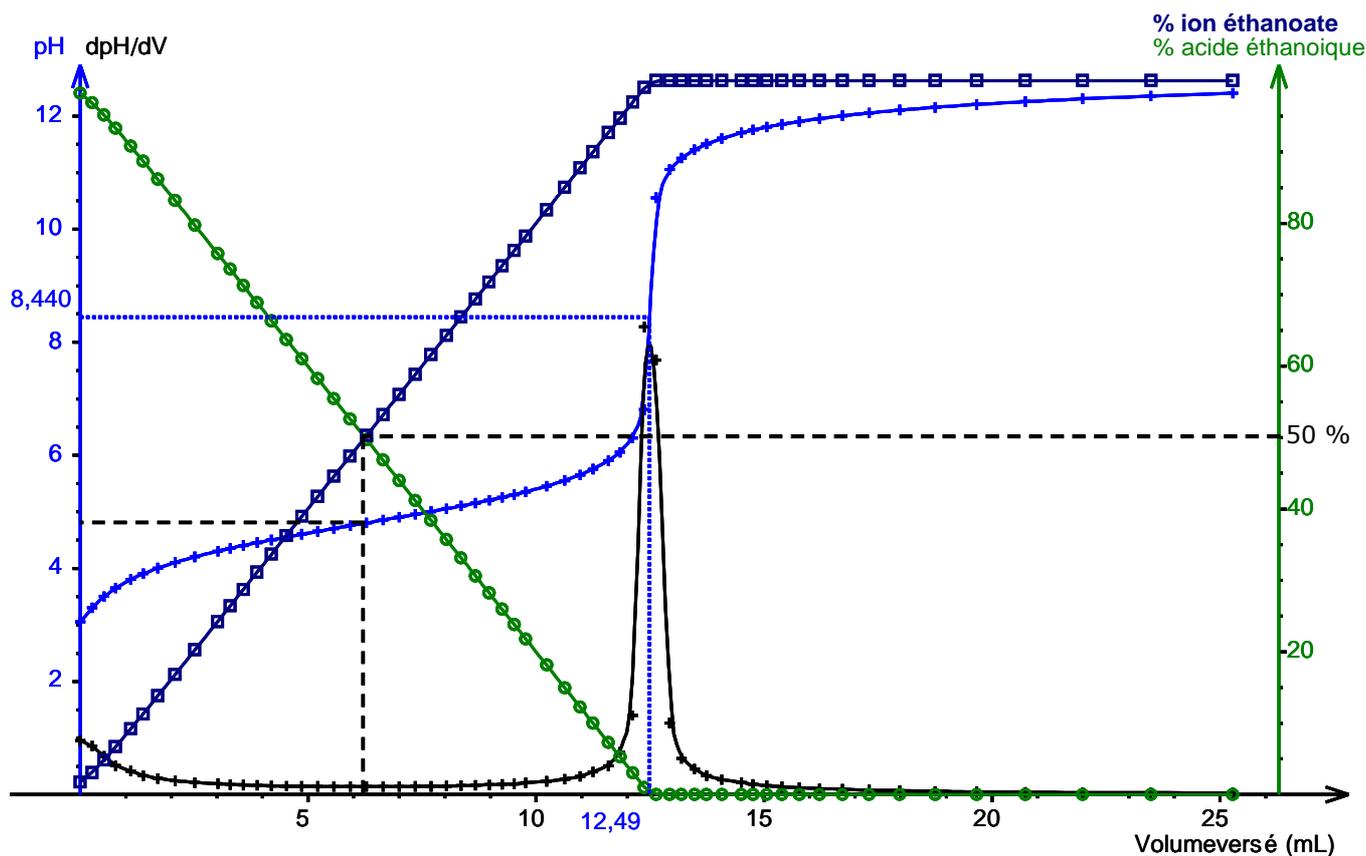
