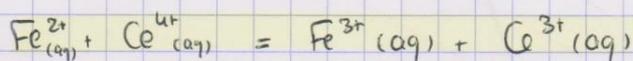


Titrage potentiométrique à courant nul

* C'est une méthode stationnaire où il faut un montage à 2 électrode avec une indicatrice et une ref

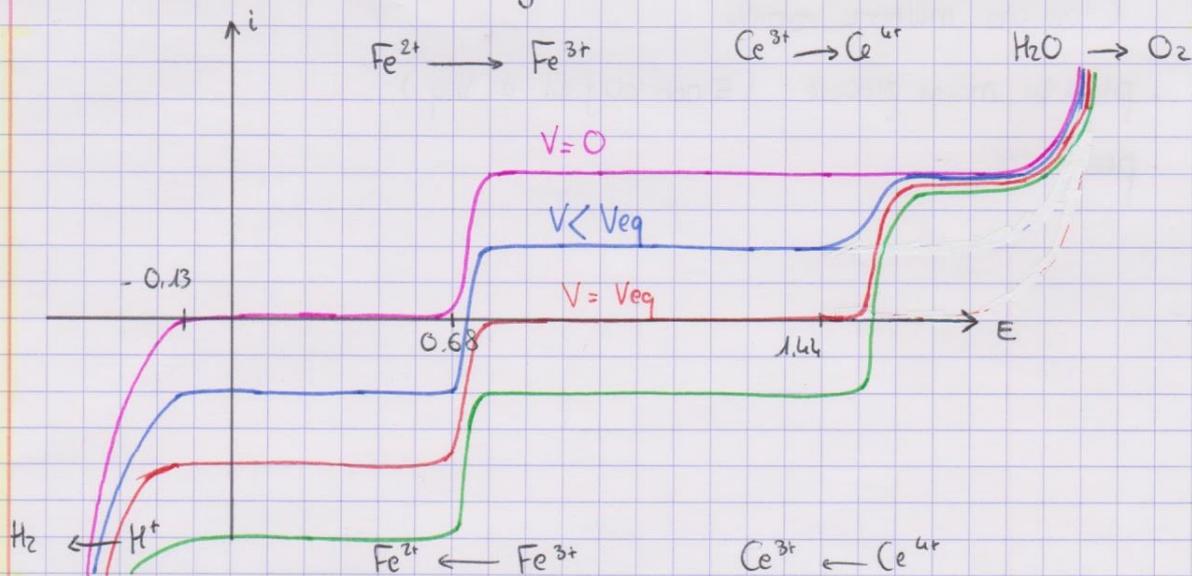
* On va étudier le dosage de Fe^{2+} par les ions Ce^{4+}

↳ Réaction:



↳ cf "Courbe $i-E$ titrage Fe^{2+} "

* Pour bien comprendre le titrage il faut faire un bilan des espèces présentes, et tracer les courbes $i = f(E)$.



• A l'instant initial: $Fe^{2+}_{(aq)}$.

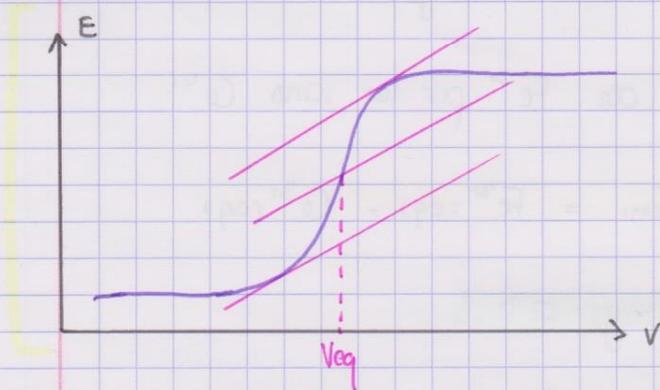
• Avant l'eq: $Fe^{2+}_{(aq)}$; $Ce^{3+}_{(aq)}$; $Fe^{3+}_{(aq)}$

• A l'eq: $Fe^{3+}_{(aq)}$; $Ce^{3+}_{(aq)}$

• Après l'eq: $Fe^{3+}_{(aq)}$; $Ce^{3+}_{(aq)}$; $Ce^{4+}_{(aq)}$

* Pour obtenir la courbe de titrage, on regarde le potentiel en fonction du volume pour $i = 0$

↳ cf = Courbe titrage potentiométrique, courant nul



* On peut obtenir la concentration d'une solution avec des espèces redox

- C'est une méthode rapide
- plus ou moins précise (E non défini à V_{eq})
- peu chère