

Pour surmonter cette hydrolyse potentielle, la réaction des bases de Schiff doit être effectuée dans des conditions de solvants secs ou en utilisant une procédure supplémentaire pour éliminer le produit secondaire, l'eau. La paire solitaire sur l'atome d'azote de l'imine peut fournir des électrons, ce qui permet la formation d'une liaison donneuse appropriée avec un ion métallique pour que la complexation se produise. La paire solitaire sur l'atome d'azote de l'imine peut fournir des électrons, qui permettent la formation d'une liaison donneuse appropriée à un ion métallique pour que la complexation se produise. Pour surmonter cette hydrolyse potentielle, la réaction des bases de Schiff doit être effectuée dans des conditions de solvant sec ou en utilisant une procédure supplémentaire pour éliminer le produit secondaire, l'eau. De nombreuses bases de Schiff possèdent un second groupe fonctionnel, généralement des groupes OH et SH ou un autre atome d'azote, qui se trouvent à proximité du groupe imine. Ces groupes fonctionnels peuvent permettre la formation d'anneaux chélatés à cinq ou six membres lorsqu'ils sont coordonnés avec différents métaux. Chélatés à cinq ou six membres lorsqu'ils sont coordonnés avec différents ions métalliques. près du groupe imine.