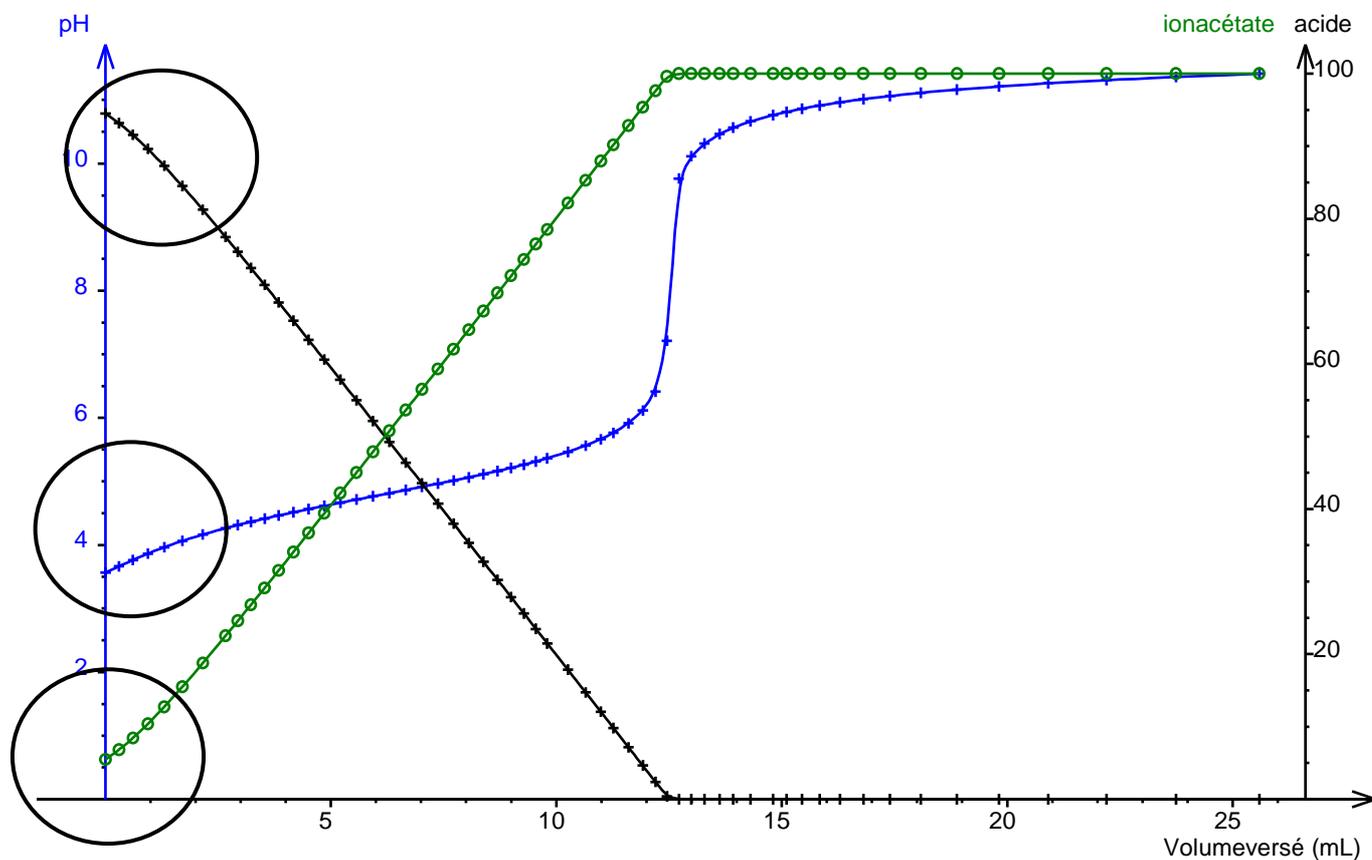


