

1.1 Méthodes

6

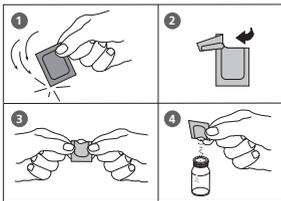
2

Ammonium avec réactifs en sachet de poudre (PP)

0,01 – 0,8 mg/l N



Ø 24 mm



Compte à rebours 1

3:00

départ: ↴

Compte à rebours 2

15:00

départ: ↴

Préparer zéro
Presser ZÉRO

Zéro accepté
Préparer test
Presser TEST

Préparer deux cuvettes propres de 24 mm.
Repérer l'une des deux cuvettes comme cuvette de calibrage.

1. Verser **10 ml d'eau déminéralisée** dans une cuvette propre de 24 mm (cuvette de calibrage).
2. Verser **10 ml d'échantillon** dans une deuxième cuvette propre de 24 mm (cuvette à échantillon).
3. Ajouter dans chaque cuvette le contenu **d'un sachet de poudre Vario Ammonium Salicylate F10** directement à partir de la pellicule.
4. Refermer les couvercles respectifs des cuvettes et mélanger le contenu en agitant les cuvettes.

5. Appuyer sur la touche **TEST**.
Attendre **un temps de réaction de 3 minutes**.

Continuer comme suit après l'expiration du temps de réaction:

6. Ajouter dans chaque cuvette le contenu **d'un sachet de poudre Vario Ammonium Cyanurate F10** directement à partir de la pellicule.
7. Refermer les couvercles respectifs des cuvettes et mélanger le contenu en agitant les cuvettes.

8. Appuyer sur la touche **TEST**.
Attendre **un temps de réaction de 15 minutes**.

Continuer comme suit après l'expiration du temps de réaction:

9. Placer ensuite la cuvette de calibrage dans la chambre de mesure. Positionnement \bar{X} .
10. Appuyer sur la touche **ZÉRO**.
11. Retirer la cuvette de la chambre de mesure.
12. Placer ensuite la cuvette à échantillon dans la chambre de mesure. Positionnement \bar{X} .
13. Appuyer sur la touche **TEST**.

Le résultat de la mesure s'affiche et indique l'ammonium en mg/l.

1.1 Méthodes

Remarques:

1. Ajuster les échantillons d'eau très basiques ou acides à pH 7 avec de l'acide sulfurique 0,5 mol/l (1 N) ou avec une solution d'hydroxyde de sodium 1 mol/l (1 N).
2. Interférences:

Substance interférente	Niveaux d'interférence et traitements
Calcium	supérieur à 1000 mg/l CaCO_3
Fer	Interfère à tous les niveaux. Corriger de la façon suivante: a) déterminer la concentration de fer présent dans l'échantillon en effectuant un dosage du fer total. b) ajouter à l'eau déionisée la même concentration en fer que celle déterminée (étape 1). L'interférence sera éliminée avec succès.
Magnésium	supérieur à 6000 mg/l CaCO_3
Nitrate	supérieur à 100 mg/l $\text{NO}_3\text{-N}$
Nitrite	supérieur à 12 mg/l $\text{NO}_2\text{-N}$
Phosphate	supérieur à 100 mg/l $\text{PO}_4\text{-P}$
Sulfate	supérieur à 300 mg/l SO_4
Sulfure	intensifie la couleur
Glycine, Hydrazine, Couleur, Turbidité	Les interférences moins courantes telles que l'Hydrazine et la Glycine provoquent une intensification des couleurs dans l'échantillon préparé. La turbidité et la couleur donnent des valeurs élevées erronées. Les échantillons présentant des interférences importantes nécessitent une distillation.

3. ▲ N
 NH_4
 ▼ NH_3