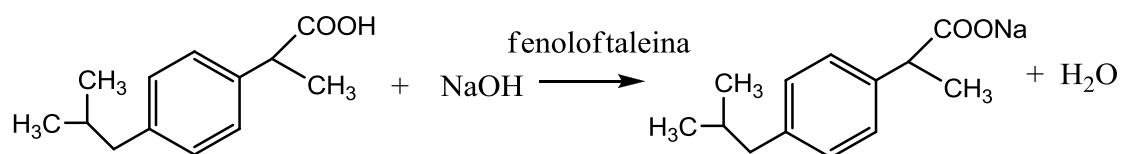


## Ćwiczenie 2

### Alkalimetryczne oznaczanie ibuprofenu.

Podstawą oznaczenia ibuprofenu są jego właściwości kwasowe. Ibuprofen jako słaby kwas ulega reakcji z wodorotlenkiem sodu tworząc sól sodową. Ibuprofen występuje w różnych lekach i pod różną postacią. Substancję prostą i w postaci tabletek oznacza się w etanolu stosując miareczkowanie alkalimetryczne względem fenoloftaleiny bądź stosując miareczkowanie potencjometryczne z wykorzystaniem elektrody pH metrycznej. Leki w postaci czopków oznacza się po przez alkalimetryczne miareczkowanie klasyczne w etanolu względem fenoloftaleiny.



#### Wykonanie oznaczenia:

1. Tabletki zważyć.
2. Tabletki zawierające ibuprofen ucierać w moździerzu do otrzymania jednorodnego proszku.
3. Naważyć trzy próbki o masie 0,8-1,0g z dokładnością do 0,1mg.
4. Przenieść próbkę ilościowo do kolby stożkowej i dodać 50 ml etanolu, mieszać aż do rozpuszczenia.
5. Próbkę miareczkować mianowanym roztworem wodorotlenku sodu wobec fenoloftaleiny jako wskaźnika do zmiany zabarwienia na malinową.
6. Obliczyć zawartość substancji oznaczanej i porównać ją z deklarowaną przez producenta.

Literatura:

Farmakopea VI