

SPRAWOZDANIE

Manganianometryczne oznaczenie zawartości jonów żelaza(II)		Data wykonania ćwiczenia		
		Data oddania sprawozdania		
Grupa	Nazwisko i imię	Nazwisko i imię sprawdzającego		
Uwagi:		Punktacja		
		Sprawdzian:	Sprawozdanie:	Wynik:
		Suma punktów:		

Odczynniki

Zasada oznaczenia i wskaźnikowania

Wyniki miareczkowania:

objętość zużytego mianowanego roztworu 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

Sprawdzanie kompetencji społecznych:

Umiejętność formułowania wniosków z własnych pomiarów lub obserwacji

Umiejętność korzystania z obiektywnych źródeł informacji

Umiejętność współpracy w grupie