

1.1 Méthodes

1 6 5

DEHA (hydroxylamine de N,N-diéthyle) avec pastille et réactif liquide

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



Ø 24 mm

Préparer zéro
Presser ZÉRO

1. Verser **10 ml d'échantillon** dans une cuvette de 24 mm propre et fermer cette dernière avec son couvercle (rem. 1).
2. Placer ensuite la cuvette dans la chambre de mesure. Positionnement Σ .

3. Appuyer alors sur la touche **ZÉRO**.

4. Sortir la cuvette de la chambre de mesure.

5. Tenir la bouteille à compte-gouttes dans une position verticale et, en pressant doucement, verser des gouttes de même grosseur dans la cuvette:

6 gouttes (0,25 ml) de DEHA Test Solution.

6. Refermer le couvercle de la cuvette et mélanger le contenu en la retournant.

7. Ajouter au même échantillon **une pastille de DEHA ou 25 gouttes de FE7** et l'écraser/mélanger à l'aide d'un bâtonnet à mélanger propre.

8. Fermer la cuvette en utilisant son couvercle et mélanger le contenu en basculant la cuvette jusqu'à ce que la pastille se soit dissoute.

9. Placer ensuite la cuvette dans la chambre de mesure (rem. 3). Positionnement Σ .

10. Appuyer alors sur la touche **TEST**.

Attendre **un temps de réaction de 10 minutes.**

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

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

Zéro accepté
Préparer test
Presser TEST

Compte à rebours
10:00

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 $20^{\circ}\text{C} \pm 2^{\circ}\text{C}$.
4. Pendant le temps de développement de la couleur, placer la cuvette à échantillon dans la chambre de mesure ou dans l'obscurité. (Si la solution de réactif est exposée à un rayonnement UV (lumière solaire), cela entraînera à des valeurs excessives.)
5. Perturbations:
 - Le fer (II) est un facteur perturbateur en toutes quantités
Pour déterminer la concentration en fer (II), on répètera le test sans addition de la solution DEHA. 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 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

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

▲ mg/l
▼ $\mu\text{g/l}$