

# Odczyn roztworów wodnych soli

## 1. Wykonanie ćwiczenia

### 1.1. Odczyn środowiska w roztworach różnych soli.

Każdą z soli wskazanych przez prowadzącego - odważyć w ilości 0,2 grama i rozpuścić w małej zlewce zalewając wodą do 2/3 objętości. Następnie zmierzyć pH roztworu.

W opracowaniu napisać równania kationu jako kwasu lub anionu jako zasady. Wyniki zestawić w tabeli. Wskazać jon niewywierający wpływu na pH.

### 1.2. Wyznaczanie stałej kwasowej.

Przenieść do zlewki 0,2 M roztwór  $ZnCl_2$  i zmierzyć jego pH.

### 1.3. Wpływ stężenia soli na pH roztworu.

Zmierzyć pH 0,1 M i 0,01 M r-ru  $NH_4Cl$  oraz 0,2 M i 0,02 M r-ru  $Na_2CO_3$

## 2. Opracowanie wyników

L.p.	Sól	pH	Równanie reakcji kationu jako kwasu lub anionu jako zasady
1			
2			
...			

Obliczyć stałą kwasową kationu lub anionu badanych soli w punkcie 1.2. i 1.3.

Należy brać pod uwagę tylko pierwszy stopień dysocjacji.

## 3. Wnioski

## 4. Zakres materiału

- Kationy jako kwasy
- Aniony jako zasady
- Amfolity
- Wyznaczanie stałej kwasowej

## 5. Literatura

- G. Charlot *Chemia nieorganiczna* PWN W-wa 1976 str. 32-51

