

## Méthode de détermination du phosphate (P mg/l) à l'aide d'un test de couleurs:

- Rincez les fioles avec l'eau du cours d'eau.  
*Ne rejetez pas l'eau de rinçage dans le cours d'eau, car il peut contenir des traces de produits chimiques.*
- A l'aide de la seringue versez 6ml d'eau du cours d'eau dans chaque fiole.
- Ajoutez 5 gouttes du **réactif 1** dans une des deux fioles. Ce sera la **fiole 1**. L'autre, la **fiole 2**, sera la fiole témoin dans laquelle on ne versera aucun réactif.  
*Attention! C'est un acide fort, à utiliser avec précautions!*
- Fermez les fioles et secouez-les.
- Ajoutez 1 micro cuillère du **réactif 2** dans la fiole 1. Secouez-la bien jusqu'à ce la poudre soit complètement dissoute. Vous obtiendrez alors une teinte bleue.
- Attendez 2 minutes.
- Placez les fioles dans le socle noir et comparez la couleur des solutions avec le disque de couleurs.
- Lisez la concentration en P correspondant à la couleur.  
*L'intensité de la couleur bleue est proportionnelle à la quantité de phosphate de l'échantillon du cours d'eau.*
- Notez votre résultat dans votre rapport.

## Matériel:

- Le set de titrage du phosphate composé de:
  - 2 fioles en verre
  - Une seringue
  - Une micro cuillère
  - Réactif 1: acide sulfurique ( $H_2SO_4$ )
  - Réactif 2: acide ascorbique ( $C_6H_8O_6$ )
- Bouteille contenant un échantillon du cours d'eau
- Socle noir
- Feuille de rapport

