

Imię i nazwisko

Kierunek

Data

Sprawozdanie z ćw. **6**  
**pH ROZTWORÓW**

**Ćwiczenie 1. Wskaźniki pH**

Zanotować barwy każdego ze wskaźników w roztworach o różnym pH, określić zakres pH w jakim następuje zmiana barwy.

**Ćwiczenie 2.**

Przedstawić schemat oznaczenia pH w analizowanym roztworze: wymienić użyte wskaźniki, podać barwę roztworu po dodaniu wskaźnika oraz wniosek wynikający z każdej próby. Oblicz stężenie jonów hydroniowych i hydroksylowych w analizowanym roztworze

**Ćwiczenie 3. Miareczkowanie alkaometryczne**

Zapisz reakcję chemiczną zachodzącą w czasie miareczkowania. Jakiego jest pH roztworu w punkcie równoważnikowym? Jaki był odczyn roztworu (kwaśny/obojętny/zasadowy) przed i po przekroczeniu punktu równoważnikowego (po przemiareczkowaniu). Odpowiedź uzasadnij.