

Moins il a de groupes nitro dans ces matières colorantes et moins aussi ces inconvénients se font sentir.

Si l'on convertit par l'acide sulfurique la matière colorante nitrée en son sulfo-dérivé, ainsi que c'est le cas pour le jaune de naphthol, elle perd entièrement l'inconvénient de déteindre.

Les couleurs nitrées saupoudrées dans l'acide sulfurique concentré donnent une teinte jaune ou jaunâtre, qui ne change pas par l'addition d'eau.

L'acide colorant libre des sels non sulfonés est soluble dans l'éther.

### B. Couleurs de Rosaniline

A ce groupe appartiennent un grand nombre de matières colorantes, qui, bien que produites de manières différentes sont cependant semblables par leur constitution chimique.

La fuchsine peut représenter le type de ce groupe. On l'obtient en chauffant un mélange d'aniline et de toluïdine en présence de l'acide arsénique, ou comme cela se fait surtout actuellement en présence de nitro-benzine.

Des poids déterminés d'aniline, de toluïdine et de nitro-benzine, avec une certaine quantité de fer et d'acide chlorhydrique sont chauffés dans une chaudière munie d'un agitateur et d'un chapiteau et maintenue à la température de 180 à 190° c. jusqu'à ce que la réaction soit terminée, ce que l'on reconnaît dans une certaine mesure à la façon dont le produit se solidifie. La matière est reprise par l'eau chaude sous pression, et le liquide filtré qui contient en dissolution la totalité de la fuchsine est amené à cristalliser par l'addition de sel marin.

Le traitement des dissolutions colorées par le sel marin est