

**Applications et secteurs d'activité**

Eaux potables, de surface et salées, eaux usées domestiques et industrielles, eaux de chaudières et de refroidissement.

**Références**

Méthodes standard APHA, 23e éd., Méthode 2320 B - 1997

ASTM D 1067-02, Acidité ou alcalinité de l'eau, Méthode d'essai B

Méthodes USEPA pour l'analyse chimique de l'eau et des déchets, Méthode 310.1 (1983)

**Chimie**

L'alcalinité totale ou « M » est déterminée à l'aide d'un titrant d'acide chlorhydrique et d'un indicateur vert de bromocrésol/rouge de méthyle. Le point final du titrage est atteint à pH 4,5. Les résultats sont exprimés en ppm (mg/L) de carbonate de calcium (CaCO<sub>3</sub>).

**Systèmes d'analyse disponibles**

Titrimétrie : Titrets®

**Conditions de stockage**

Les produits doivent être conservés à l'abri de la lumière et à température ambiante.

**Durée de conservation**

Kits Titrets® : au moins 1 an

**Informations sur les interférences**

• L'alcalinité d'une eau correspond à sa capacité de neutralisation des acides et à la somme de toutes les bases titrables. L'alcalinité de nombreuses eaux de surface étant principalement fonction de leur teneur en carbonates, bicarbonates et hydroxydes, les résultats d'alcalinité totale sont généralement considérés comme une indication de la concentration combinée de ces constituants. Cependant, les résultats d'analyse peuvent également inclure des apports de borates, de

phosphates, de silicates ou d'autres bases, le cas échéant.

• Les échantillons doivent être analysés dès que possible après le prélèvement afin d'éviter une exposition prolongée à l'air.

La filtration, la dilution ou toute autre manipulation de l'échantillon peut entraîner des résultats erronés.

• La couleur, la turbidité ou la formation d'un précipité de l'échantillon pendant le titrage peuvent masquer le changement de couleur final.

• Les agents oxydants ou réducteurs peuvent interférer en détruisant l'indicateur.

**Interprétation des résultats**

À la fin du titrage, la couleur de la solution dans l'ampoule test passe du rose au vert vif. Si l'ampoule est remplie d'échantillon mais que la solution reste rose (c'est-à-dire qu'elle ne vire pas au vert), l'alcalinité totale de l'échantillon est inférieure à la plage de test. Si la solution dans l'ampoule passe au vert vif dès l'introduction de la première petite dose d'échantillon, l'alcalinité totale de l'échantillon est supérieure à la plage de test. Si l'échantillon lui-même devient rose ou rouge immédiatement après l'ajout de la solution indicatrice (« Activateur ») (avant l'introduction de l'échantillon dans l'ampoule de test), le pH de l'échantillon est inférieur ou égal à 4,5, ce qui indique que l'alcalinité de l'échantillon est de 0 ppm.

**Déclaration de précision**

Les déclarations de précision sont basées sur des tests en laboratoire réalisés dans des conditions idéales avec des étalons de concentration connue préparés dans de l'eau déionisée.

En raison de la nature non linéaire de l'échelle de test, la précision de ces tests varie selon l'emplacement du résultat sur l'échelle.

K-9810 : + 6 ppm à 20 ppm

K-9815 : + 10 ppm à 100 ppm

K-9820 : + 20 ppm à 200 ppm



SIMPLICITY IN WATER ANALYSIS



### Informations de sécurité

Les fiches de données de sécurité (FDS) sont disponibles sur demande et sur [www.sdsfetch.com](http://www.sdsfetch.com).

Lire la FDS avant d'utiliser ces produits.

Briser l'embout d'une ampoule à l'air libre sans valve peut provoquer l'éclatement de l'ampoule en verre.

Porter des lunettes de sécurité et des gants de protection.



SIMPLICITY IN WATER ANALYSIS

AUXILAB

Material de laboratorio  
Laboratory supplies



matériel de laboratoire

01 76 43 43 00

Rogosampaic@rogosampaic.com

www.rogosampaic.com