

Odczyn roztworów wodnych soli

Przeznaczone dla kierunku Inżynieria Bezpieczeństwa i Jakości

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 hydrolizy. Wyniki zestawzić w tabeli. Wskazać jon niewpływający na pH.

1.2. Wpływ stężenia soli na pH roztworu.

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

2. Opracowanie wyników

- Uzupełnić tabelę dla soli z punktu 1.1

L.p.	Sól	pH	Równania reakcji dysocjacji i hydrolizy
1			
2			
...			

- Obliczyć teoretyczną wartość pH soli z punktu 1.2 oraz porównać wartość uzyskaną doświadczalnie

3. Wnioski

4. Zakres materiału

- Teorie kwasów i zasad
- Kationy jako kwasy
- Aniony jako zasady
- Amfolity

5. Literatura

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

