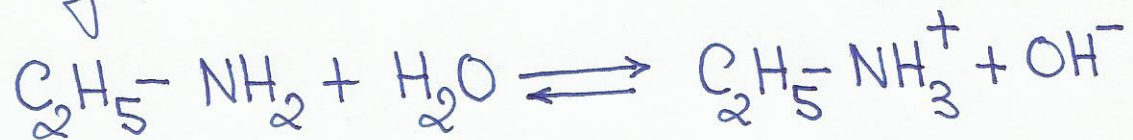


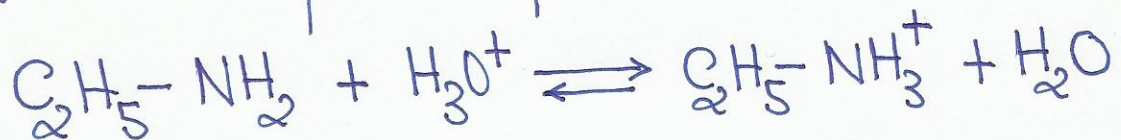
Il faut donc calculer la concentration  $[H_3O^+]$  des ions oxonium (hydronium) dans la solution.

On note  $x = [H_3O^+]$ .

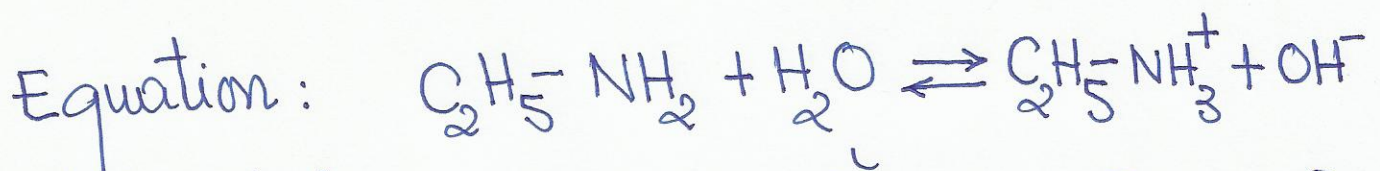
↳ L'équation de la mise en solution de l'éthylamine dans l'eau s'écrit :



Note : cette équation peut aussi s'écrire :



↳ Formons le tableau d'évolution (ou d'avancement) de cette réaction :



Etat initial :  $C_0V$       excès      0      0  
(avancement = 0)

Etat final :  $C_0V - x_f$       excès       $x_f$        $x_f$   
(avancement =  $x_f$ )

---

$V$  désigne le volume de la solution.

Ce tableau montre qu'à l'état final, on a les quantités de matière (nombre de mole) :