Pour surmonter cette hydrolyse potentielle, la reaction des bases de Schiff doit etre effectuee dans des conditions de solvants secs ou en utilisant une procedure supplementaire pour eliminer le produit secondaire, l'eau.La paire solitaire sur l'atome d'azote de l'imine peut fournir des electrons, ce qui permet la formation d'une liaison donneuse appropriee avec un ion metallique pour que la complexation se produise.La paire solitaire sur l'atome d'azote de l'imine peut fournir des electrons, qui permettent la formation d'une liaison donneuse appropriee a un ion metallique pour que la complexation se produise.Pour surmonter cette hydrolyse potentielle, la reaction des bases de Schiff doit etre effectuee dans des conditions de solvant sec ou en utilisant une procedure supplementaire pour eliminer le produit secondaire, l'eau.De nombreuses bases de Schiff possedent un second groupe fonctionnel, generalement des groupes OH et SH ou un autre atome d'azote, qui se trouvent a proximite du groupe imine.Ces groupes fonctionnels peuvent permettre la formation d'anneaux chelates a cinq ou six membres lorsqu'ils sont coordonnes avec differents metaux.chelates a cinq ou six membres lorsqu'ils .sont coordonnes avec differents ions metalliques.pres du groupe imine

lakhasly.com © تم تلخيص النص بواسطة موقع لخصلي