**Ćwiczenie 7**

**Temat: Hydroliza soli**



Proszę zapisać jonowe równania hydrolizy

1. **Wyznaczanie stopnia i stałej hydrolizy 1M roztworu octanu sodu**

Przyrządy i odczynniki:

* kolba stożkowa - 300 cm3,
* kolba miarowa - 50 cm3,
* lejek (szklany lub polietylenowy),
* CH3COONa – stały,
* waga analityczna,
* pehametr.

Sposób wykonania

1. W kolbie stożkowej wygotowano wodę destylowaną przez ok. 15 min., po czym nakryto szkiełkiem i ostudzono. Zmierzono za pomocą pehametru pH, które wynosiło ………………..

2. Do przygotowania 50 cm3 1M roztworu CH3COONa należy odważyć …………….. tej soli.

Zamieścić obliczenia

3. Odważkę przeniesiono ilościowo do kolby miarowej, rozpuszczono i dopełniono kolbę przegotowaną wodą do kreski.

5. Po dokładnym wymieszaniu roztworu zmierzono jego pH za pomocą pehametru. pH =

6. Na podstawie pomiaru pH obliczyć stopień i stałą hydrolizy 1M roztworu CH3COONa.



**C. Wpływ rozcieńczenia na stopień hydrolizy**

1. Przygotowano roztwory octanu sodu o stężeniach 0,1 i 0,01 M. W tym celu odpipetowano 10 cm3 1M roztworu CH3COONa i przeniesiono do kolby miarowej o obj. 100 cm3, a następnie rozcieńczono przegotowaną, chłodną wodą destylowaną do kreski. Po wymieszaniu odpipetowano z tego roztworu 10 cm3, przeniesiono do drugiej kolby miarowej o obj. 100 cm3 i rozcieńczono przegotowaną wodą jak wcześniej.

2. Zmierzono za pomocą pehametru pH przygotowanych roztworów CH3COONa.



Obliczyć stopień rozcieńczenia i wyciągnąć wnioski.

**D. Wpływ temperatury na stopień hydrolizy**

Odczynniki: CH3COONa stały, 1% roztwór fenoloftaleiny.

1. Do probówki wsypano ok. 1 g stałego octanu sodu, dodano 5 cm3 wygotowanej wody destylowanej, 2 krople roztworu fenoloftaleiny i ogrzewano na łaźni wodnej ok. 10 min.
2. Obserwacje:
3. Wnioski: