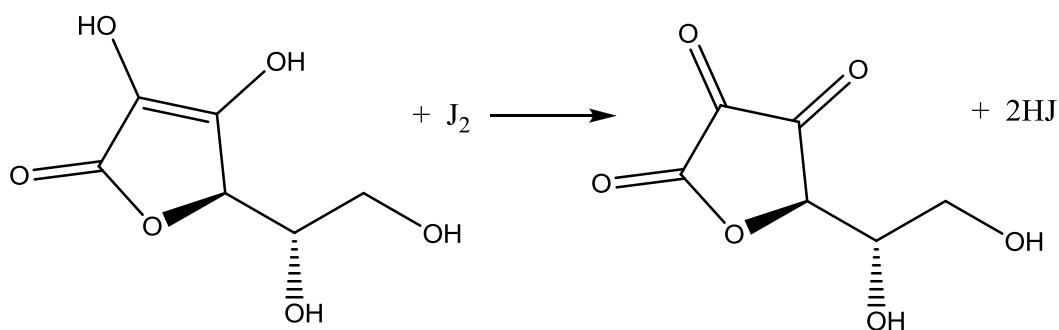


## Ćwiczenie 5

### Jodometryczne oznaczanie witaminy C (kwasu askorbowego).

W oznaczeniu wykorzystuje się właściwości redukcyjne kwasu askorbowego. Kwas askorbowy oznaczany jest jodometrycznie poprzez miareczkowanie mianowanym roztworem jodu w środowisku kwaśnym. Podstawą oznaczenia jest reakcja:



#### Wykonanie oznaczenia:

1. Zważyć tabletki.
2. Tabletki zawierające witaminę C ucierać bardzo dokładnie w moździerzu do otrzymania jednorodnego proszku.
3. Naważyć próbkę o masie 0,8-1,0g z dokładnością do 0,1mg.
4. Przenieść próbkę ilościowo do kolby miarowej i uzupełnić wodą do kreski. Starać się jak najlepiej rozpuścić substancję w wodzie. Może pozostać osad lub zawiesina będące wynikiem obecności w tabletkach wypełniaczy nierozpuszczalnych w wodzie.
5. Przenieść **2/10** rozpuszczonej próbki pipetą (dwie objętości pipety) do kolbki stożkowej o pojemności  $250\text{ cm}^3$  i dodać 20 ml 1 M  $H_2SO_4$ .
6. Próbkę miareczkować mianowanym roztworem jodu wobec skrobi jako wskaźnika (3 ml skrobi dodać pod koniec miareczkowania).
7. Obliczyć zawartość substancji oznaczanej i porównać z deklarowaną przez producenta.

#### Literatura:

A. Persony „Podstawy klasycznej analizy ilościowej”