pH de la solution NaOH, c'est le pH de l'eau) donc on peut déduire que le pH de la solution devient =7 **1**

4) l'ammoniac est une base faible c'est-à-dire partiellement dissocié dans l'eau alors on peut négliger la concentration de leur ions devant les ions de NaOH ; Alors la force ionique reste constante et égale à 0.025M **2**