

## **Matière : Techniques d'analyse biochimique**

Cette Annonce concerne les groupes TP : **G 3** et **G 4**  
(du lundi 06/03/2023)

### **TP1 : Préparation de solution tampon**

**Type du tampon :** Tampon Acétate

**Concentration du tampon à préparer :** 0,2 M

**pH du tampon à préparer :** 5

**Volume du tampon à préparer :** 40 ml

#### **Réactifs disponible :**

- 1) Acide acétique ( $\text{CH}_3\text{COOH}$ ) : Solution stock de 0,2 M
- 2) Acétate de sodium ( $\text{CH}_3\text{COONa}$ ) : sous forme solide (masse molaire = 82,03 g/mole)

#### **⇒ Chaque étudiant doit calculer :**

- 1) Le volume d'acide acétique à prendre (de la solution stock)
- 2) La quantité de l'acétate de sodium à peser (en grammes)

⇒ Durant la séance de TP, les étudiants vont apprendre préparer eux-mêmes leurs solutions tampon, en utilisant les quantités de l'acide faible et de la base conjuguée, qu'ils ont calculées.

⇒ Le pH des solutions tampons préparées par les étudiants sera ensuite vérifié par un pH mètre.

⇒ Le pouvoir tampon des solutions préparées sera estimé par ajout d'un volume de NaOH (base forte), et mesure du nouveau pH (la variation de pH sera comparée à celle obtenue lorsque le même volume de NaOH est ajoutée à l'eau distillée).

⇒ Chaque étudiant préparera un compte rendu du TP (travail individuel, selon la méthodologie de rédaction du compte-rendu qui vous a été envoyé) => il faut s'assurer de prendre note de tout ce que vous avez fait durant les TP en détail pour le présenter dans le compte rendu.