

# Fiche méthode : Quelques conseils pour effectuer un dosage par titrage précis

Pour effectuer un dosage précis, il convient non seulement d'utiliser la verrerie adaptée et propre, mais aussi de suivre quelques conseils ci-dessous.

## TERMES EMPLOYES DANS LES DOSAGES

- ❑ **Solution titrante** : solution dont on connaît la concentration
- ❑ **Equivalence** : état final du système chimique pour lequel les réactifs ont été introduits en proportions stœchiométriques. C'est aussi l'état du système pour lequel il y a changement de réactif limitant
- ❑ **Véq** : volume de solution titrante versé à l'équivalence.

## PRELEVEMENT DE LA SOLUTION A DOSER :

- ❑ Utiliser une pipette jaugée munie d'un **pipeteur** ou une pipette automatique.
- ❑ **Ne jamais pipeter dans un flacon** ; verser le liquide à prélever dans un bécher propre et sec.
- ❑ Pipeter le volume souhaité, en tenant le bécher légèrement incliné et la pipette verticale. (**ne jamais retourner une pipette**)
- ❑ Verser ce volume de solution à doser dans un **bécher** ou un **erlenmeyer** et y ajouter un barreau aimanté (turbulent)
- ❑ **Reposer** la pipette sur la table en oubliant pas de **retirer le pipeteur**. Pour les pipettes automatiques elles doivent être posées verticalement sur leur support et le tampon de protection ne doit jamais être imbibé de solution.

## REALISATION DU DOSAGE

- ❑ **Rincer** la burette avec la solution titrante (ne pas gaspiller pour autant la solution).
  - ❑ **Réaliser le zéro**(a) en veillant à ce qu'il n'y ait pas d'air dans la partie inférieure (b).
- Placer le récipient contenant la solution à doser sous la burette (et sur l'agitateur magnétique).
- ❑ **Mettre l'agitation en route** (attention aux électrodes s'il s'agit d'un dosage pH-métrique ou conductimétrique).
  - ❑ Effectuer un **dosage rapide** avant de réaliser un **dosage précis**.(inutile en conductimétrie)

