

Pour effectuer la cristallisation on chauffe la substance a purifier avec une quantité insuffisante de solvant choisi. On suppose primordial que les impuretés restent insolubles, on ne cherche pas leur dissolution complète, mais on utilise la filtration à chaud pour s'en débarrasser. On sépare le précipité de la liqueur mère par filtration sous le vide, on essore les cristaux sur le filtre à l'aide du bouchon en verre et on les sèche à l'air ou bien dans étuve de séchage en fonction de la température de fusion de la substance cristallisée. On cherche à éviter des réchauffements locaux en introduisant dans un ballon réactionnel quelques pierres à bouillir (morgennes de porcelaine) l'augmentation de la température est effectuée jusqu'à la température d'ébullition du solvant. Si le solvant choisi est l'eau on fait la cristallisation dans une fiole conique ou dans un bacher en répétant toutes les opérations proposées ci-dessus. On fait bouillir la suspension quelques instants et on y ajoute de petites portions (portion par portion) de solvant jusqu'à la dissolution complète de substance. Il faut s'habituer à peser la substance à cristalliser avant la purification et mesurer le volume de solvant pour évaluer le procédé de cristallisation quantitativement. L'introduction des portions de solvant se déroule à travers le réfrigérant ascendant.