

## SPRAWOZDANIE

<b>Jodometryczne oznaczenie ditlenku diwodoru w środowisku kwasowym</b>		Data wykonania ćwiczenia	
		Data oddania sprawozdania	
Grupa	Nazwisko i imię	Nazwisko i imię sprawdzającego	
Uwagi:		<b>Punktacja</b>	
		<b>Sprawdzian:</b>	Sprawozdanie:      Wynik:
		<b>Suma punktów:</b>	

### Odczynniki

Titrant:

Wskaźnik:

Środowisko:

Inne:

### Zasada oznaczenia

### Równania zachodzących reakcji

**Wyniki miareczkowania:**

objętość zużytego mianowanego roztworu  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ :

$V_1 = \dots\dots$

$V_{\text{sr}} = \dots\dots$

$V_2 = \dots\dots$

**Obliczenia:**

Masa molowa  $\text{H}_2\text{O}_2$ : 34,00 g/mol

$m_{\text{H}_2\text{O}_2} =$

Zawartość ditlenku diwodoru w badanej próbce wynosi .....

Zawartość ditlenku diwodoru oznaczona manganianometrycznie wynosi .....

Rzeczywista zawartość ditlenku diwodoru wynosi .....

Oznaczenie manganianometryczne

$E_{\text{bez}} =$

$E_{\text{wgl}} =$

Oznaczenie jodometryczne

$E_{\text{bez}} =$

$E_{\text{wgl}} =$

**Wnioski:**

Biorąc pod uwagę błąd względny, otrzymany dla zastosowanych metod, można stwierdzić, że dokładniejszą metodą oznaczenia ditlenku diwodoru jest .....

**Sprawdzanie kompetencji społecznych:**

Umiejętność formułowania wniosków z własnych pomiarów lub obserwacji

Umiejętność korzystania z obiektywnych źródeł informacji

Umiejętność współpracy w grupie