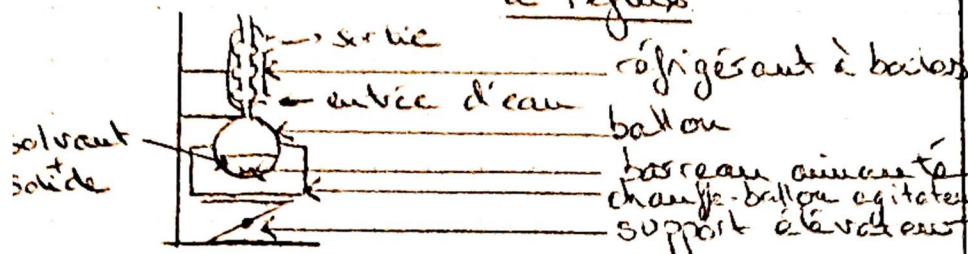


ELEMENTS de CORRECTION du DM de Chimie n°2

1a) schéma du montage à reflux



b) la recristallisation est une méthode de purification des solides basée sur la différence de solubilité d'un solide dans un solvant à chaud et à froid. En général, on dissout le solide dans un minimum de solvant au reflux. Après refroidissement le solide recristallise, les impuretés, elles, restent dissoutes
(solide soluble à chaud mais pas à froid)

c) On élimine l'éther et l'éthanol dans lesquels le solide est soluble à froid. On élimine l'heptane dans lequel il n'est pas soluble à chaud. On choisit l'eau, le solide y est bien soluble à chaud et très peu à froid

d) le produit brut contient 9,6 g d'acide donc

$$\eta = \frac{m_{\text{pur}}}{m_{\text{théorique}}} = \frac{8,6}{9,6} = \underline{0,9}$$