**Fiche technique : Détermination de la masse d’acide citrique**

****

**A ) Réalisation du dosage pHmétrique**

Une fois toutes les mesures effectuées, ne pas oublier de cliquer sur  pour arrêter l’acquisition.

****

**3)** Saisir au clavier de l’ordinateur la valeur du volume versé en mL pour chaque mesure.

**4 )** Cliquer sur « Ok Suivant » pour valider chaque mesure.

 ****

**1 )** Démarrer l’acquisition en cliquant sur . La fenêtre « Lancement de l’acquisition » apparaît.

**2 )** Entrer le nom de l’expérience

« Dosage jus de citron »

puis cliquer sur « Lancer ».

**B ) Lissage de la courbe**

**1 )** Cliquer sur l’icône « traitement des données ».

**3 )** Cliquer ici pour choisir la méthode de lissage : « BSpline ».

****

**4 )** Cliquer sur les flèches pour régler ordre : 2

**5)** Cliquer sur « Tracer ».

Permet de :

* cacher
* supprimer

une courbe (entre autre !!)

Nom de la nouvelle courbe (pH I) qui va apparaître sur le graphique.

**2)** Cliquer sur « lissage » pour faire apparaître cette fenêtre.

**C ) Détermination du volume à l’équivalence : Outil « Coordonnées »**



**1 )** Clic sur « Outils »

**2 )** Sélectionner l’outil « Coordonnées » en cliquant dessus

**D ) Détermination du volume à l’équivalence : méthode des tangentes**



**1 )** Clic sur « Outils »

**2 )** Sélectionner l’outil « Tangente pH » en cliquant dessus.

**2° ) Manipulation de cet outil**



Déplacer ces deux points pour mettre la première droite tangente à la courbe.

Déplacer ce point pour mettre la deuxième droite tangente à la courbe.



Clic sur « outils » puis « coordonnées » pour déterminer le volume à l’équivalence

(voir ci – dessus)

*Point d’équivalence*

Appuyer sur « Entrée » pour créer la droite visualisée.