

- Enregistrer la courbe courant potentiel pour la solution de sel cérique en balayant sur tout le domaine d'électroactivité de l'eau.
- Reprendre le titrage en enregistrant des courbes courant-potential pour

$$V = 0 ; V = \frac{V_e}{4} ; V = \frac{V_e}{2} ; V = \frac{3V_e}{4} ; V = V_e ; V = \frac{5V_e}{4} ; V = \frac{3V_e}{2}$$

Un peu de théorie :

- Attribuer à chaque branche des courbes courant-potential, les réactions associées.
- Expliquer où on se place sur les courbes i-E lorsque l'on fait le titrage potentiométrique
- Justifier les allures des courbes au cours du titrage.
- En déduire l'allure des courbes que l'on pourrait obtenir en titrage ampérométrique à une électrode indicatrice où l'on imposerait une différence de potentiel de 600 mV entre l'électrode de travail et l'électrode de référence.