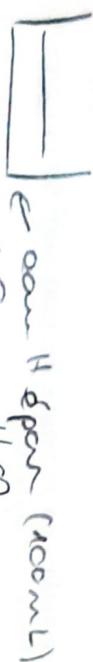


IV.2 MODE OPÉRATOIRE

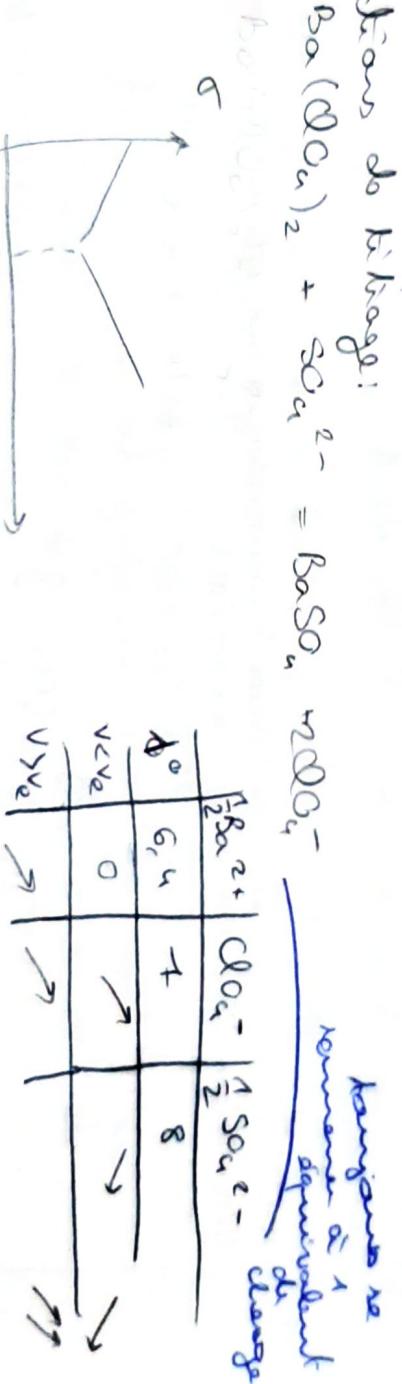
On dose 100 mL d'eau Hépar, à laquelle on a ajouté 6 mL d'acide chlorhydrique à la concentration 0,10 mol.L⁻¹ par une solution de perchlorate de baryum Ba(ClO₄)₂ à la concentration 0,20 mol.L⁻¹.

Quelle allure attend-on pour la courbe $\sigma = f(V)$ dans l'hypothèse où l'on peut négliger la dilution ? On donne les conductivités molaires équivalentes : $\lambda^\circ(1/2Ba^{2+}) = 6,4 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1}$; $\lambda^\circ(1/2SO_4^{2-}) = 8,0 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1}$; $\lambda^\circ(ClO_4^-) = 7,0 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1}$

$$Ba(ClO_4)_2 \rightleftharpoons O_{1,2} M$$



réactions de titrage :



Que faut-il tracer si la dilution n'est pas négligeable ?

S'il dilution n'est pas négligeable
nous avons