

1.1 Méthodes

2 2 7

Fer HR avec réactifs liquides

0,1 – 10 mg/l Fe^{2+/3+}



L'échantillon doit être filtré avant la détermination si une détermination du fer dissout est nécessaire (diamètre de pore 0,45µm). Dans le cas contraire, la détermination s'appliquera également aux particules de fer et au fer en suspension.

Préparer zéro
Presser ZÉRO

1. Verser **10 ml d'échantillon préparée** dans une cuvette propre de 24 mm et bien fermer le couvercle de la cuvette.
2. Mettre la cuvette dans la chambre de mesure.
Positionnement \bar{X} .
3. Appuyer sur la touche **ZERO**.
4. Retirer la cuvette de la chambre de mesure.
5. Tenir le flacon compte-gouttes verticalement et en appuyant lentement, verser de grosses gouttes de même taille dans la cuvette:
10 gouttes FE6 (Thioglycolate)
6. Bien refermer la cuvette avec le couvercle et mélanger le contenu en agitant. Attendre jusqu'à ce que la couleur violette ait disparu, puis continuer.
7. Tenir le flacon compte-gouttes verticalement et en appuyant lentement, verser de grosses gouttes de même taille dans la cuvette:
10 gouttes FE8
8. Bien refermer la cuvette avec le couvercle et mélanger le contenu en agitant.
9. Mettre la cuvette dans la chambre de mesure.
Positionnement \bar{X} .

1.1 Méthodes

Zéro accepté
Préparer test
Presser TEST

Compte à rebours
15:00

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

Attendre un temps de réaction de **15 minutes** (Rem. 1).

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

Le résultat s'affiche dans l'affichage en mg/l de fer.

Remarques:

1. Si des agents complexants puissants sont présents dans l'échantillon, le temps de réaction devra être prolongé jusqu'à ce qu'aucun développement chromogène supplémentaire ne soit plus visible. Toutefois, la mesure ne saisit pas les complexes de fer très forts. Dans ce cas, il est nécessaire de détruire les agents complexants par oxydation au moyen d'acide/de persulfate et de corriger ensuite le pH de l'échantillon par neutralisation à une valeur de 6 – 9 (pour la démarche à suivre, voir p. 152).
2. Pour la détermination du fer total dissout et en suspension, l'échantillon doit être bouilli avec de l'acide/du persulfate. Neutralisez ensuite à une valeur de pH de 6 – 9 et compléter ensuite au volume initial en ajoutant de l'eau entièrement déminéralisée (pour la démarche à suivre, voir p. 152).