

## Jodometryczne oznaczanie zawartości chloru aktywnego w wodzie

Otrzymany do analizy roztwór rozcieńczyć wodą destylowaną w kolbce miarowej do kreski (100 ml) i dokładnie wymieszać.

Do kolby stożkowej wprowadzić cylindrem miarowym 10 ml 1N H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, 10 ml 10% roztworu KI, 70 ml H<sub>2</sub>O destylowanej i następnie pipetą 10 ml roztworu z kolbki a 100ml. Roztwór wymieszać, kolbkę przykryć bibułą i pozostawić na 5 minut. Próbkę tę traktujemy jako 100 ml badanej wody.

Po upływie tego czasu zmiareczkować wydzielony I<sub>2</sub> roztworem Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 0,001N. Miareczkowanie prowadzić prawie do zaniku żółtego zabarwienia, następnie dodać kilka kropli skrobi i szybko domiareczkować do odbarwienia się roztworu.

Zawartość chloru aktywnego w miligramach na 1 litr analizowanej wody obliczyć wg wzoru:

$$X = V * 0,0355 * 10$$

0,0355 - ilość mg chloru odpowiadająca 1 ml 0,001 N Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

V - ilość ml Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 0,001 N.