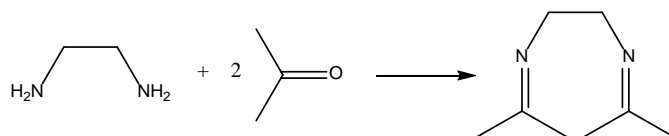


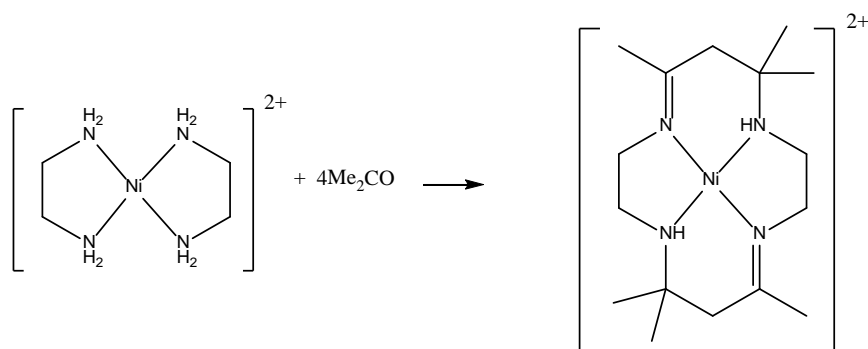
Το φαινόμενο Template

Σε πολλές περιπτώσεις ο υποκαταστάτης συντίθεται παρουσία του μετάλλου, ενώ απουσία του μεταλλικού ιόντος λαμβάνονται άλλα οργανικά προϊόντα. Αυτό συμβαίνει γιατί το μεταλλικό ιόν, σχηματίζοντας ενώσεις ένταξης φέρνει κοντά τα οργανικά μόρια και δρα ως σκαλωσιά (ή εκμαγείο). Παραδείγματα τέτοιων αντιδράσεων παρουσιάζονται παρακάτω.

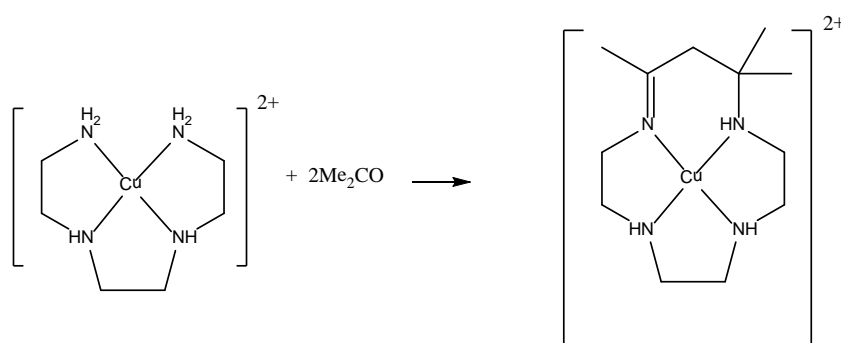
Είναι γνωστό ότι όταν οι καρβονυλικές ενώσεις αντιδρούν με πρωτοταγείς αμίνες παράγονται μίνες (βάσεις του Schiff). Έτσι όταν η αιθυλενοδιαμίνη αντιδράσει με ακετόνη παράγεται μια διβάση του Schiff σύμφωνα με την αντίδραση:



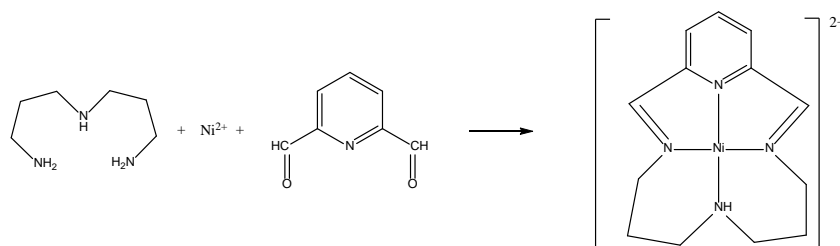
Όταν υπάρχει κάποιο μεταλλοϊόν στο σύστημα της αντίδρασης π.χ. Ni^{2+} η εξέλιξη της αντίδρασης είναι τελείως διαφορετική:



Κάτι αντίστοιχο συμβαίνει και με την τριαιθυλενοτετραμίνη:



Οι συνδυασμοί που μπορούν να προκύψουν είναι πάρα πολλοί.



Οι προσπάθειες των χημικών συνεχίστηκαν και με άλλα μόρια, έτσι για παράδειγμα ενώ η αντίδραση μεταξύ της 2-αμινοθειοφαινόλης και της πυριδινη-2-καρβοξαλδεΐδης παράγει την βενζοθειαζολίνη, παρουσία μεταλλοϊόντων παράγει βάση του Schiff:

