

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

$C_1 \text{KMnO}_4 =$

$C_2 \text{KMnO}_4 =$

Cśrednie $\text{KMnO}_4 =$

Wynik

Stężenie molowe roztworu KMnO_4 wynosi