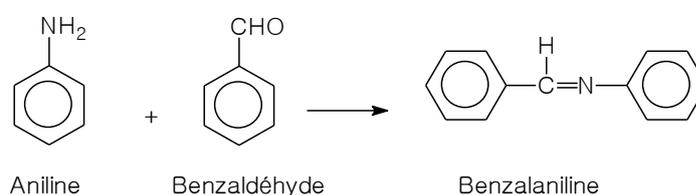


### I-Principe:

Les amines primaires réagissent aisément sur les dérivés carbonylés. La réaction se fait avec élimination d'une molécule d'eau pour conduire à des imines substituées appelées également bases de Schiff.

La réaction est réversible et demande les conditions habituelles pour la déplacer vers la formation de l'imine.



### II- Mode opératoire :

Dans un ballon bicol de 50ml muni d'un réfrigérant et d'un barreau magnétique, placer **10.6 g** de benzaldéhyde puis ajouter sous force d'agitation, **9.3 g** d'aniline. Au bout de quelques secondes la réaction démarre et on observe un dégagement de chaleur. Agiter pendant 5min puis laisser reposer 30min. Sous vive agitation verser le contenu du ballon dans un bêcher de 100ml contenant **10ml** d'éthanol à 95 %. Arrêter l'agitation et laisser cristalliser pendant 15min à température ambiante à 15min dans un bain de glace.

Filter, Sécher, Peser et prendre le point de fusion.

### III-Questions:

- 1- Donner la masse et le point de fusion du produit recristallisé.
- 2- Calculer le rendement de cette réaction.
- 3- Donner le mécanisme de la réaction.
- 4- Dans la plupart des cas les alcools réagissent de la même façon que les amines primaires. Que se passe-t-il si on remplace l'aniline par l'éthanol ? Préciser surtout les différences entre les deux types de réaction.