

# Réalisation d'un dosage pH-métrique

Étalonner le pH-mètre à l'aide des solutions tampons.

A l'aide d'une pipette jaugée (préalablement rincée), préparer la prise d'essais dans un bécher en suivant le protocole expérimental.

Remplir la burette graduée (préalablement rincée) avec le réactif titrant.  
Déposer le bécher muni d'un turbulent sur un agitateur magnétique.

Introduire la sonde de mesure dans le bécher.  
Mettre l'agitation en marche.

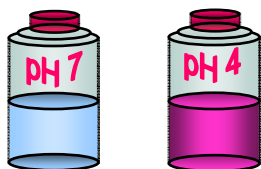
Verser, millilitre par millilitre, le réactif titrant dans le bécher. A chaque ajout, relever dans un tableau le volume  $V_B$  de solution titrante versée et le pH du mélange. Réduire le volume des ajouts de solution titrante quand le pH varie plus rapidement.

Continuer jusqu'à la fin du saut de pH.

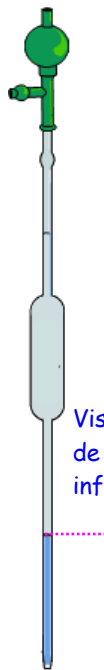
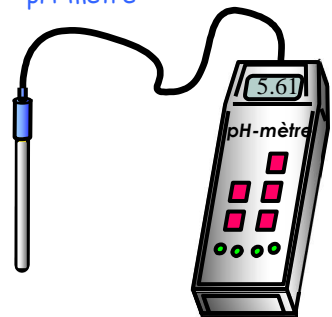
Représenter graphiquement l'évolution  $pH = f(V_B)$ .

Déterminer l'équivalence par la méthode des tangentes ou par celle de la dérivée numérique.

Solutions tampons

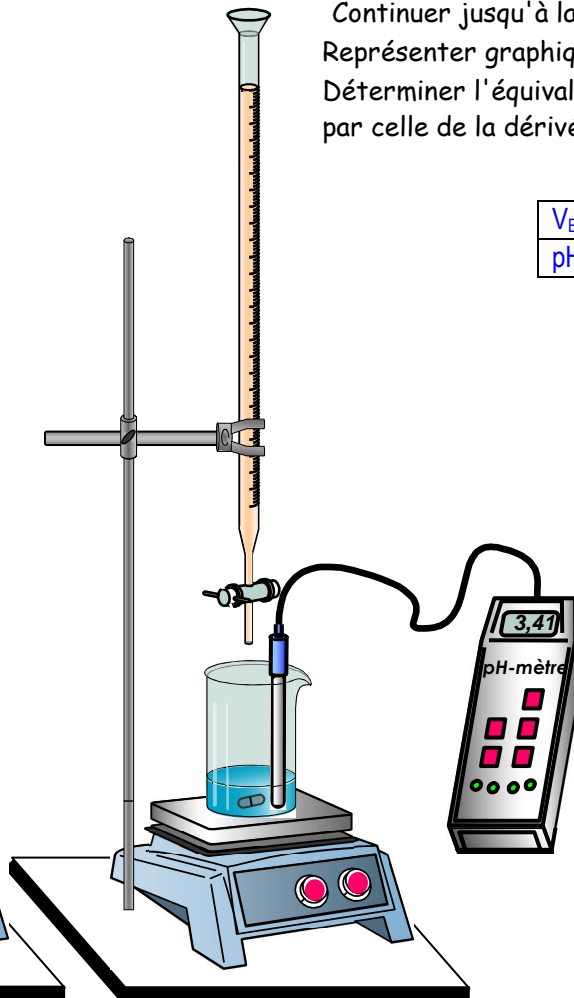
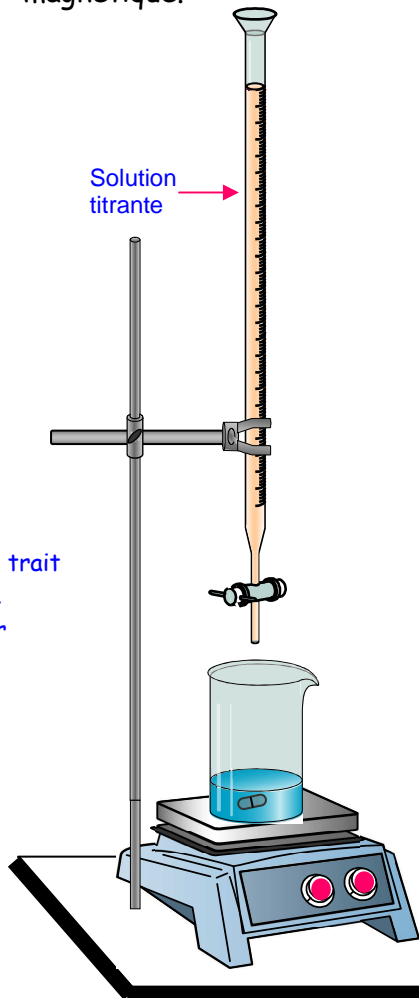


pH-mètre



Visée du trait de jauge inférieur

Solution titrante



Solution titrée  
Eau distillée suivant le protocole

$V_B$ (mL)	**	**	**	**	**	**
pH	**	**	**	**	**	**