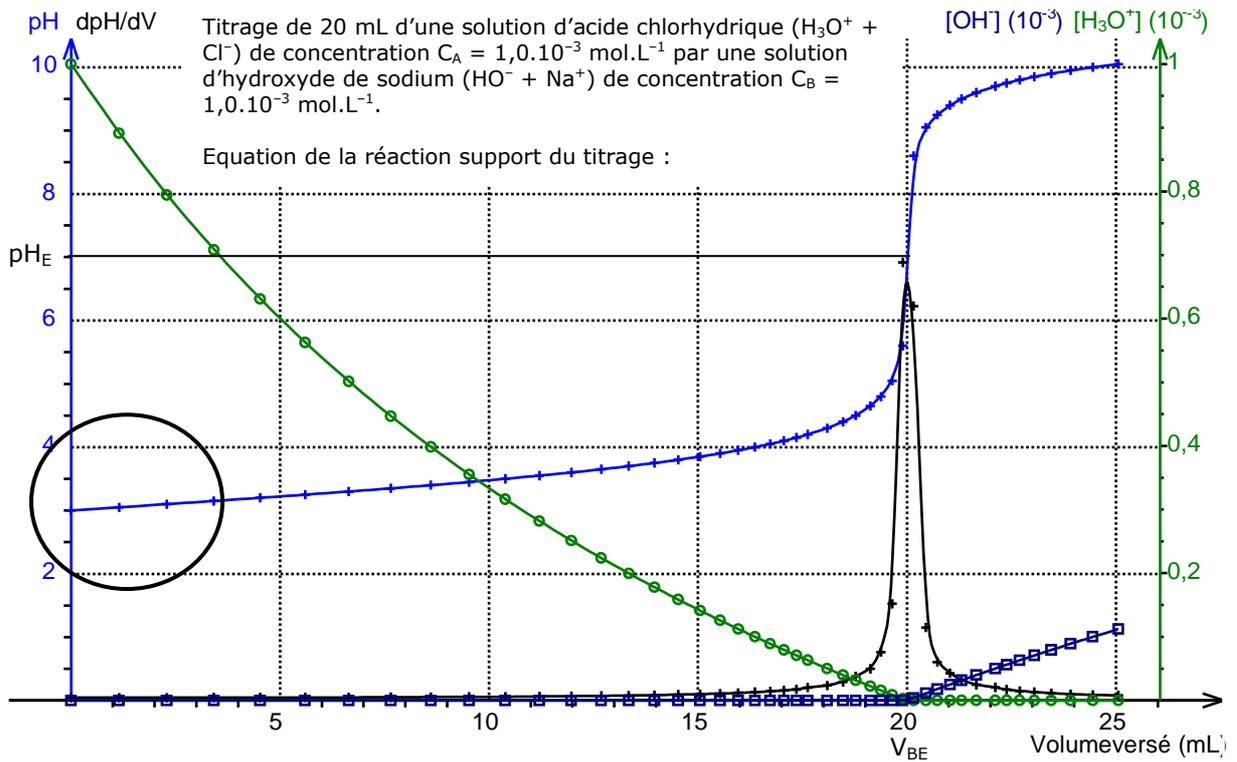
Quelques exemples de titrage acido-basique.

Titration de 25,0 mL d'une solution d'acide éthanoïque à $5,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ par une solution d'hydroxyde de sodium à $1,00 \cdot 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$.



Simulation du titrage de 25,0 mL d'une solution d'acide éthanoïque à $5,0 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$ par une solution d'hydroxyde de sodium à $1,00 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$.





Titration de 20 mL d'une solution d'ammoniac (NH_3) de concentration $C_B = 1,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ par une solution d'acide chlorhydrique ($\text{H}_3\text{O}^+ + \text{Cl}^-$) de concentration $C_A = 1,5 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$.

Equation de la réaction support du titrage :

$$\text{NH}_3 + \text{H}_3\text{O}^+ \rightarrow \text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O}$$
