

## MESURE DE LA CONCENTRATION DU CHLORE ACTIF (ou JAVEL) 30 à 150 mg/L

### Matériel et réactifs

Flacon verre gradué 125 ml BC	1FG000
Tube gradué 5-10 ml & A/B	12TG02
Burette de Mohr, graduation 0-15 ml	1BD001
Statif pour mallette	1SC004

2 x Sodium Hyposulfite N/35,5	125 ml	1SH047
2 x Potassium Iodure	60 ml	1PI004
2 x Acide Acétique ½	60 ml	1AA001
1 x Amidon Soluble	60 ml	1AS025

### Mode opératoire

- Remplir la burette d'Hyposulfite de Sodium N/35,5 jusqu'au trait zéro.
- Prélever 100 ml de solution à analyser à l'aide du flacon gradué.
- Ajouter 10 ml d'Iodure de Potassium à l'aide du tube gradué et 50 gouttes d'Acide Acétique.
- Une coloration brun-rouge apparaît.
- Verser goutte à goutte l'Hyposulfite de la burette, jusqu'à obtenir une teinte jaune pâle.
- Ajouter alors 16 gouttes d'Amidon, la solution va se colorer en bleu-noir.
- Continuer à verser l'Hyposulfite jusqu'à décoloration totale.
- Relever le volume coulé, soit V (ml).

### Résultats

Titre de la solution en mg/L de Cl<sub>2</sub> actif = V (ml) x 10

Titre de la solution en degré chlorométrique = V (ml) x 0,00315