

IMIĘ I NAZWISKO:.....GRUPA:..... NUMER ĆWICZENIA: **A9**

DATA WYKONANIA ĆWICZENIA:.....

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

TEMAT ĆWICZENIA: ***Analiza ilościowa. Precypitometria (miareczkowanie strąceniowe)***

CEL ĆWICZENIA:

.....

CZĘŚĆ TEORETYCZNA

Data oddania	Sprawdził	Uzyskana ilość punktów

OPRACOWANIE CZĘŚCI DOŚWIADCZALNEJ**Doświadczenie 1***Sporządzenie i nastawienie miana AgNO_3 na odważkę NaCl*

Przygotowanie roztworu – obliczenia:

Reakcje chemiczne zachodzące w trakcie oznaczenia:

Obliczenia standaryzacyjne:

Błąd oznaczenia (test T-studenta):

Stężenie mianowanego AgNO_3 (.....M \pm )

Doświadczenie 2 *Sporządzenie i nastawienie miana NH_4SCN na mianowany roztwór azotanu (V) srebra*

Przygotowanie roztworu – obliczenia:

Reakcje chemiczne zachodzące w trakcie oznaczenia:

Obliczenia standaryzacyjne:

Błąd oznaczenia (test T-studenta):

Stężenie mianowanego NH_4SCN (.....M \pm )

Doświadczenie 3 *Oznaczanie chlorków metodą Volharda*

Reakcje chemiczne zachodzące w trakcie oznaczenia:

Obliczenia ilościowe:

Błąd oznaczenia (test T-studenta):

Zawartość Cl^- w roztworze soli fizjologicznej w gramach (.....g \pm )

WNIOSKI Z PRZEPROWADZONEGO DOŚWIADCZENIA: