

Les substitués aryles contenant des bases de Schiff sont plus stables et plus faciles à synthétiser que ceux qui contiennent des substitués alkyles. Pour la réaction de condensation de la base de Schiff, le solvant est très important. C'est pourquoi elles subissent facilement une polymérisation par rapport aux produits issus de la conjugaison des aldéhydes aromatiques (Campbell et al., 1994 ; Hine et Yeh, 1967 ; Savich et al., 1956 ; Tazoki et Miyano, 1959 et Brewster, 1924). Cela signifie que les bases de Schiff des aldéhydes aliphatiques sont relativement instables. Le solvant protique doit être suffisamment sec pour éviter l'hydrolyse potentielle de la liaison imine nouvellement formée. La séparation du produit ou l'élimination de l'eau, ou les deux, permettent de contrôler l'achèvement de la formation de l'imine. La formation de bases de Schiff à partir d'aldéhydes ou de cétones nécessite un solvant protique. La réaction s'effectue généralement sous catalyse acide ou basique, ou à chaud.