

IMIE I NAZWISKO:.....GRUPA:..... NUMER ĆWICZENIA: **A8**

DATA WYKONANIA ĆWICZENIA:.....

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

TEMAT ĆWICZENIA: *Analiza ilościowa. Alkacymetria*

CEL ĆWICZENIA: .....

.....

## CZĘŚĆ TEORETYCZNA

Data oddania	Sprawdził	Uzyskana ilość punktów

**OPRACOWANIE CZĘŚCI DOŚWIADCZALNEJ****Doświadczenie 1** *Nastawianie miana kwasu solnego na węglan sodu:*

Przygotowanie roztworu – obliczenia:

Reakcje chemiczne zachodzące w trakcie oznaczenia:

Obliczenia standaryzacyjne:

Błąd oznaczenia (test T-studenta):

Stężenie mianowanego HCl ( .....M  $\pm$  .....)

**Doświadczenie 2** *Oznaczanie  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  obok  $\text{NaOH}$  metodą Wardera*

Reakcje chemiczne zachodzące w trakcie oznaczenia:

Obliczenia ilościowe:

Błąd oznaczenia (test T-studenta):

Zawartość  $\text{NaOH}$  w gramach ( ..... g  $\pm$  .....)

Zawartość  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  w gramach ( ..... g  $\pm$  .....)

**WNIOSKI Z PRZEPROWADZONEGO DOŚWIADCZENIA:**