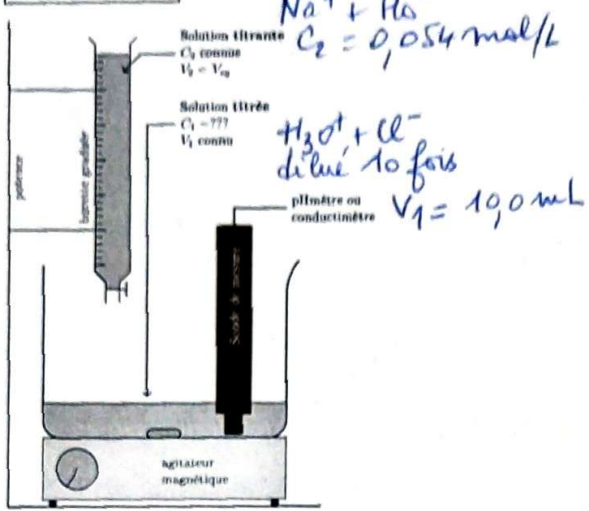
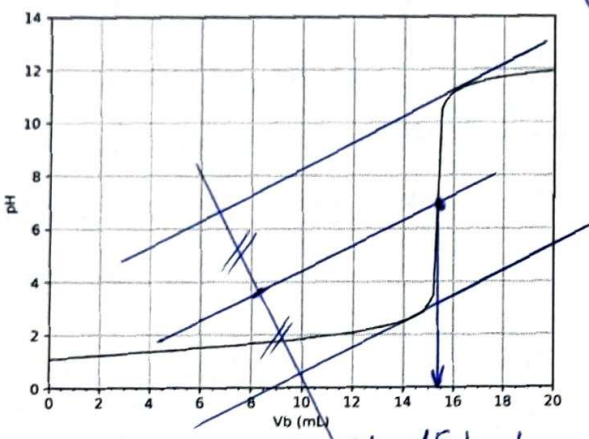


Solution 3.1

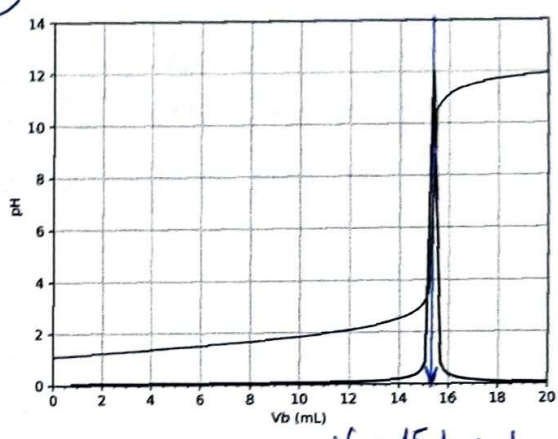
1



2



3



4

suivi de pH → réaction acide base

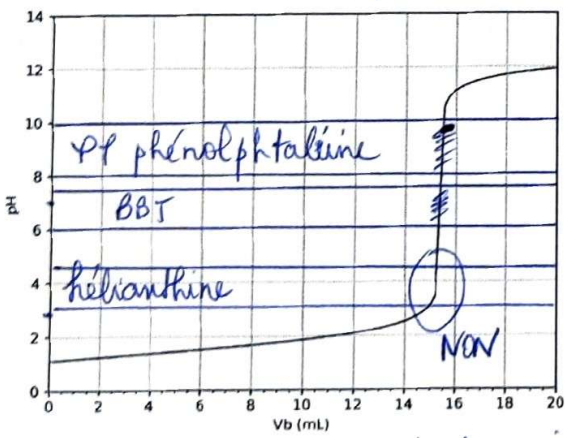


A l'équivalence, on a $\frac{n_A}{a} = \frac{n_B}{b} \rightarrow C_1 V_1 = C_2 V_{eq}$ d'où

$C_1 = C_2 \frac{V_{eq}}{V_1} = 0,054 \times \frac{15,4}{100} = 0,083 \text{ mol/L}$

L'acide chlorhydrique ayant été dilué 10 fois, sa concentration initiale est donc 0,83 mol. L⁻¹.

5



Pour faire un titrage colorimétrique, il faut pouvoir utiliser un indicateur coloré dont la zone de virage est contenue dans le saut de pH.

Seuls le BBT et la phénolphtaléine de faire un titrage colorimétrique.