

suite du corrosé TP. Exercice N° 1
Fiche N° 24

Le courant de réduction détecté semble faible lorsque le potentiel « déqual » est appliqué. Cela signifie, comme nous l'avons vu dans le cours, que la cinétique de réduction des ions cuivre (II) sur platine est lente. Le système (Cu^{2+}/Cu) sur électrode de platine sera relativement lent.

5.

$$E = E_{eq} + \eta_{cathodique}$$
$$= 0,34 + (-0,05)$$
$$= 0,29V$$

La réduction des ions cuivre (II) débutera donc à un potentiel plus faible que celui prévu, par la cinétique modifiée (il y a donc « un retard » de cinétique).