

1.1 Méthodes

3

3

5


Phosphate HR avec réactif liquide

5 – 80 mg/l PO₄

Cette méthode est appropriée pour la détermination des orthophosphates dans l'eau de chaudière et dans les conduits d'amenée d'eau potable. C'est pourquoi l'échantillon doit être filtré avant l'analyse afin d'éliminer les phosphates en suspension non solubles. Est approprié pour cette filtration un filtre dit GF/C.

Desserrer l'une de l'autre les deux moitiés du porte-filtre et mettre en place un filtre GF/C dans le logement prévu à cet effet. Revisser l'une à l'autre les deux moitiés du porte-filtre.

Attention : En revissant le porte-filtre, veillez au bon positionnement de la bague d'étanchéité !

1. Verser **env. 14 ml d'échantillon** dans une seringue propre de 20 ml.
2. Fixer l'unité de filtration à l'extrémité et vider cette dernière jusqu'à la marque 10 ml.
3. Verser **10 ml d'échantillon** depuis l'unité de filtration préparée dans une cuvette de 24 mm et fermer hermétiquement la cuvette avec le couvercle.
4. Mettre la cuvette dans la chambre de mesure.
Positionnement .
5. Appuyer sur la touche **ZERO**.
6. Retirer la cuvette de la chambre de mesure.
7. Tenir le flacon compte-gouttes verticalement et en appuyant lentement, verser de grosses gouttes de même taille dans la cuvette:
25 gouttes PB1 (Ammonium Molybdate)
8. Bien refermer la cuvette avec le couvercle et mélanger le contenu en agitant.

Préparer zéro
Presser ZÉRO

1.1 Méthodes

9. Ajouter **25 gouttes PB2 (Ammonium Metavandate)** dans le même échantillon.
10. Bien refermer la cuvette avec le couvercle et mélanger le contenu en agitant.
11. Mettre la cuvette dans la chambre de mesure.
Positionnement \times .

Zéro accepté
Préparer test
Presser TEST

Compte à rebours
10:00

12. Appuyer sur la touche **TEST**.
Attendre un temps de réaction de **10 minutes**.

La mesure s'effectue automatiquement après écoulement du temps de réaction.

Le résultat s'affiche sur l'écran, en mg/l Phosphate.

Remarques:

1. Une dissolution préalable est nécessaire pour l'analyse des polyphosphates et du phosphate total (voir en page 230).
2. Réactifs et accessoires disponibles sur demande.
3. Conversions:
 $\text{mg/l P} = \text{mg/l PO}_4 \times 0,33$
 $\text{mg/l P}_2\text{O}_5 = \text{mg/l PO}_4 \times 0,75$
4. ▲ P
 PO₄
 ▼ P₂O₅