

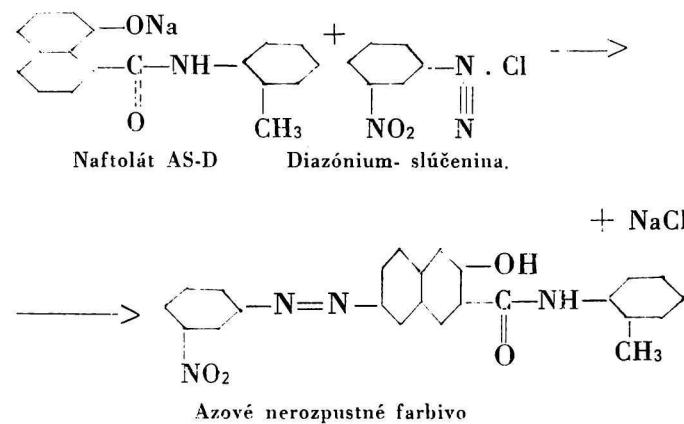
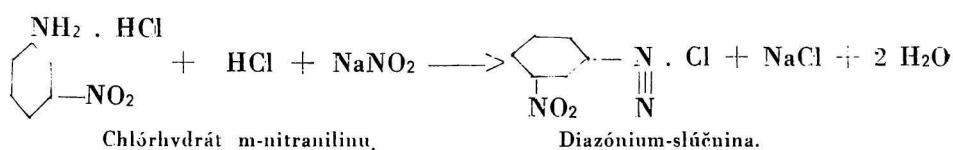
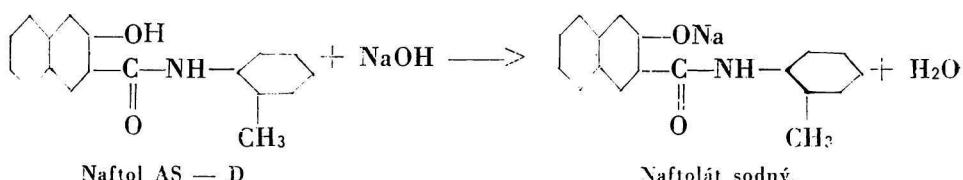
Nerozpustné azové farbivá

LADISLAV SLOVÁČEK

Nerozpustné azové farbivá, používané pri farbení textílií, patria do skupiny farbív vyvolaných na vlákne kopuláciou. To znamená, že tkanina alebo priadza sa napojí jednou složkou farbiva a pôsobením druhou složkou farbiva dostaneme na vlákne nerozpustné azové farbivo.

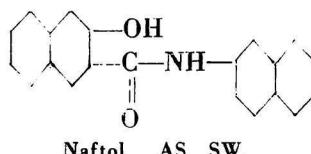
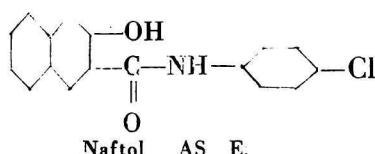
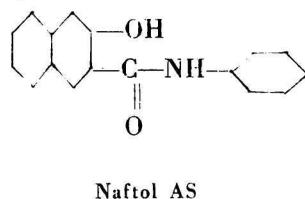
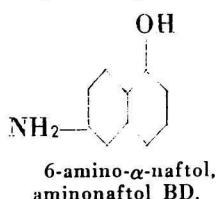
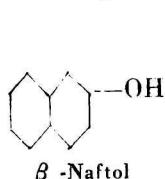
Technologia farbenia pozostáva z niekoľkých samostatných prác: príprava rozpustného naftolátu z nerozpustného naftolu, máčanie tovaru v tomto roztoku, diazotovanie bázy, kopulácia naftolom impregnovaného tovaru s diazotovanou bázou.

S chemického hľadiska vyzerá farbenie takto:



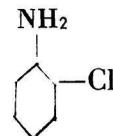
Podľa používanejho naftolu rozdeľujeme azové farbivá na farbivá získané z β -naftolu a farbivá získané z naftolov radu AS. Naftoly radu AS, ktorých poznáme niekoľko, sú najčastejšie odvodené od kyseliny naftolkarbonovej. Okrem β -naftolu poznáme a v prevádzke používame aj α -naftol, aminonaftol a pod.

Najčastejšie sa používajú tieto naftoly:

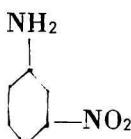


Azové farbivá, získané z naftolu, voláme aj ľadovými. Bázy sú rôzne aromatické amíny, diamíny, nitranilíny, chloranizidíny, nitrotoluidíny a pod.

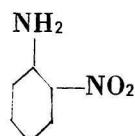
Stála žltá G báza,
o- chlóranilín.



Stála žltá G báza,
m- nitranilín.



Stála oranžová GR báza,
o- nitranilín.



Stála červená GG báza,
p- nitranilín.



Naftoly sú vo vode nerozpustné a keďže v takéjto forme nemôžno ich ľahko na vlákno, musia sa previesť na rozpustnú formu naftolát sodný.

Reakcia prebieha pomerne ľahko a v prevádzke pracujeme dvojakým spôsobom, za studena a za tepla.

