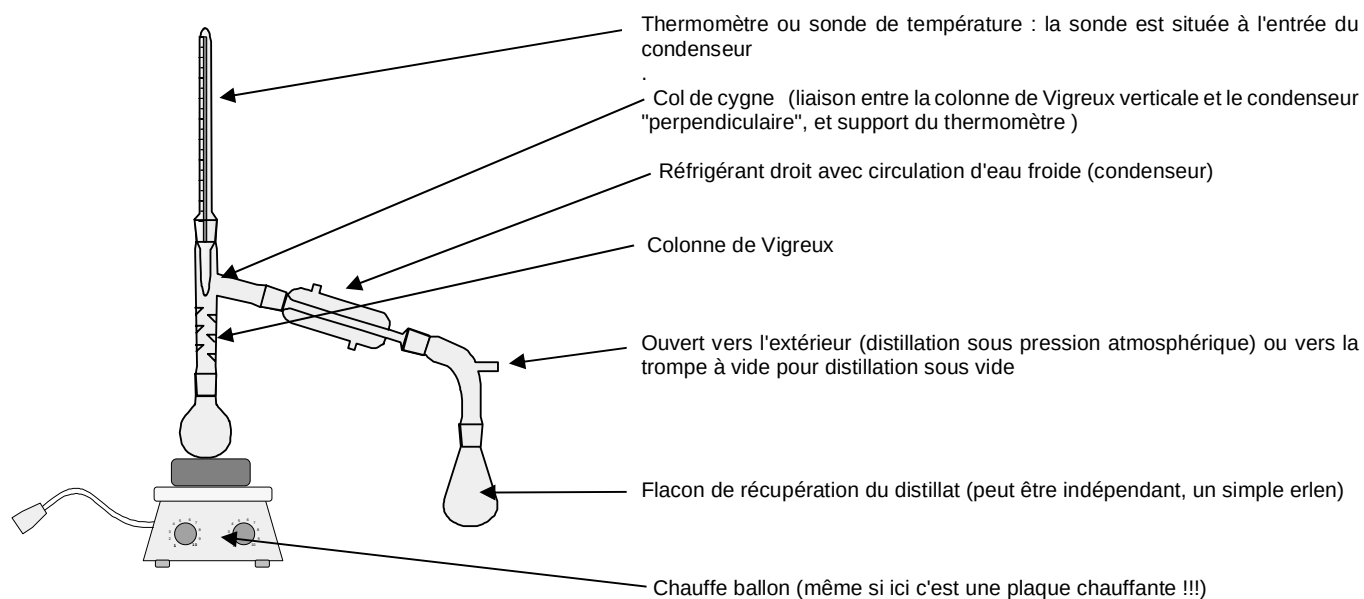


VI-LA PURIFICATION DES LIQUIDES

Purification de liquides

La méthode de purification des liquides est la distillation du mélange, parfois appelée RECTIFICATION: cela consiste en une distillation du mélange, avec surveillance étroite de la température en haut de la colonne pour ne garder que la fraction passant à la température d'ébullition du produit espéré, à la pression de la distillation (à votre programme, la distillation sous pression atmosphérique). Le produit souhaité est obtenu dans le distillat. On arrête la distillation dès le changement de température observé après le passage de la fraction souhaitée.

Le montage est le suivant:



Le principe d'une distillation (ou rectification) s'explique par les diagrammes binaires. Les mélanges à azéotropes posent des problèmes...(voir cours)

La distillation (rectification) sous vide est utilisée lorsque le point d'éb. du produit attendu est trop élevé ($> 120^{\circ}\text{C}$)

On peut aussi utiliser la chromatographie sur colonne (voir fiche Chromatographie)