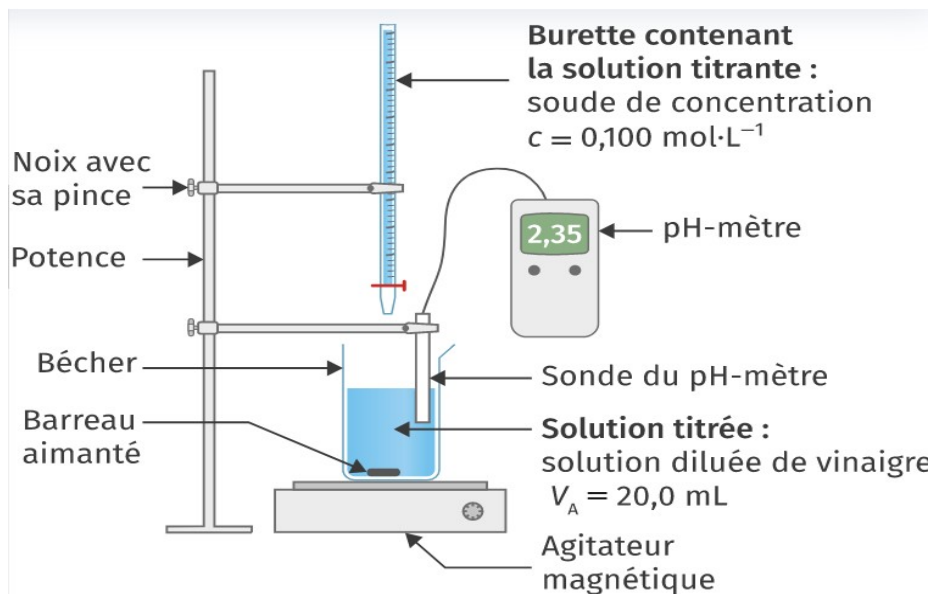


Titrage pH-métrique

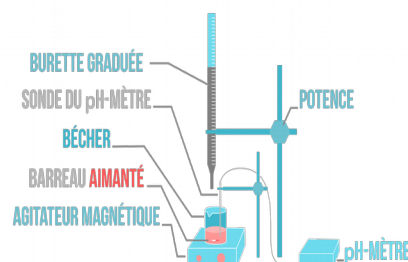
Le **titrage pH-métrique** est une **méthode** qui consiste à suivre l'évolution du pH d'une solution lorsqu'on y ajoute, petit à petit, une solution titrante. Il se produit une réaction entre un acide et une base, ce qui modifie le pH.



Comment faire un titrage pH-métrique ?

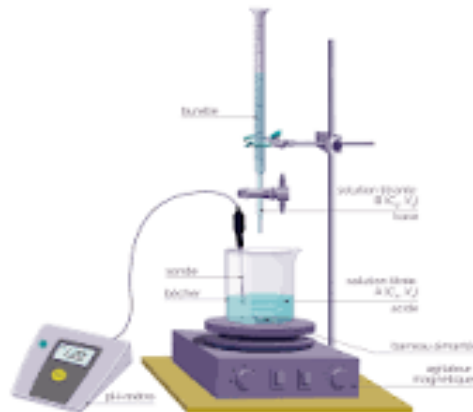
Étapes

1. Rincer la burette graduée à l'eau distillée puis avec la solution titrante.
2. Remplir la burette graduée avec la solution titrante.
3. Ajuster avec le robinet au-dessus d'un béccher jusqu'à ce que le bas du ménisque de la solution soit au niveau de la graduation zéro.



Comment savoir si on peut suivre un titrage par pH Métrie ?

Le titrage avec suivi pH-métrique consiste à **repérer l'équivalence par un changement de saut de pH**. À l'équivalence, on peut écrire $C_A \times V_A = C_B \times V_{B(\text{éq})}$, pour une solution acide S_A (solution titrée) et une solution basique S_B (solution titrante).



Quel est l'objectif d'un titrage Acido-basique ?

Objectifs : Les titrages acido-basiques sont caractérisés par un échange de protons entre un acide et une base afin de **déterminer la concentration inconnue d'une de ces deux espèces.**