

Jodometryczne oznaczanie H₂O₂ (wody utlenionej)

Otrzymałą do analizy próbkę w kolbie miarowej 100 mL rozcieńczyć i uzupełnić do kreski wodą destylowaną, dokładnie wymieszać. Do kolby stożkowej o pojemności 300 mL odpipetować 20 - 25 mL roztworu. Dodać 10 mL H₂SO₄, 2 g KJ (kolejność dodawanych odczynników ważna!). Po upływie 10 minut miareczkować mianowanym roztworem Na₂S₂O₃ do pojawienia jasnożółtej barwy roztworu. Dodać 1 mL skrobi i miareczkować dalej do zaniku niebieskiej barwy roztworu. Oznaczenie wykonać w 3 powtórzeniach. Obliczyć zawartość wody utlenionej korzystając ze wzoru:

$$m = v \times c \times 0,01701 \times w \text{ [g]}$$

gdzie:

c, v – miano [mol/L] i objętość [mL] roztworu Na₂S₂O₃

0.01701 – milirównoważnik H₂O₂ [g/mmol]

w – współmierność kolby do pipety