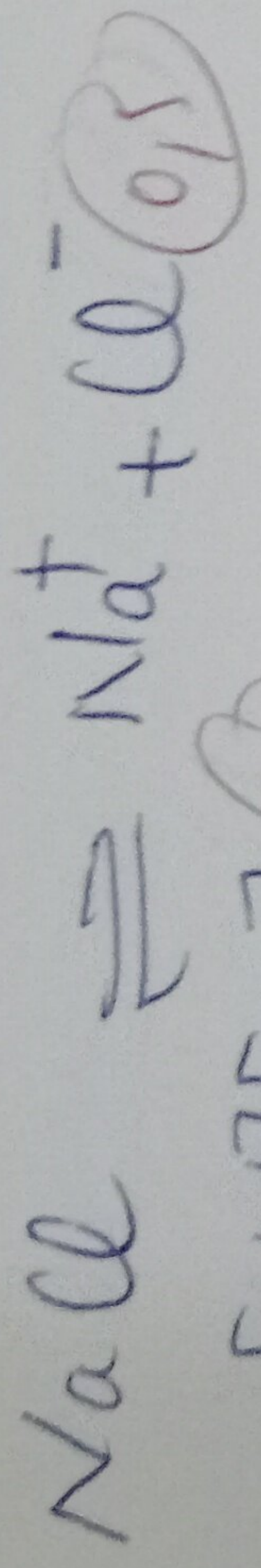


TP 5: (5)



$$K_s = [Na^+][Cl^-]$$

$$m_1 = 2g + 6 \times 0,25 = 3,5g$$

$$m_2 = 2g + 7 \times 0,25 = 3,75g$$

$$S_1 = \frac{n_1}{V} = \frac{m_1/M}{V} = \frac{3,5/58,5}{0,01} = \frac{0,059}{0,01} = 5,9 \text{ mol/l}$$

$$S_2 = \frac{n_2}{V} = \frac{m_2/M}{V} = \frac{3,75/58,5}{0,01} = \frac{0,064}{0,01} = 6,4 \text{ mol/l}$$

mol/l 5,9 < 5 < 6,4 mol/l

$$K_s = [Na^+][Cl^-] = S_1 \cdot S_2 = S^2 \Rightarrow (5,9)^2 < K_s < (6,4)^2$$

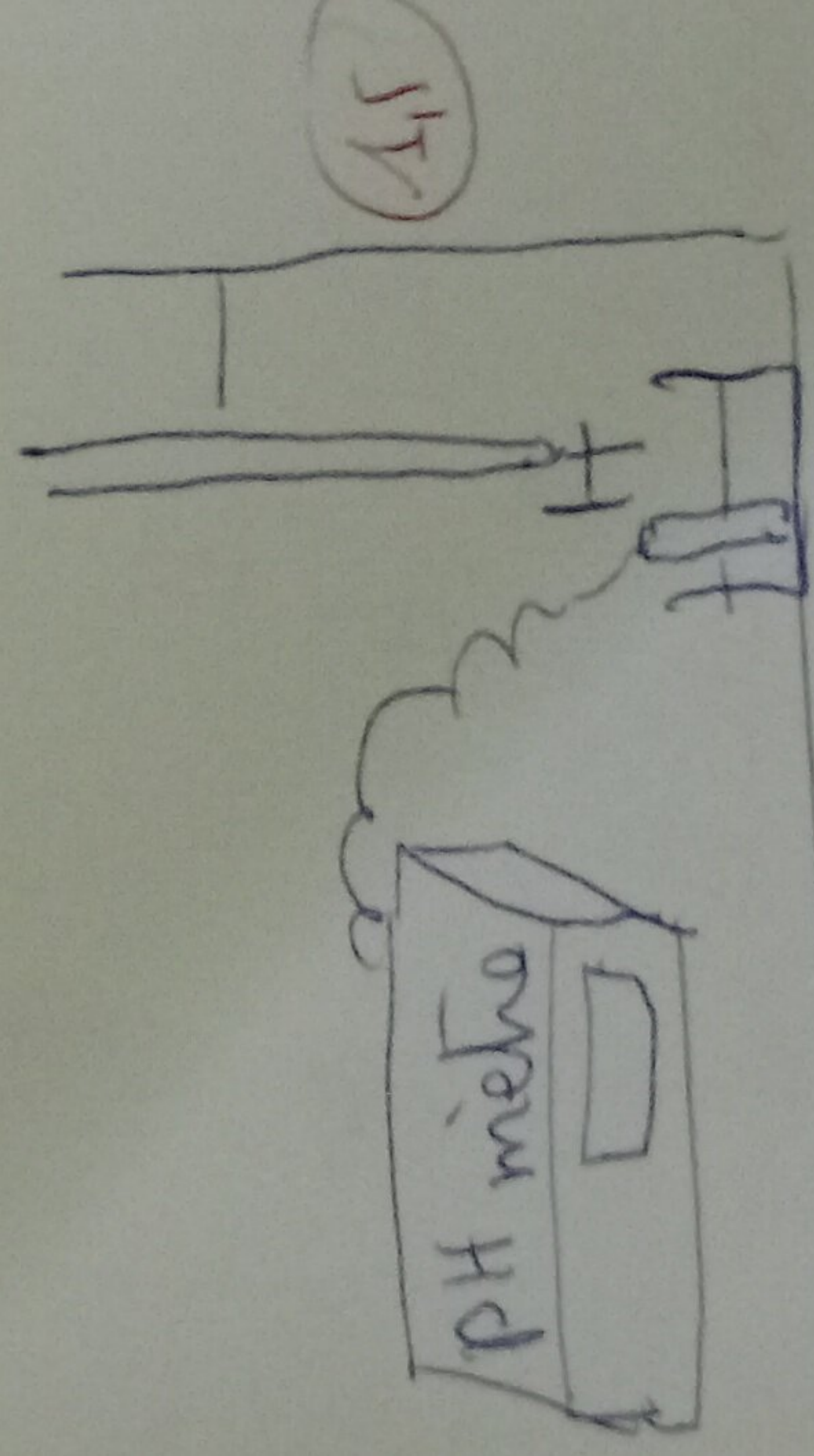
$$34,81 \text{ mol}^2/\text{l}^2 < K_s < 40,96 \text{ mol}^2/\text{l}^2$$

