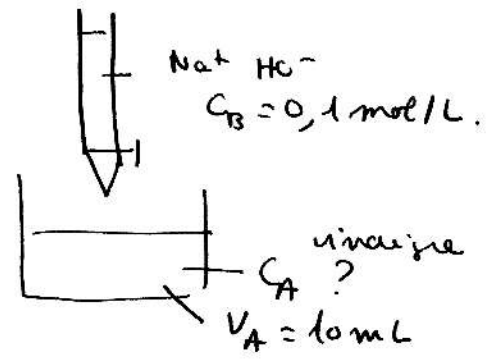


vinaigre C_0 → vinaigre dilué (10x) C_A



1 inventaire des espèces chimiques.

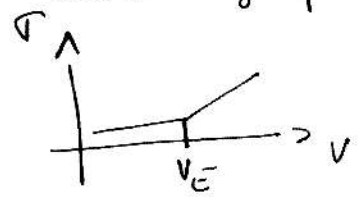
	0	V_E	V
H_2O	→	→	→
CH_3COOH	→	○	○
CH_3COO^-	○	→	→
Na ⁺	→	→	→
HO^-	○	→	→

} influence la conductance de la solution

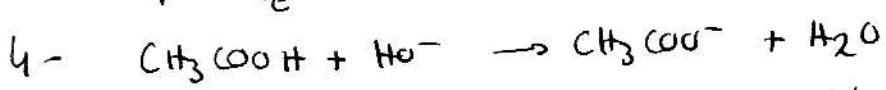
2. Avant l'équivalence, la conductivité de la solution augmente car il y a augmentation de la présence d'espèces chimiques ioniques dans la solution.

Après l'équivalence, la conductivité augmente davantage car l'ion hydroxyde est à une conductivité molaire ionique très importante et que sa concentration augmente.

3- lecture graphique : point d'intersection des 2 droites.



$V_E \approx 12,9 \text{ mL} \dots$



$n(HO^-)_{app} = n(CH_3COOH)_i$ à l'équivalence

$C_B V_E = C_A V_A \Rightarrow C_A = \frac{C_B V_E}{V_A} = \frac{0,1 \times 12,9}{10} = 0,129 \text{ mol/L}$

vinaigre dilué : $C_A = 0,129 \text{ mol/L}$

vinaigre pur $C_0 = 10 \times C_A$ $C_0 = 1,29 \text{ mol/L}$

5- 8° : 8g de CH_3COOH dans 100g de vinaigre soit 100 mL de vinaigre. car $d=1$.

or $n = \frac{m}{M} = \frac{8}{60} = 0,13 \text{ mol}$ pour 100 mL

soit 1,3 mol/L. le dosage est cohérent avec : $\frac{1,3 - 1,29}{1,3} = 0,7\%$