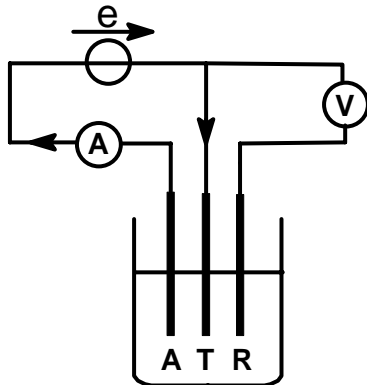


Cinétique électrochimique - Tracé de courbes intensité-potentiel

1. Tracé des courbes intensité-potentiel des systèmes :



Montage à trois électrodes



R : électrode de référence (E.C.S.)

T : électrode de travail (celle que l'on veut étudier)

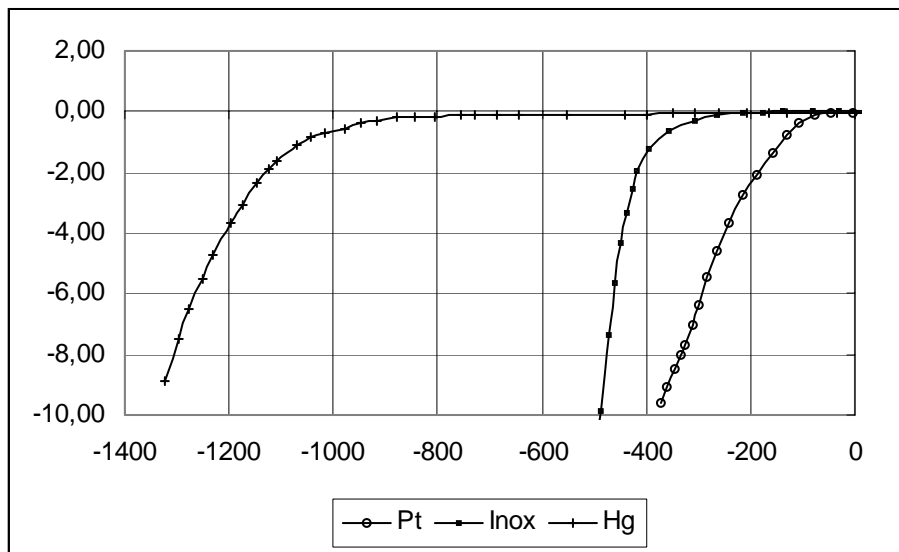
A : électrode auxiliaire (Pt ou inox)

Solution d'acide sulfurique
C = 0,5 mol/L (pH ≈ 0)

Mise en évidence des surtensions.

Variantes :

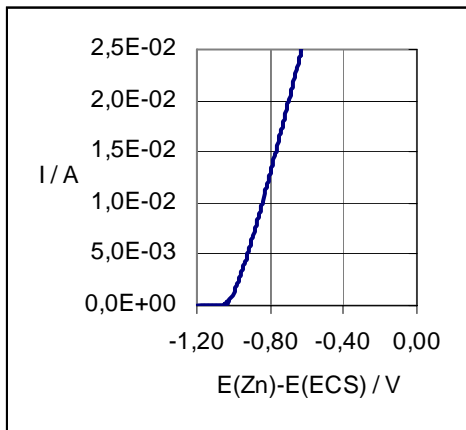
- Influence de la nature de la cathode sur la valeur de la surtension (cathode en Pt, inox, Hg).



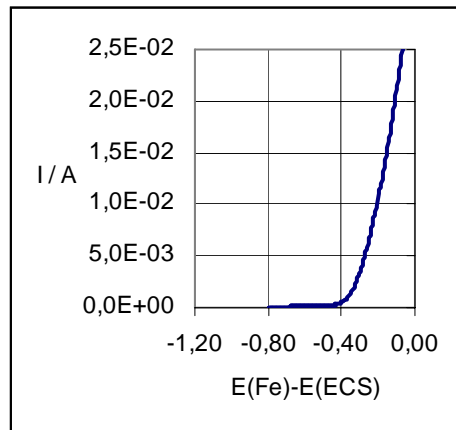
Solution d'acide sulfurique

2. Application : Electrolyse d'une solution d'acide sulfurique. Tension minimale à appliquer.
Utiliser le même montage que ci-dessus en supprimant l'électrode de référence.

3. Vagues d'oxydation de métaux (électrolyte = solution molaire de chlorure de sodium)



Vague d'oxydation du zinc



Vague d'oxydation du fer

Expériences réalisées à l'aide du potentiostat RADIOMETER PGP201.

4. Passivation du fer

