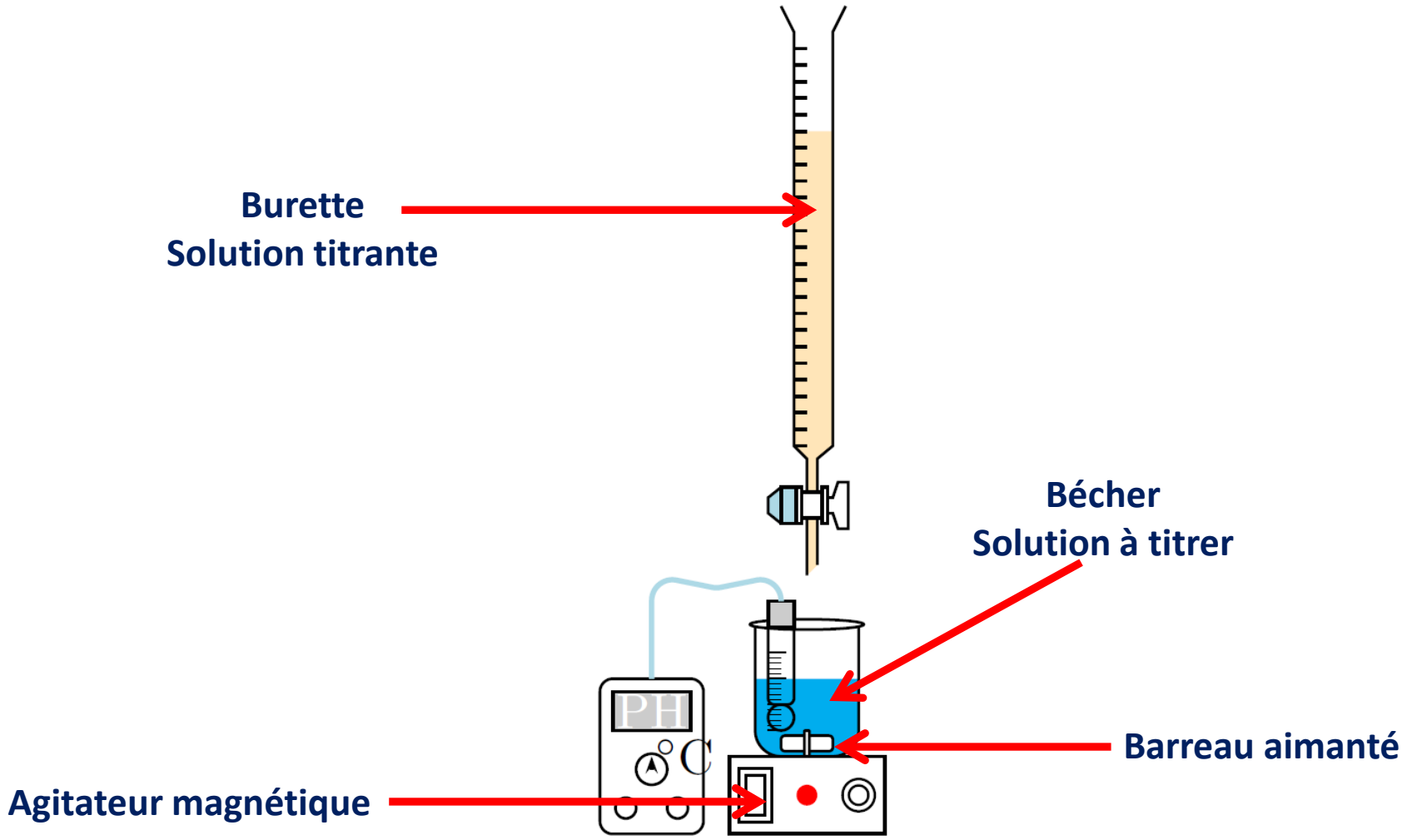
Réactions acido-basiques

