

## 1.1 Méthodes

4 0 5

### Zinc avec réactifs liquides et poudre

0,1 – 2.5 mg/l Zn



Ø 24 mm

**Préparer zéro**  
**Presser ZÉRO**

1. Verser **10 ml d'échantillon** 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  $\chi$ .

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:

**20 gouttes KS243 (Zinc Reagent 1)**

6. Bien refermer la cuvette avec le couvercle et mélanger le contenu en agitant.

7. Ajouter **1 cuillère de mesure du réactif KP244 (Zinc Reagent 2)** (Rem. 1).

8. Bien refermer la cuvette avec le couvercle et dissoudre la poudre en retournant la cuvette.

9. Mettre la cuvette dans la chambre de mesure. Positionnement  $\chi$ .

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

**Zéro accepté**  
**Préparer test**  
**Presser TEST**

Le résultat s'affiche en mg/l de zinc.

## 1.1 Méthodes

### Remarques:

1. Pour le bon dosage, utiliser la cuillère de mesure du réactif fournie.
2. Ce test permet de déterminer le zinc soluble libre. Le zinc lié à des agents de complexage puissants n'est pas enregistré.
3. Les cations comme les liaisons d'ammonium quaternaire entraînent un changement chromatique du rouge rosé au violet en fonction des concentrations de cuivre existantes. Dans ce cas, ajouter à l'échantillon du KS89 (cationic suppressor) en goutte à goutte jusqu'à voir apparaître une couleur orange/bleue. Attention : Agiter l'échantillon après chaque goutte ajoutée.