**LABORATORIUM**

 **ANALIZA ILOŚCIOWA. ALKACYMETRIA**

**Alkalimetryczne oznaczanie kwasu siarkowego.**

Podstawą oznaczenia jest miareczkowanie kwasu siarkowego(VI) za pomocą mianowanego roztworu NaOH:

**Proszę uzupełnić równanie reakcji**

Otrzymany do analizy roztwór w kolbce miarowej o poj. 100 cm3 rozcieńczyć do kreski i dokładnie wymieszać. Odpipetować 20 cm3 tego roztworu do kolbki stożkowej o poj. 250 cm3; rozcieńczyć wodą do objętości ok. 70 cm3, dodać kilka kropli 0,1% roztworu oranżu metylowego i miareczkować mianowanym roztworem NaOH do zmiany barwy z czerwonej na żółtą.

Obliczyć zawartość kwasu w próbce do analizy biorąc do obliczeń miano NaOH z poprzednich zajęć. Opisać w sprawozdaniu sposób wykonania obliczeń.

|  |  |
| --- | --- |
| Objętośc titranta, ml | Masa kwasu siarkowego(VI), g |
| 20,50 |  |
| 20,55 |  |
| 20,45 |  |
|  | Masa średnia:  |