

**Quand fait-on un titrage conductimétrique ?**

Quand la réaction du titrage fait intervenir des ions.

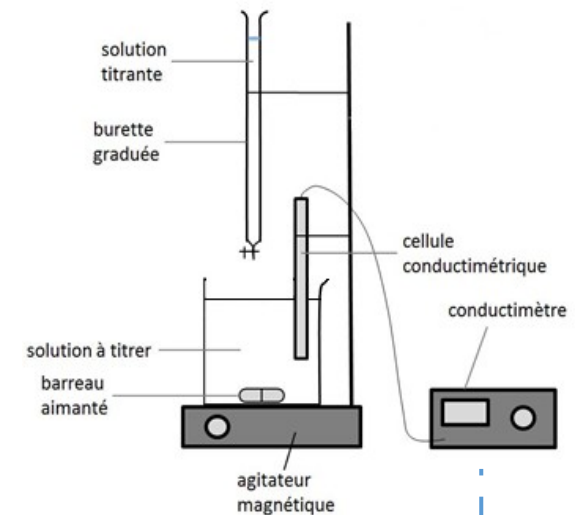
**Comment trouver le volume équivalent ?**

Le graphique :  $\sigma = f(V_{\text{réactif ajouté}})$  laisse apparaître deux droites avec des pentes différentes : les tracer.

Le point d'intersection de ces droites permet de repérer  $V_{\text{eq}}$  : l'équivalence du titrage.

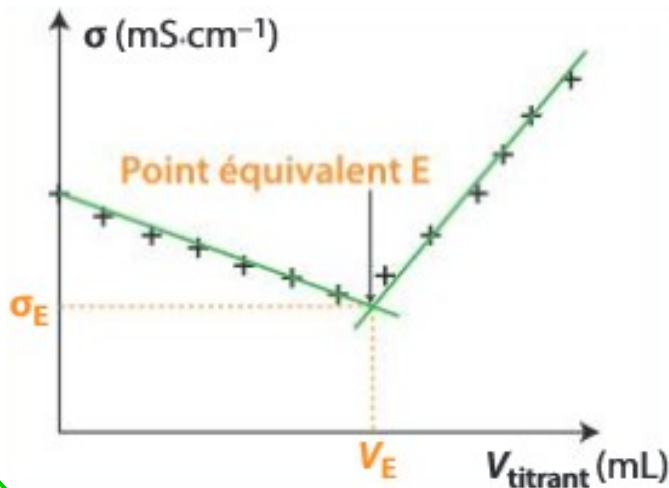
**Dosage par titrage conductimétrique**

**Quel est le montage d'un titrage conductimétrique ?**



**Quelle courbe obtient-on ?**

On trace  $\sigma = f(V_{\text{titrant}})$



**Comment faire les mesures ?**

On relève les valeurs de conductivité  $\sigma$  pour chaque mL de solution titrante ajouté en veillant à arrêter l'agitation le temps de faire la mesure.

Verser au maximum 25 mL (= 1 burette)



On ajoute toujours un grand volume d'eau distillée à la solution à titrer afin de **négliger l'effet de la dilution** sur la conductivité. La dilution ne faisant pas varier la quantité de matière à doser le volume équivalent restera le même.