

IMIE I NAZWISKO:.....GRUPA:..... NUMER ĆWICZENIA: **A11**

DATA WYKONANIA ĆWICZENIA:.....

POTWIERDZENIE WYKONANIA ĆWICZENIA (podpis Asystenta).....

TEMAT ĆWICZENIA: ***Analiza ilościowa. Redoksymetria***

CEL ĆWICZENIA: .....

.....

## CZĘŚĆ TEORETYCZNA

| Data oddania | Sprawdził | Uzyskana ilość punktów |
|--------------|-----------|------------------------|
|              |           |                        |

**OPRACOWANIE CZĘŚCI DOŚWIADCZALNEJ****Doświadczenie 1** *Przygotowanie i nastawienie miana  $\text{KMnO}_4$  na kwas szczawiowy – manganometria*

Przygotowanie roztworu – obliczenia:

Reakcje chemiczne zachodzące w trakcie oznaczenia:

Obliczenia standaryzacyjne:

Błąd oznaczenia (test T-studenta):

Stężenie mianowanego  $\text{KMnO}_4$  ( .....M  $\pm$  .....)

**Doświadczenie 2*****Oznaczanie nadtlenu wodoru - manganometria***

Reakcje chemiczne zachodzące w trakcie oznaczenia:

Obliczenia ilościowe:

Błąd oznaczenia (test T-studenta):

Zawartość  $\text{H}_2\text{O}_2$  w badanej próbce w gramach ( .....g  $\pm$  .....)

**Doświadczenie 2***Nastawianie miana tiosiarczanu sodu na mianowany roztwór****KMnO<sub>4</sub> – jodometria***

Reakcje chemiczne zachodzące w trakcie oznaczenia:

Obliczenia standaryzacyjne:

Błąd oznaczenia (test T-studenta):

Stężenie mianowanego Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub> ( .....M ± .....)

**WNIOSKI Z PRZEPROWADZONEGO DOŚWIADCZENIA:**