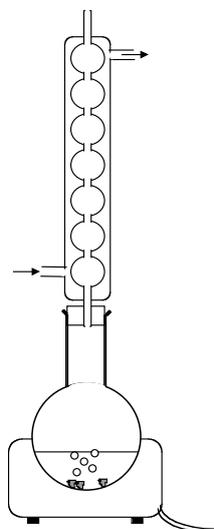
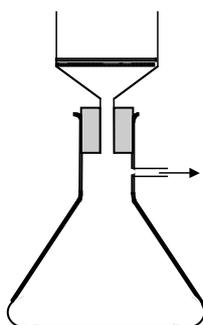


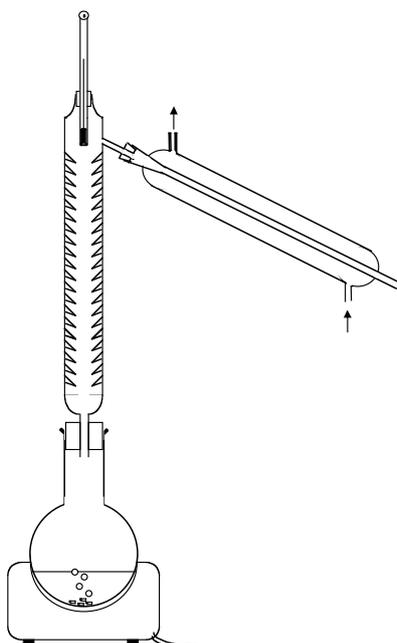
QUELQUES MONTAGES CLASSIQUES DE CHIMIE

**Chauffage à reflux**

- Le but de ce montage est d'effectuer une réaction chimique à chaud, **sans perte de matière** : les vapeurs produites dans le ballon montent et se condensent au contact des parois froides du réfrigérant à boule : les gouttes ainsi formées retombent dans le milieu réactionnel.
- Les grains de pierre ponce ou les billes de verre servent à **réguler l'ébullition**.

**Filtration sous vide
avec un entonnoir de Büchner**

La fiole à vide est reliée indirectement au robinet. L'air à l'intérieur de la fiole est aspiré, la dépression ainsi créée **accélère la filtration**.

**Distillation fractionnée**

- Ce montage est utilisé pour **séparer un mélange de liquides** possédant des températures d'ébullition différentes. Lors de l'évaporation, on récupère dans *le réfrigérant droit* les vapeurs du constituant le plus volatil. Elles se recondensent et le distillat est récupéré dans un récipient.
- Tant que tout le constituant le plus volatil n'est pas passé sous forme vapeur, la température en tête de colonne est constante.
- Lorsque tout le constituant le plus volatil est évaporé, alors la température en tête de colonne augmente jusqu'à un nouveau palier correspondant au deuxième constituant le plus volatil et ainsi de suite.