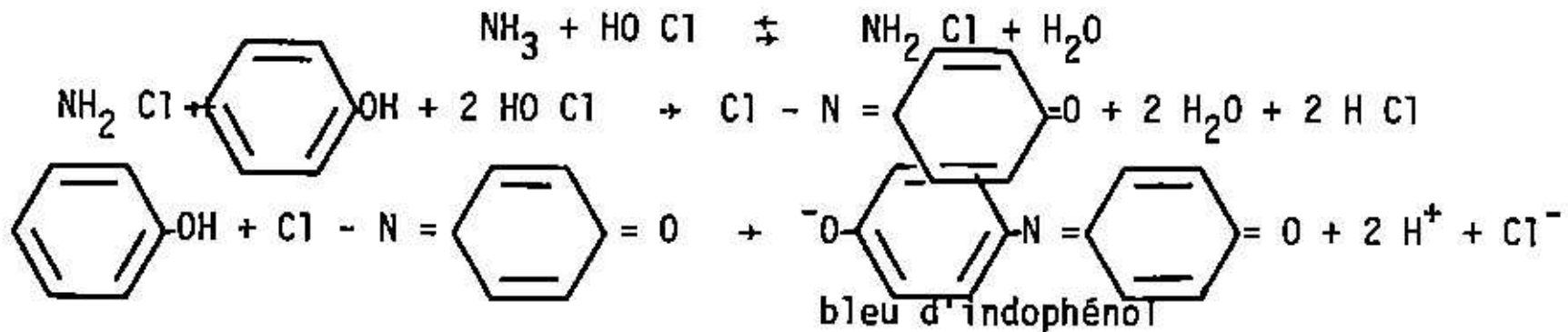
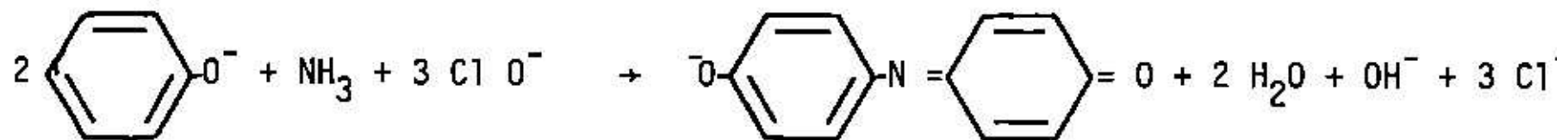


b) méthode au bleu d'indophénol (NF T 90-015-2)

Formation en milieu alcalin ($10,4 < \text{pH} < 11,5$) d'un composé type indophénol par réaction des ions NH_4^+ avec du phénol et de l'hypochlorite, en présence de nitroprussiate comme catalyseur.



D'où la réaction globale :



20 ml d'échantillon*
+ 1 ml solution nitroprussiate et phénol¹
+ 1 ml solution chlorée²

attente 6h
à l'obscurité

¹ phénol 35 g.L⁻¹ et Na₂Fe(CN)₅NO,2H₂O 0,4 g.L⁻¹

² préparée à partir de citrate trisodique (Na₃C₆H₅O₇,2H₂O) (380 g)
d'acide dichlorocyanurique (C₃HCl₂N₃O₃) (4 g)
en milieu NaOH (20 g)

Lecture au spectrophotomètre à 630 nm (coloration stable 20h).