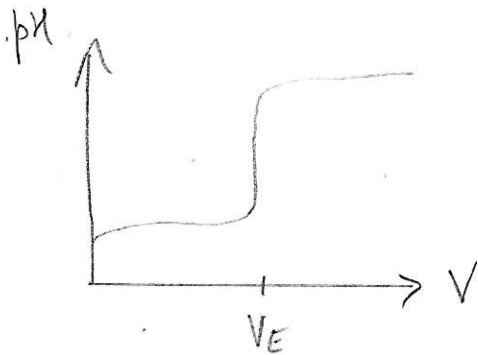
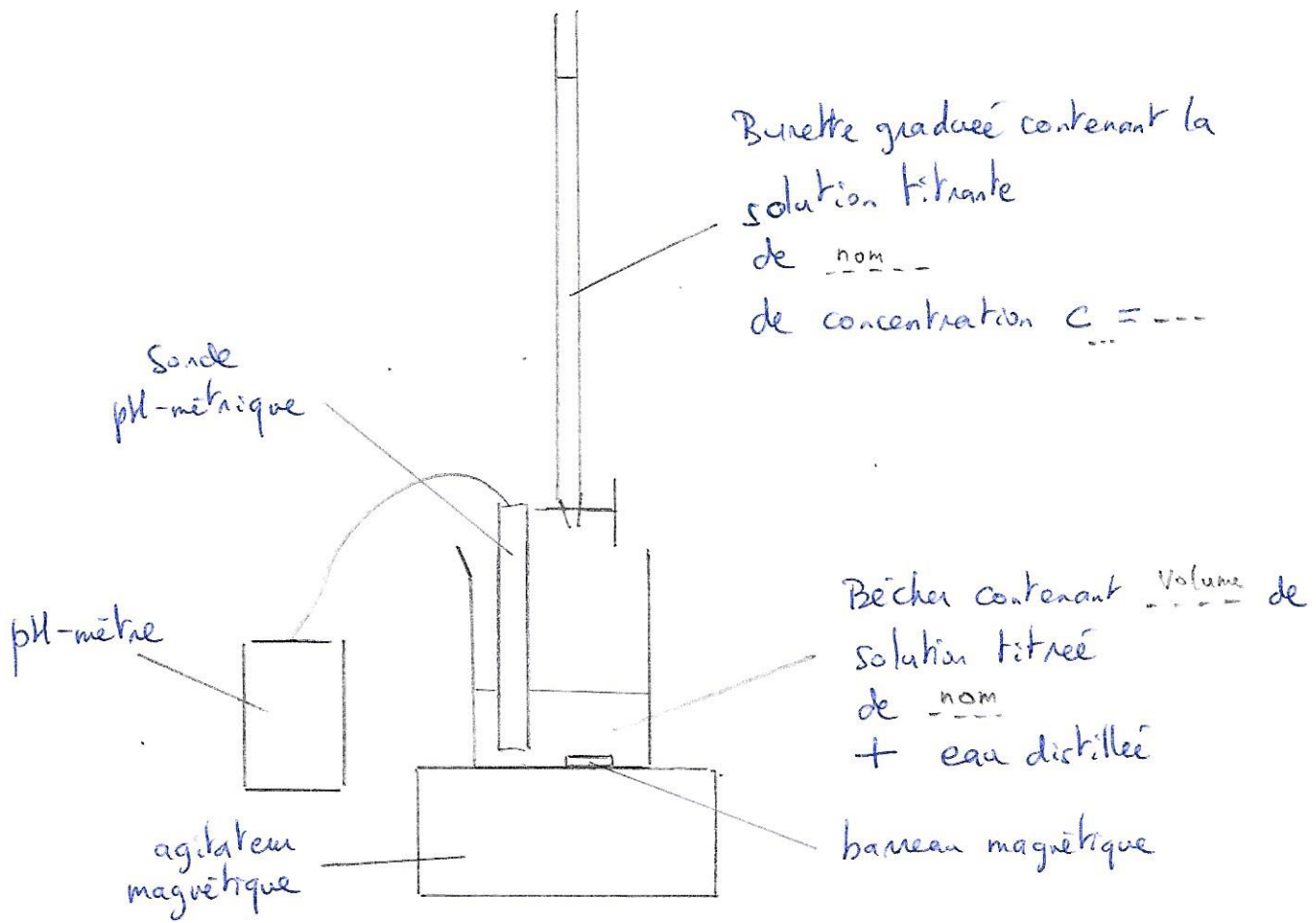


