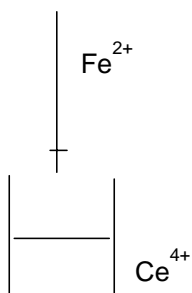
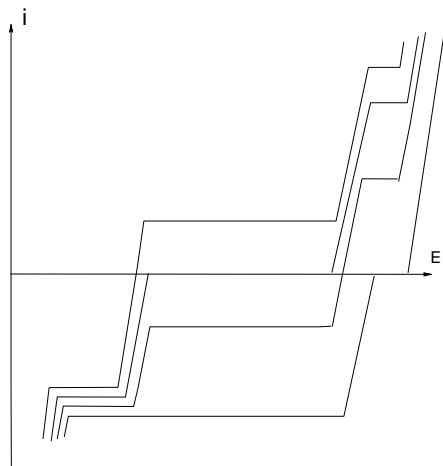


Dosage type Ce^{4+} par Fe^{2+} (ou l'inverse)

Courbes intensité-potentiel (Voltampérogramme)



$$E^\circ (Ce^{4+}/Ce^{3+}) = 1,43V$$

$$E^\circ (Fe^{3+}/Fe^{2+}) = 0,68V$$

Méthodes	Potentiométrie à $i = 0$	Bipotentiométrie : potentiométrie à $i \neq 0$ (quelques μA)	Biampérométrie $\Delta E = \text{constante} \neq 0$ 0,01 à 0,3 V	Ampérométrie à une électrode indicatrice E fixe (référence) E imposé
Grandeurs mesurée	ΔE (mV)	ΔE (mV)	i	I corrigée (i^*Vt/Vi)
Electrodes	Calomel (référence) Platine (mesure)	Identiques Platine-Platine	Identiques Platine-Platine	Calomel (référence) Platine (mesure) Platine (auxiliaire)
Courbes obtenues				
Détermina- tion de V_e	Méthode des tangentes ou dérivée première. Serrer les mesures (Pour 25 mL > V_e > 10 mL : 0,5 mL hors équivalence, 0,1 mL dans la zone d'équivalence)	Maximum de ΔE Serrer les mesures à l'équivalence (0,5 mL hors équivalence, une mesure par goutte dans la zone d'équivalence)	Annulation de i Linéarisation avant et après équivalence Serrer les mesures (0,5 mL hors équivalence, une mesure par goutte dans la zone d'équivalence)	Annulation de i avec changement de signe dans le cas où E est compris entre les deux potentiels stan- dard Linéarisation avant et après équivalence Ne pas serrer les mesu- res (0,5mL en général)