

Matière : Techniques d'analyse biochimique

Cette Annonce concerne les groupes TP : **G 1** et **G 2**
(du Dimanche 05/03/2023)

TP1 : Préparation de solution tampon

Type du tampon : Tampon Acétate

Concentration du tampon à préparer : 0,2 M

pH du tampon à préparer : 4.5

Volume du tampon à préparer : 70 ml

Réactifs disponible :

- 1) Acide acétique (CH_3COOH) : Solution stock de 0,2 M
- 2) Acétate de sodium (CH_3COONa) : 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.