Schéma d'un dosage par titrage pH-métrique



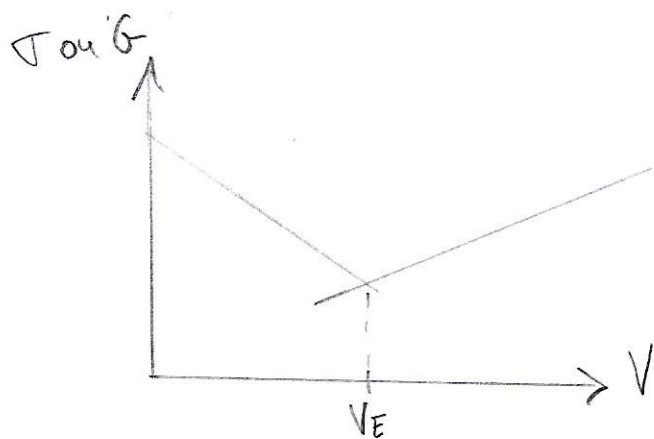
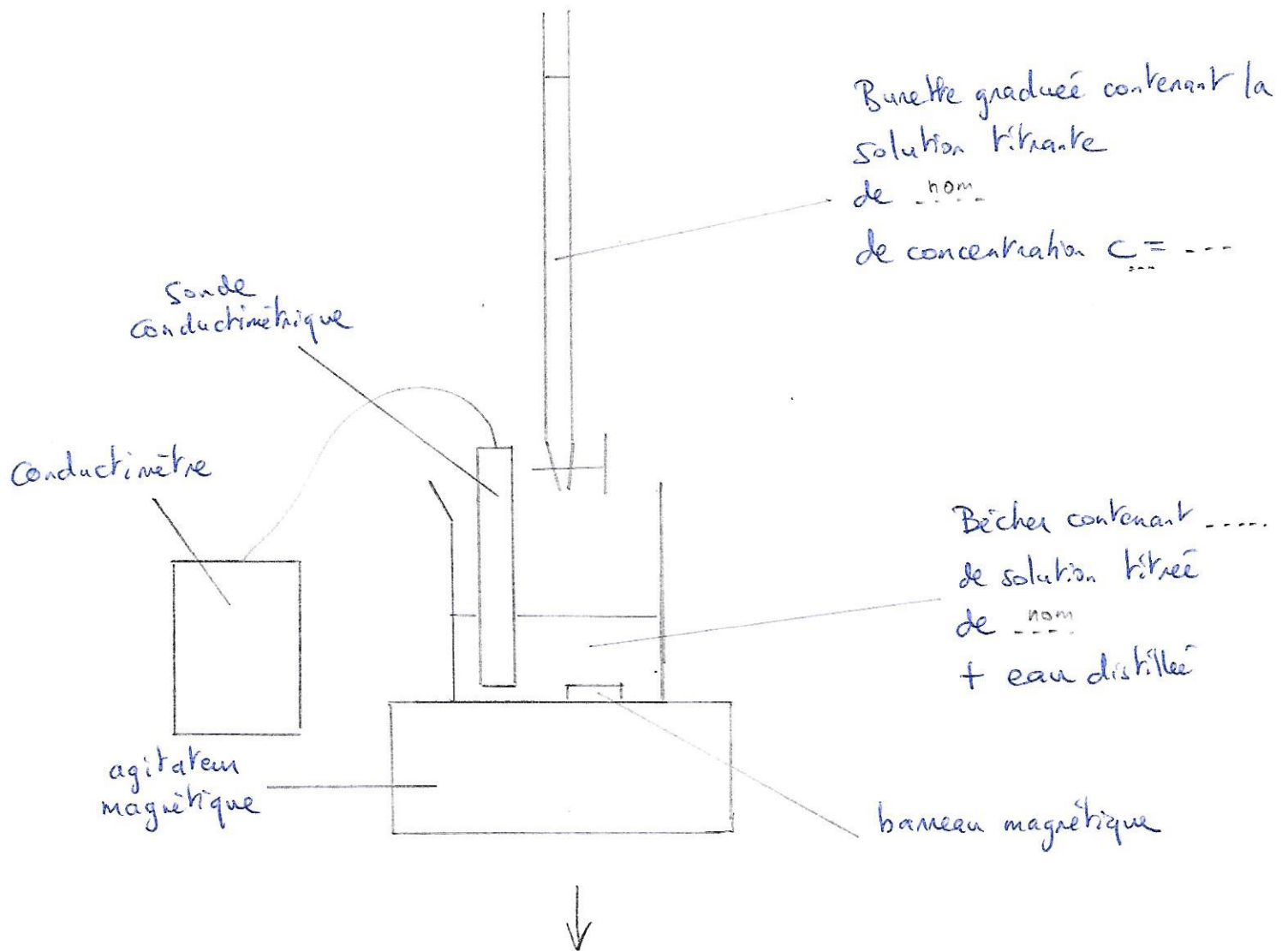
Détermination de V_E :

- méthode des tangentes
- méthode de la dérivée

À l'équivalence, les réactifs ont été introduits dans les proportions stoechiométriques :

$$\begin{aligned} n_{a,i} &= n_{b,e} \\ \text{inconnue} \quad \swarrow \quad \searrow & \quad \uparrow \quad \uparrow \\ C_a \times V_a &= C_b \times V_{be} \end{aligned}$$

Schema d'un dosage par titrage conductimétrique



Détermination de V_E :

→ intersection des 2 portions de droite

⚠ Justifier l'évolution de la pente

Avant l'équivalence	Après l'équivalence

À l'équivalence, les réactifs ont été introduits dans les proportions stoechiométriques :

$$\begin{aligned} & \xrightarrow{\text{inconnue}} \frac{n_A}{C_A \times V_A} = \frac{n_B}{C_B \times V_{BE}} \end{aligned}$$