TP 6: (5)

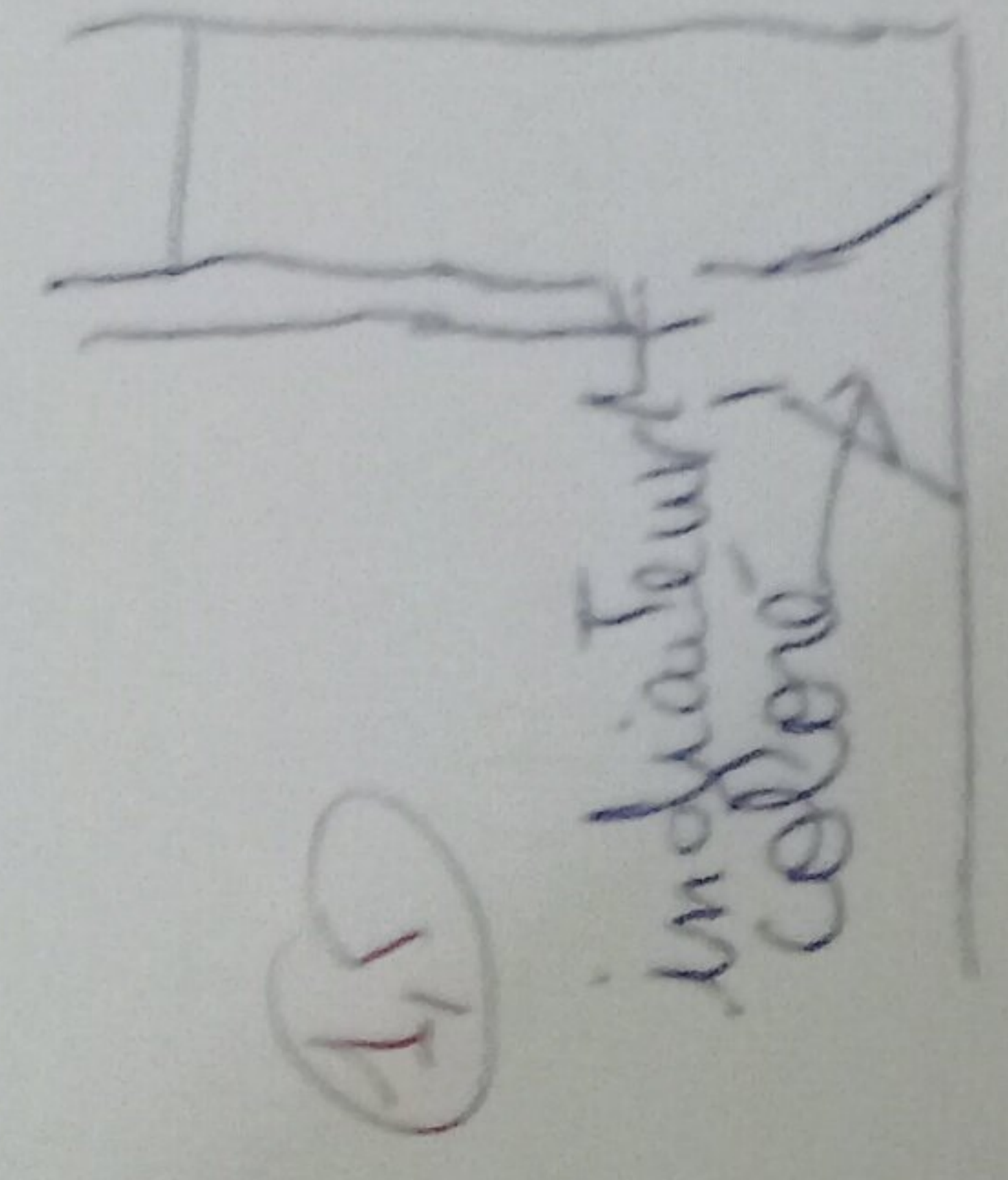
on peut doser H_2A avec une Base forte :

avec deux méthodes : 1 - méthodes colorimétriques ou volumétriques

2 - méthodes pH métriques



on peut déterminer le point d'équivalence après avoir dissocier $pH = f(V)$ avec la méthode des tangente parallèle.



on peut déterminer le point d'équivalence lors de changement de la couleur d'indicateur.