**Doser par titrage pH-métrique.**

Le document ci-contre présente le graphe pH = f(VB) obtenu lors du titrage d'un volume VA = 20,0 mL d'une solution SA d'acide méthanoïque de concentration CA par une solution SB d'hydroxyde de sodium, Na+(aq) + HO-(aq),de concentration CB = 2,50 x 10-2 mol .L-1

.

1. Faire un schéma légendé du dispositif de titrage.

2. Écrire l'équation de la réaction de titrage.

3. Déterminer graphiquement le volume équivalent VE et à la demi équivalence

4. Établir la relation entre les concentrations et les volumes traduisant

 l'équivalence du titrage.

5. Calculer la concentration CA. Données : couples acide/base :

 HCOOH (aq) / HCOO-(aq) et H2O (l)/ HO-(aq)

6. Justifie l’allure de la courbe.

