

<b>Temat ćwiczenia:</b>		Data wykonania ćwiczenie		
<b>Bromianometryczne oznaczanie chlorowodorku chininy w substancji</b>		Data oddania sprawozdania		
Grupa	Imię i nazwisko	Imię i nazwisko sprawdzającego		
Uwagi:		<b>Punktacja</b>		
		Sprawozdanie:	Wynik:	Sprawdzian:
		Suma punktów:		

**Zasada oznaczenia i wskaźnikowania:****Równania reakcji:**

- 1.
- 2.
- 3.

**Odczynniki:**

**Wyniki miareczkowania:**Objętość zużytego mianowanego roztworu  $\text{KBrO}_3$ :

$$V_{1 \text{ KBrO}_3} =$$

$$V_{2 \text{ KBrO}_3} =$$

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

$$V_{1 \text{ Na}_2\text{S}_2\text{O}_3} =$$

$$V_{2 \text{ Na}_2\text{S}_2\text{O}_3} =$$

**Obliczenia:****Masa molowa chlorowodoru chininy 360,9 g/mol****Zawartość procentowa chlorowodoru chininy w badanej próbce wynosi .....**