

1. Procedeu de neutralizare a sedimentului ce conține albastru de Berlin care include tratarea bazică a sedimentului la agitare, separarea ferocianurilor solubile din suspensia obținută și resedimentarea albastrului de Berlin prin tratare cu soluție apoasă de acid și o sare de fier trivalent, caracterizat prin aceea că separarea ferocianurilor se efectuează prin schimbul ionic la extragerea lor tratând suspensia obținută cu o soluție de 5...10% anionit puternic bazic din grupul aminelor terțiare cu radicalul hidrocarbonat ( $C_7H_{15} - C_9H_{19}$ ) cu adăugarea a 2...3 ml/l tributilfosfat, dizolvați într-un solvent organic imiscibil cu apa, totodată extragerea se efectuează în regim continuu, cu circulația fazelor în contracurent, iar resedimentarea albastrului de Berlin se efectuează prin tratarea soluției organice cu o soluție apoasă ce conține, în g/l:

acid sulfuric 100...150

sulfat de fier trivalent 20... 30

2. Procedeu conform revendicării 1, caracterizat prin aceea că în calitate de anionit puternic bazic din grupul aminelor terțiare se utilizează trialchilamina de tipul „Alamin – 336”, iar în calitate de solvent organic se utilizează n-heptan, benzină sau gaz lampant.