

**SPRAWOZDANIE**

<b>Manganianometryczne oznaczenie zawartości jonów żelaza(II)</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>	

**Zasada oznaczenia i wskaźnikowania****Wyniki miareczkowania:**objętość zużytego mianowanego roztworu  $\text{KMnO}_4$ : $V_1 = \dots\dots$  $V_2 = \dots\dots$  $V_{\text{śr}} = \dots\dots$ **Obliczenia:**

Masa molowa Fe: 55,85 g/mol

 $m_{\text{Fe}^{2+}} =$ 

Zawartość żelaza (II) w badanej próbce wynosi .....