

Cinétique RedOx

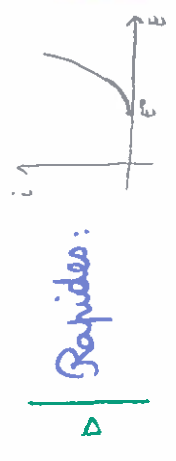


$\Delta V = V_{red} - V_{ox} = \frac{1}{\alpha} \frac{d\eta_{ox}}{dE} = -\frac{1}{\beta} \frac{d\eta_{red}}{dE} = \frac{d\eta}{dE}$

Convention: Pour une electrode donnee, I pris rentant
→ I > 0: Anode.
→ I < 0: Cathode.

$\Delta dq = -nFd\eta$ $I = -nF(i_{red} - i_{ox})$

Facteurs cinetiques: Transfere de matiere \oplus Transfere de charge.
 $i = f(T, E, S, C_i, \text{matériau})$



Limitation Diffusion: Peu de matiere, plus de Red

Association de l'electrode. On atteint son palier de courant i_D

$i_D = k [Red]_{sol}$

(Selon \rightarrow ν_{ox} de $d\eta$)

Naques successives: association de plusieurs reactions



Point de fonctionnement: on fait il

(corrosion, chablon)

