A **Wyznaczanie stopnia (α) i stałej dysocjacji (Ka) kwasu octowego na podstawie prawa rozcieńczeń Ostwalda**

Tabela 1.

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Stężenie kwasu c0**  [mol/dm3] | **pH** | **[H+]**  [mol/dm3] | **[CH3COO-]**  [mol/dm3] | **[CH3COOH]**  [mol/dm3] | **α** | **Ka** |
| 0,001 | 4,00 |  |  |  |  |  |
| 0,01 | 3,38 |  |  |  |  |  |
| 0,05 | 3,15 |  |  |  |  |  |
| 0,1 | 3,00 |  |  |  |  |  |

proszę zamieścić obliczenia

B **Pomiar pH roztworów**

a. Pomiar pH za pomocą pehametru

Tabela2.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Odczynnik** | **pH** | **[H+], mol/dm3** |
| 0,1M HCl | 1,39 |  |
| H2O | 5,60 |  |
| 0,1M NaOH | 12,41 |  |

b. Pomiar pH za pomocą wskaźników kwasowo-zasadowych

