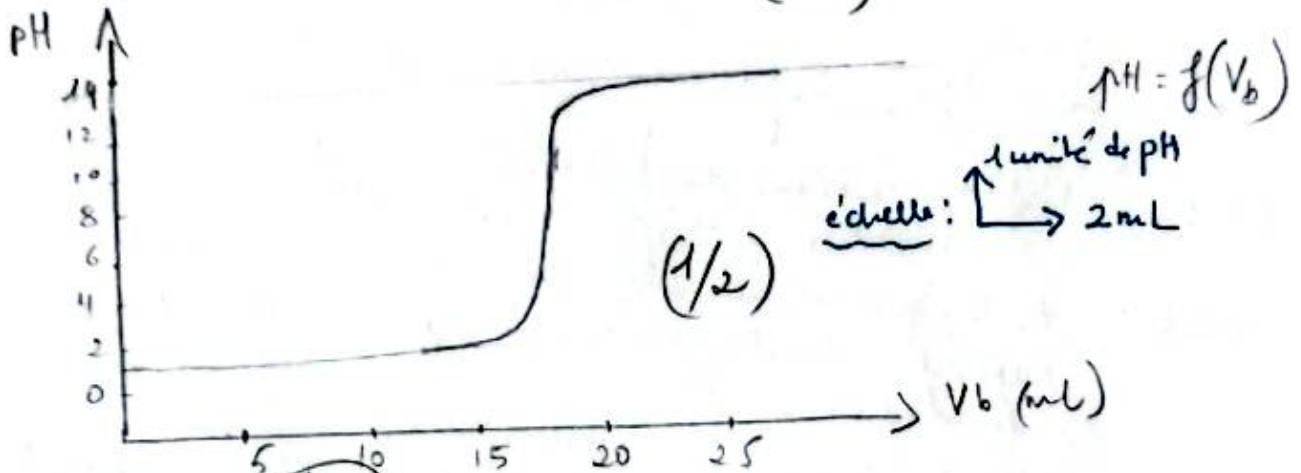


32.2. $C_0 = C_a \times 100$
 $= 0,0835 \times 100 = 8,35 \text{ mol. L}^{-1}$. (1/4) (2)

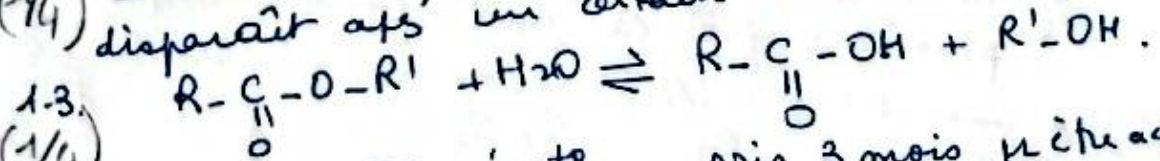
3.3. pt de départ. $V_b = 0 \text{ mL}$
 (1/2) $\text{pH} = -\log C_a = -\log 0,0835$
 $\text{pH} = 1,08$.

pt d'équivalence (1/2) $V_{bE1} = 16,7 \text{ mL}$ $\text{pH}_E = 7$
 pt limite. $V_b > V_{bE1}$ $\text{pH}_{\text{limite}} = 14 + \log C_b = 13$ (1/2)



Exercice II (7,5)

1. 1.1. $R - \overset{\overset{O}{\parallel}}{C} - O - R'$ (1/4) ester (1/4) (1/4)
 1.2. La gde qité d'eau qui se trouve ds le corps humain conduit à l'hydrolyse de l'ester c'est p ça qu'il disparaît aps un certain temps de l'organisme. (1/4)



1.4. puisque cette réact° a pris 3 mois p être achevée (1/4)
 on peut dire que cette réact° est trs lente.

1.5. limitée et athermique (1/4)
 $C_n H_{2n} O_2$ acide carboxy-

2. 2.1. D'après la loi de proportions

$$\frac{M_c}{\% C} = \frac{M_H}{\% H} = \frac{M_O}{\% O} = \frac{M_A}{100}$$

$$\frac{12n}{\% C} = \frac{2n}{\% H} = \frac{2 \times 16}{\% O} = \frac{14n + 32}{100} \Rightarrow$$

$$n = 4 \Rightarrow \text{F.M. de l'acide } C_4 H_8 O_2$$