Príprava naftolátového roztoku za studena:

Odvážené množstvo naftolu rozmiešame a rozpustíme v potrebnom množstve denatur. liehu a pridáme po čiastkach odmerané množstvo lúhu sodného s koncentráciou 34—38° Bé za stáleho miešania. Po prebehnutí reakcie sa roztok vyjasní a nadobudne žltohnedú farbu. Je to vlastne koncentrovaný roztok naftolátu v liehu, ktorý zriedime potrebným množstvom studenej vody na žiadanú koncentráciu. Táto sa udáva v g naftolu na liter. Vodu používame pokial možno čo najmäksiu, aby sa naftolát nezačal srážať.

Príprava naftolátového roztoku za tepla:

Pri tomto spôsobe počíname si takto: Patričné množstvo naftolu smiešame s textilným olejom na hustú kašu a pridáme potrebné množstvo lúhu sodného obvyklej koncentrácie za stáleho miešania. Naftolát sa nám prevedie na rozpustnú sodnú soľ. Pridaním horúcej vody zriedime vzniknutý roztok na žiadanú koncentráciu. I pri tomto postupe je účelné použiť mäkkú vodu. Roztok naftolátu, pripravený alebo jedným alebo druhým spôsobom, musí byť čirý, bez základu a usadlín, pivovej farby.

Pre lepsie vytiahnutie naftolátu tkaninou pridávame do kúpeľa Glauberovu soľ. Pre lepšie a rýchlejšie prevlhčenie tkaniny v kúpeľi odporuča sa pridať rôzne zmäčacie prostriedky. Pripravovať naftolátový roztok do zásoby sa neodporúča. Pripravujeme ho toľko, aby sme s ním vystačili na jeden deň. V prípade, že musíme použiť tvrdšiu vodu, pridávame do roztoku ochranné koloidy, ktoré sú oproti vápenatým soliam stále a naftolátový roztok nám udržujú číry.

Množstvo gramov naftolu pre liter sa volí podľa toho, aký odtieň patričnej farby chceme docieliť. Pri svetlých odtieňoch sa používa 2 až 6 g naftolu pre liter, pri tmavých vyfarbeniach 15 až 20 g naftolu pre liter. Máčanie tovaru v naftolátovom roztoku trvá pomerne krátky čas. Pre rovnomernosť vyfarbenia tkaniny je veľmi dôležité, aby tkanina bola dokonale zbavená šlichty a neobsahovala vysrážané vápenaté mydlá z predprípravy, ktoré spôsobujú nepríjemné flaky na vyfarbenej tkanine. Namočená tkanina sa vyžmýka a usuší. Sušením docielime zvýšenie stálosti farbiva na vlákne. Priadza sa z prebytočného roztoku odstredíuje, pričom sa balí do plachietiek, namočených do toho istého naftolu.

Prv než môžeme bázu použiť na kopulovanie, musíme ju diazotovať. Všeobecný pracovný postup je tento: Odvážené množstvo

báz premiešame s patričným množstvom HCl 20°Bé. Vzniklý chlórhydrát rozpustíme v malom množstve horúcej vody, dolejeme studenú vodu, roztok ochladíme čo možno najviac a pridávame po čiastkach roztok dusitanu sodného za stáleho miešania. Po vpravení celého množstva dusitanu odporúča sa roztok nechať stáť 30 min., potom sa neutralizuje s octanom sodným na kongočerven.

Často sa vyžaduje i tento pracovný postup: Odvážené množstvo bázy sa rozpustí v patričnom množstve horúcej vody, pridá sa dusitan a roztok sa silno ochladí. Za stáleho miešania po malých dávkach pridávame žiadane množstvo HCl. Ďalšia práca je podobná ako pri postepe prvom.

Koncentrovaný roztok diazotovanej bázy zriedime na žiadanú koncentráciu a v ňom máčame, kopulujeme, naftolovaný tovar. Okrem bázy používame často s obľubou soli, ktoré majú tú výhodu, že sú už diazotované. Teda je to štabilizovaná diazónium slúčenina patričnej bázy. Soľ je veľmi dobre rozpustná v studenej vode a pred kopuláciou sa upraví pH jej kúpeľa.

Uvedieme bežné návody na prípravu nerozpustných azových farbív: (údaje sú pre 1 liter kúpeľa):

Červená,

15 g Naftolu AS,
20 cc Monopolbrilantrného oleja,
22,5 cc NaOH, 34° Bé,
11 g stálej šarlachovej G bázy,
1000 g horúcej vody,
22 cc HCl 20° Bé,
100 cc studenej vody,
5 g NaNO₂,
20 g octanu sodného,

Modrá:

15 g Naftolu AS
20 cc Monopolbrilantrného oleja,
22,5 cc NaOH 34° Bé,
2 g Variaminová modrá soľ B,
20 g kyselina octová 50%,

Oranžová:
4 g Naftolu AS BG,
20 cc Monopolbrilantrného oleja,
10 cc NaOH 34° Bé,
2 g Nekal BX,

Azové nerozpustné farbívá sa často používajú pri farbení tkanín tlačou. Pri viacfarebnom vzore sa používa kombinácia naftolov s inými farbivami.

Pri farbení s naftolmi vznikajú u farbiara rôzne kožné výrážky, ktoré zapríčinujú naftoly i bázy. Ruky po práci sú tvrdé a popraskané, preto sa odporúča používať pri práci gumové rukavice.

Literatúra:

Louis Disereus: Neueste Fortschritte und Verfahren in der chemischen Technologie der Textilfasern, diel I. Druhé vydanie. Birkhäuser, Basel.

Farebnica I. G. Naphtol AS auf dem Gebiete der Druckerei. 333/B.