

SPRAWOZDANIE

Mianowanie roztworu manganianu(VII) potasu na naważkę bezwodnego szczawianu sodu		Data wykonania ćwiczenia
		Data oddania sprawozdania
Grupa	Nazwisko i imię	Nazwisko i imię sprawdzającego
Uwagi:		

Zasada oznaczenia i wskaźnikowania

Mianowanie roztworu KMnO_4

- masa naważek $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$:

$m_1 \text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4 =$

$m_2 \text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4 =$

- objętości roztworu KMnO_4 zużyte do zmiareczkowania naważek $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$:

$V_{m1} =$

$V_{m2} =$

Obliczenia:

Masa molowa $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$: 134,00 g/mol

$C_1 \text{KMnO}_4 =$

$C_2 \text{KMnO}_4 =$

Średnie $\text{KMnO}_4 =$

Wynik

Stężenie molowe roztworu KMnO_4 wynosi

Sprawdzanie kompetencji społecznych:

Umiejętność formułowania wniosków z własnych pomiarów lub obserwacji

Umiejętność korzystania z obiektywnych źródeł informacji

Umiejętność współpracy w grupie