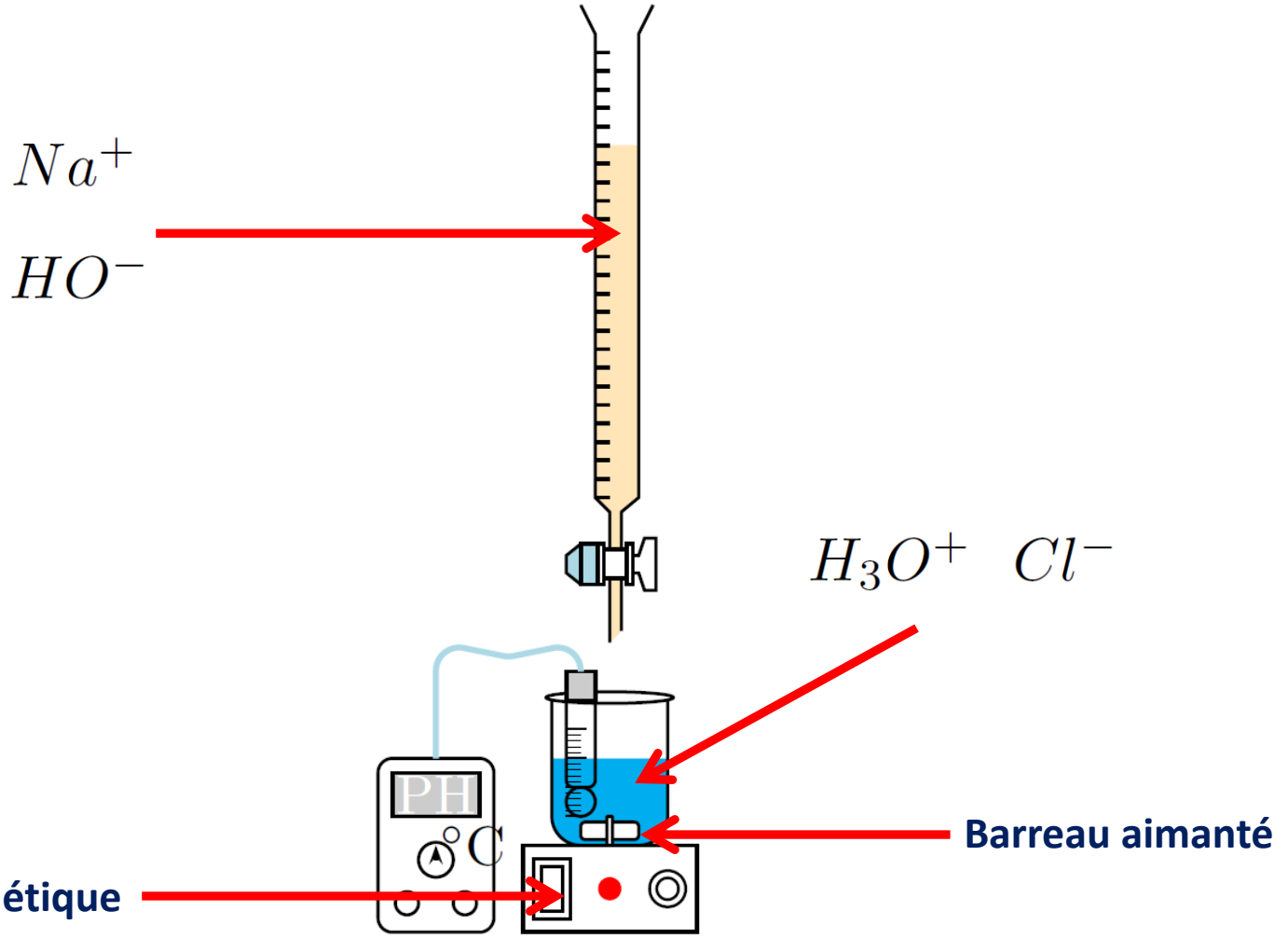
8. Réaction de neutralisation - Application aux dosages

