

## MANGANESE

### Gamme : 0,05 à 2,0 mg/L

En présence de Périodate en milieu acétique, les ions Manganèse sont oxydés et réagissent avec le Tétraméthyl-diamino-diphénylméthane en développant, pendant 15 à 30 secondes, une coloration bleue, proportionnelle à la concentration en ions Manganèse.

#### Matériel et réactifs

Tube gradué 5-10 ml & A/B	12TG02
Plaquette Manganèse 0,05 - 2,0 mg/l	1PM001

1 x Indicateur TDD	60 ml	1IT001
1 x Neutralisant	60 ml	1N6000
1 x Acide Acétique ½	60 ml	1AA001
1 x Sodium Periodate	20 gr	1SP004
Papier indicateur pH 1 à 11	1 rouleau	1PI201

#### Mode opératoire

- Neutraliser l'échantillon d'eau à analyser, si son pH est inférieur à 7.
- Remplir le tube gradué jusqu'au trait A avec de l'eau à analyser.
- Ajouter 2 à 3 grains de Sodium Périodate et agiter jusqu'à dissolution.
- Ajouter 6 gouttes d'Acide Acétique½ et 12 gouttes d'indicateur TDD.
- Agiter.
- Comparer la couleur de l'échantillon à la plaquette colorimétrique, en plaçant le tube derrière la partie incolore de la plaquette.
- Lorsque les couleurs sont identiques, relever la valeur correspondante.

**Teneur en Manganèse en mg/L : valeur lue sur la plaquette colorimétrique**