

## Fiche 21 : Introduction des réactifs

Version du

02/04/2007

### Prélèvement

Celui-ci doit être fait avec une verrerie adaptée :

- pour un titrage :
  - avec un élément de **verrerie jaugée (pipette)** pour les espèces dont la quantité est prise en compte dans le calcul ;
  - avec un élément de **verrerie graduée (éprouvette)** pour les espèces dont la quantité, en excès, n'est pas prise en compte dans le calcul ;
  - pour une préparation organique la verrerie graduée suffit en général.
- **On ne prélève jamais directement dans un flacon** ; on verse une quantité suffisante dans un **bécher**, dans lequel on fait les prélèvements ultérieurs. **Noter sur la verrerie la nature du contenu.**
- Utilisation d'un **distributeur** : ceux-ci servent à délivrer des solutions souvent concentrées et sont communs à l'ensemble du groupe d'étudiants ; ils sont placés sur une paillasse commune, derrière une vitre de protection pour éviter les projections et sont à manipuler avec précautions.

### Introduction

- Respecter absolument l'**ordre des réactifs** pour éviter des réactions parasites.
- **Une solution concentrée est versée dans le solvant** (eau ou autre) et non l'inverse (particulièrement le cas des solutions acides) pour éviter échauffement et projection.
- L'introduction à la pipette jaugée se fait en gardant la pipette verticale et le récipient incliné, l'extrémité de la pipette affleurant le verre du récipient.
- Dans le cas d'un **transvasement**, respecter qu'il soit **quantitatif** : il faut **rincer** le flacon avec le **solvant** adapté.

### Remarques

- Pour verser on peut s'aider d'un entonnoir. On distingue les **entonnoirs à solide** à tige large et courte des **entonnoirs à liquide** à tige fine en longue.
- Attention aux sources de chaleur en cas d'utilisation de produits inflammables.

RN-Chimie