AQ2



8. Réaction de neutralisation - Application aux dosages AQ2

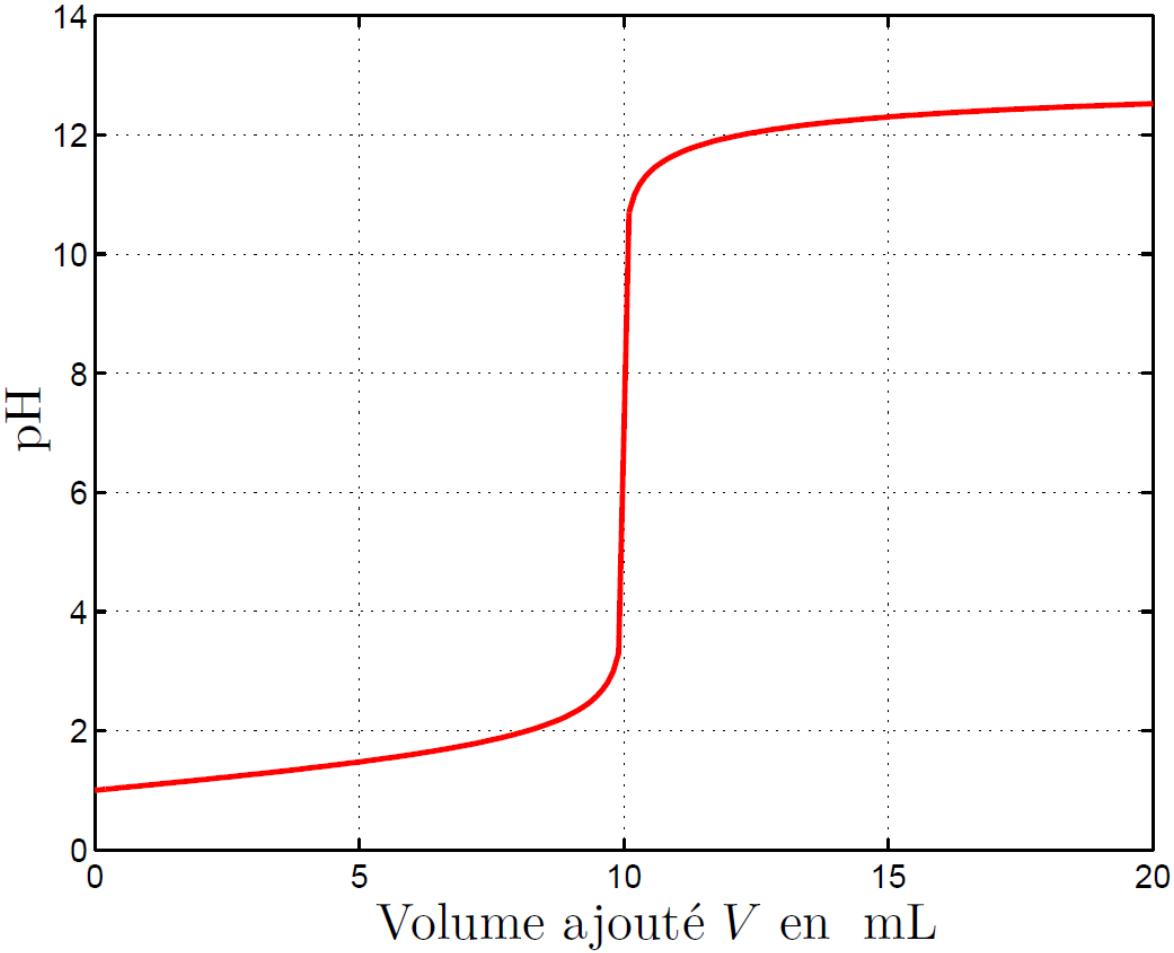
8.1. Titrage d'acide fort par une base forte



8. Réaction de neutralisation - Application aux dosages

AQ2

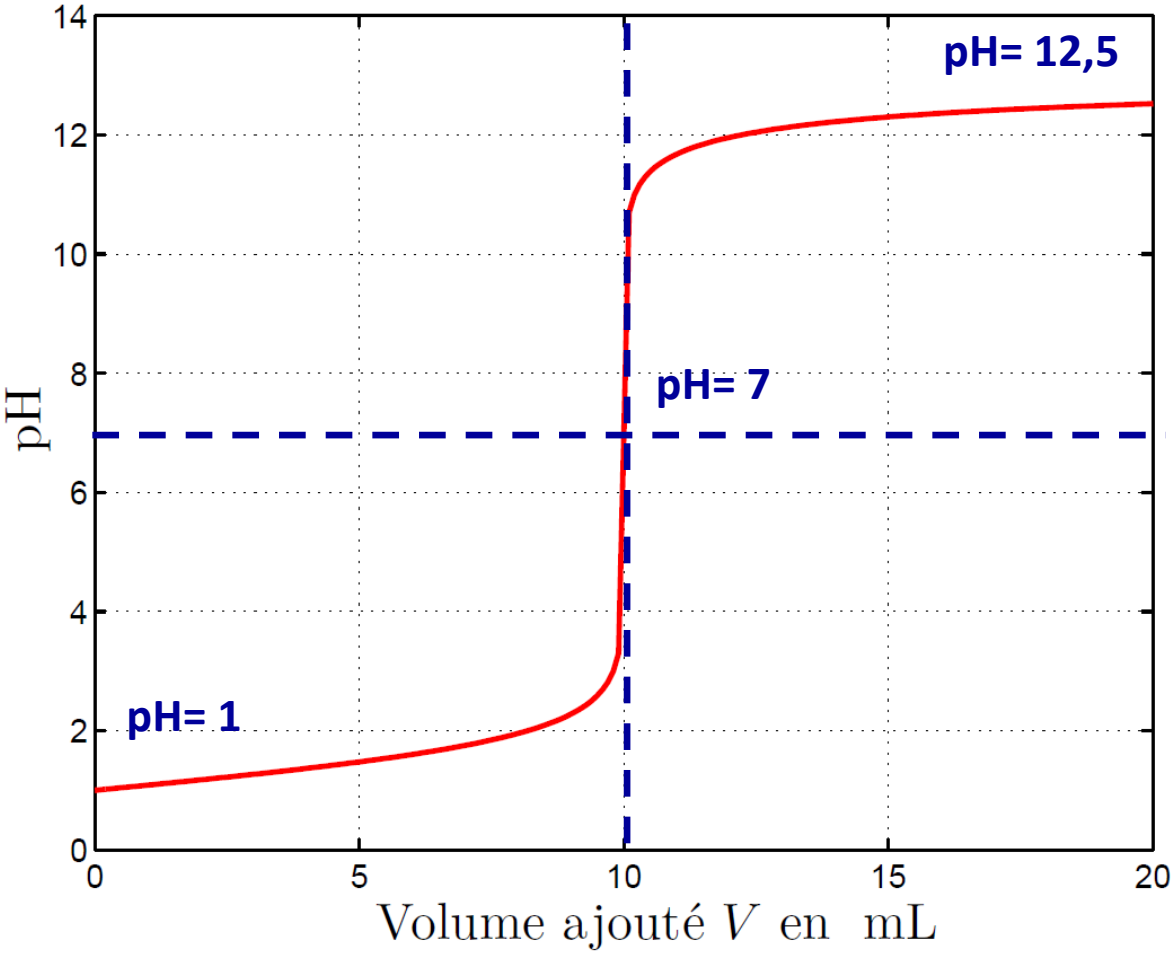
8.1. Titrage d'acide fort par une base forte



