

## 1.1 Méthodes

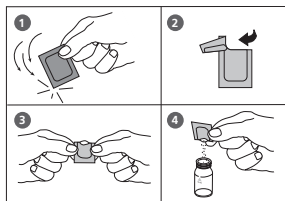
1 6 7

### DEHA (hydroxylamine de N,N-diéthyle) avec réactif en sachet de poudre (PP) et réactif liquide

0,02 – 0,5 mg/l DEHA / 20 – 500 µg/l DEHA



Ø 24 mm



Compte à rebours  
10:00  
départ: ↵

Préparer zéro  
Presser ZÉRO

Zéro accepté  
Préparer test  
Presser TEST

Préparer deux cuvettes propres de 24 mm (rem. 2). Repérer l'une des deux cuvettes comme cuvette de calibration.

1. Verser **10 ml d'eau entièrement déminéralisée** dans une cuvette propre de 24 mm (cuvette de calibration).
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 OXYSCAV 1 Rgt**, directement à partir de la pellicule.
4. Refermer les couvercles respectifs des cuvettes et mélanger le contenu en retournant les cuvettes.
5. Ajouter dans chaque cuvette **0,20 ml de solution VARIO DEHA 2 Rgt** (rem. 4).
6. Refermer les couvercles respectifs des cuvettes et mélanger le contenu en retournant les cuvettes.
7. Appuyer sur la touche **[↵]**.

Attendre pendant **un temps de réaction de 10 minutes** (rem. 5).

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

8. Placer ensuite la cuvette de calibration dans la chambre de mesure. Positionnement **X**.
9. Appuyer alors sur la touche **ZÉRO**.
10. Sortir la cuvette de la chambre de mesure.
11. Placer ensuite la cuvette à échantillon dans la chambre de mesure. Positionnement **X**.
12. Appuyer alors sur la touche **TEST**.

Le résultat s'affiche sur l'écran, en µg/l de DEHA.

## 1.1 Méthodes

### Remarques:

1. Domaine d'utilisation: détermination de la teneur en dépôts d'agents inhibiteurs de corrosion (liant d'oxygène) dans l'eau d'alimentation des chaudières ou dans l'eau de condensation.
2. Pour éviter les erreurs dues aux dépôts ferrugineux, rincer les appareils en verre avant l'analyse en utilisant une solution d'acide chlorhydrique (de concentration 20 % env.) et de l'eau entièrement déminéralisée.
3. Etant donné que la réaction est dépendante de la température, tâchez de respecter une température de  $25^{\circ}\text{C} \pm 3^{\circ}\text{C}$ .
4. Doser les volumes en utilisant une pipette de classe A appropriée.
5. Placer la cuvette de calibrage et la cuvette à échantillon dans l'obscurité pendant le temps de la couleur chromogène. L'action de la lumière UV (lumière solaire), pendant le temps de la couleur chromogène, conduit à des valeurs mesurées excessives.
6. Perturbations:
  - Le fer (II) est un facteur perturbateur en toutes quantités  
Pour déterminer la concentration en fer (II), on répétera le test sans addition de la solution VARIO DEHA Rgt. 2. Si la concentration est supérieure à  $20 \mu\text{g/l}$ , la valeur affichée sera soustraite du résultat de la détermination du DEHA.
  - Les substances réductrices de fer (III) provoquent des interférences. Les substances qui complexent fortement le fer sont susceptibles de provoquer des interférences.
  - Substances susceptibles de provoquer des interférences à partir de la concentration indiquée:

Borate (comme $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7$ )	500 mg/l
Cobalt	0.025 mg/l
Cuivre	8.0 mg/l
Dureté (comme $\text{CaCO}_3$ )	1000 mg/l
Lignosulfonates	0.05 mg/l
Manganèse	0.8 mg/l
Molybdène	80 mg/l
Nickel	0.8 mg/l
Phosphate	10 mg/l
Phosphonates	10 mg/l
Sulfate	1000 mg/l
Zinc	50 mg/l

7. Il existe une option pour faire passer l'unité de mg/l à  $\mu\text{g/l}$ .

▲ mg/l  
▼  $\mu\text{g/l}$