

2. *Indophénols.* — Les indophénols s'obtiennent par l'oxydation de diamines en présence de phénols ou de naphthols.

L'indophénol qu'on trouve dans le commerce se produit par l'oxydation de la diméthyl-paraphénylène diamine en présence de l'alpha-naphthol. (1)

La matière colorante elle-même est insoluble dans l'eau et ne montre pas d'affinité pour la fibre, mais il n'en est pas de même de leurs dérivés formés sous l'influence de réductions alcalines ; celui-ci est soluble et à la propriété de se réoxyder facilement à l'air ; c'est là-dessus que repose l'emploi de l'indophénol dans l'impression.

L'indophénol, réduit se trouve dans le commerce à l'état de pâte, on l'imprime sous cette forme et par l'action de l'air ou par un passage en bichromate de potasse, il se précipite de l'indophénol insoluble sur la fibre. L'indophénol n'a pas eu d'emploi sérieux en teinture jusqu'à présent. Cependant réduit par les alcalis et la poudre de zinc dans les conditions de la cuve d'indigo, d'après de nouveaux travaux, il pourrait servir aisément à teindre en mélange avec l'indigo. Il a l'inconvénient d'être facilement détruit par les acides minéraux, même en faibles quantités. C'est même à ce signe, que l'on reconnaît l'indophénol.

3. *Matières colorantes contenant du soufre.*

Dans ce groupe, nous ne possédons que le bleu méthylène. Il se distingue de la safranine, avec laquelle il a, du reste, une certaine analogie de formation, principalement en ce que la molécule colorante contient du soufre.

(1) *Indophénol.* — Moniteur scientifique 1882, pages 327, 390.
Bulletin de la Société industrielle de Mulhouse 1883.
Moniteur Scientifique Quesneville 1883, page 41.