



TECHNIQUE DU LABORATOIRE DE CHIMIE

EXERCICE 1 Préparation de l'acétanilide

1. Donner le principe de la réaction. (02 points)
2. Décrire succinctement le mode opératoire. (03 points)
3. Faire le schéma d'un chauffage à reflux. (02 points)
4. Etablir l'équation de la réaction entre l'aniline et l'anhydride acétique. (02 points)
5. Quel est le rôle de HCl avec l'aniline ? (02 points)
6. Quel est le rôle de l'acétate de sodium anhydre ? (02 points)
7. Quel est le rôle de l'acétate de sodium anhydre ? (02 points)
8. Sachant qu'on a utilisé 10 mL d'aniline ($d = 1,02$), calculer la masse théorique d'acétanilide attendue. (03 points)
9. Quel est le rôle de l'acétanilide dans la préparation des sulfamides. (02 points)

Données : C : 12 O : 16 N : 14 H : 1
 $d_{(aniline)} = 1,02$