

P17: Synthèse et propriétés électrochimiques de 1-hydroxyéthylferrocène

Mohamed Khaled BECHKI†, Lazhar BECHKI†, Belgacem TERKI†, Rachid FEGAS†† et
Touhami LANEZ*

† *Laboratoire de Valorisation et Promotion des Ressources Sahariennes Université Kasdi
Merbah Ouargla.*

†† *LPBVB Laboratory, Ecole Normale Supérieure, Vieux Kouba, Algiers, Algeria.*

* *Laboratoire VTRS Université El-Oued, B.P.789, 39000, El-Oued, Algérie.*

lbechki@gmail.com

RESUME :

Le 1-hydroxyéthylferrocène, a été synthétisée par la réduction de Fc-CO-CH₃ approprié, avec LiAlH₄, et de la réduction de l'acétylferrocène. L'étude électrochimique d'alcool a été étudiée par la voltammétrie cyclique dans deux milieux différents (milieu organique aprotique et mixte eau/éthanol : 1/4) avec KClO₄ et H₂SO₄ comme électrolyte avec une électrode de carbone vitreux (CV) de diamètre 3 mm. L'utilisation du diméthylformamide (DMF) a permis de constater que notre composé s'oxyde difficilement avec une intensité de courant plus élevée qu'en milieux mixte. Cette étude nous a montré un processus électrochimiquement réversible avec un potentiel formel de réduction (E^o contre Fc/Fc+).

MOTS-CLES : Acétylferrocène, éthanol, acide sulfurique, voltammétrie cyclique.