



MODIFICATION DE MATRICE POLYMERIQUE PVC 4000 M EST PVC ANALYTIQUE ON UTILISENT 1,2 DIAMINOETHANE



Université KASDI MERBEH – Ouargla, faculté des sciences appliquée Département du Génie des Procédés, Laboratoire Dynamiques Interaction et Réactivité des Systèmes (LDIRS).

KAHOUL Maria et ABAIDI Asma

Encadreur TABCHOUCH Ahmed

Email : tabchouch.ah@univ-Ouargla.dz

Résumé

La modification chimique du poly (chlorure de vinyle) reste un vrai challenge pour les chercheurs, alors il est montré que le PVC avec quelque groupe d'amine lié à la dernière molécule de la matrice offre au PVC des nouveaux usages tels que la préparation d'une membrane ionique sélective avec des bonnes caractéristique. [1]

-Ce travail a pour but est la modification de pvc par 1,2 diaminoéthane et synthèse d'une base de Schiff et ses complexes de Nickel correspondants.

Plante de travail

Ce travaille est divisé en deux parties principales

Partie I : théorique

- Définition et quelque propriété physique et chimique de
 - * pvc
 - * 1,2 diaminoéthane
 - * basse de schiffe
- Application et utilisation de PVC
- Définition de salysaldéhyde
- Définition de Nikel
- Généralités sur les complexes métallique

Partie II : expérimentale

- Le montage utilisé : Montage de synthèse à reflux .
- Le solvant utilisé :THF
- Mode opératoire
- $$\text{Pvc (CH}_2\text{-CHCL)} + 1,2 \text{ diaminoéthane (C}_2\text{H}_8\text{N}_2) \longrightarrow \text{amin primaire}$$
- $$\text{Amine primaire + salysealdéhyde (C}_7\text{H}_2\text{O}_2) \longrightarrow \text{basse de schiffe}$$
- $$\text{Basse de schiffe +Nikel (Ni)} \longrightarrow \text{le complexe}$$
- les caractérisations : CCM , spectrocopies UV visible et infrarouge



Montage de synthèse à reflux

Références

[1] : Fontanille, Y.Gnanou , « Chimie et physico-chimie des polymères », Edition Dunound, Paris, (2003)