8. Réaction de neutralisation - Application aux dosages

AQ2

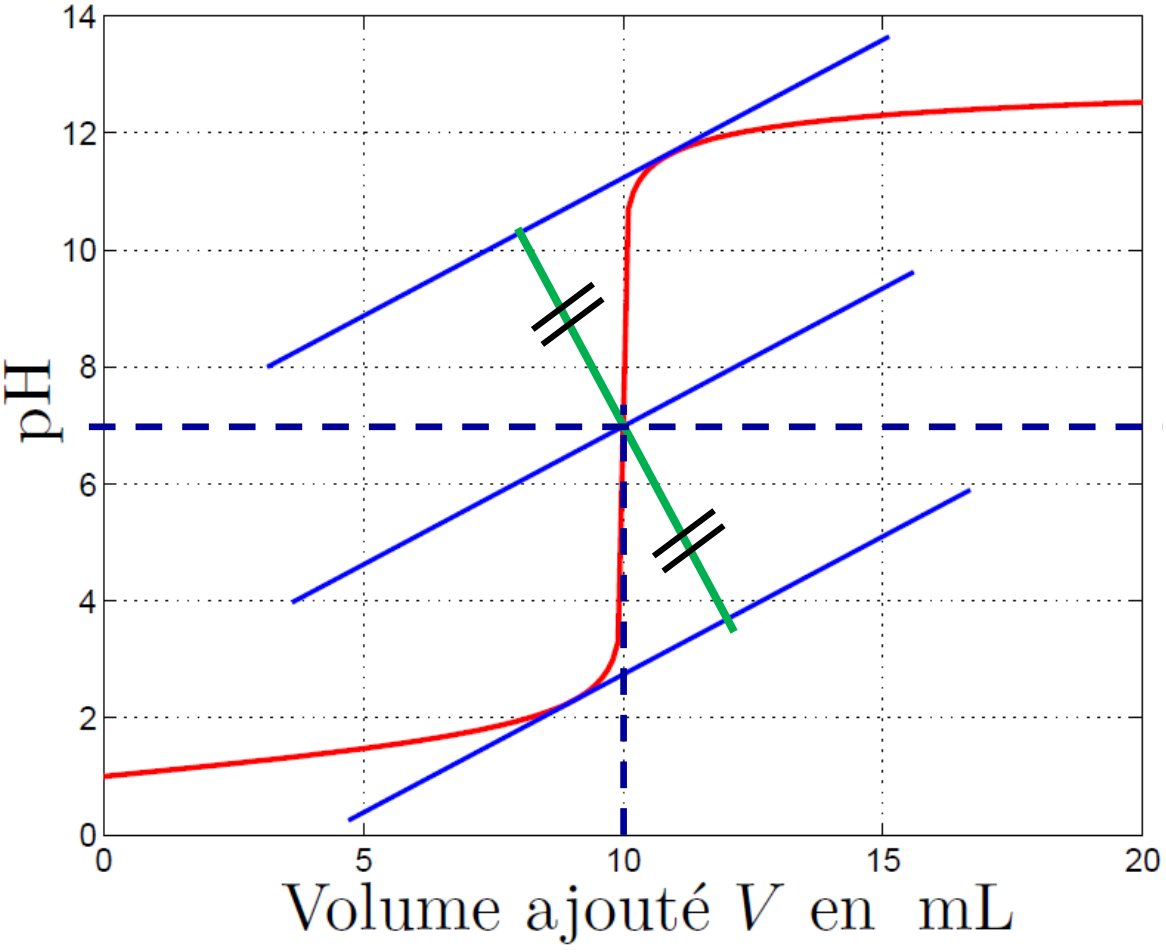
8.1. Titrage d'acide fort par une base forte



8. Réaction de neutralisation - Application aux dosages

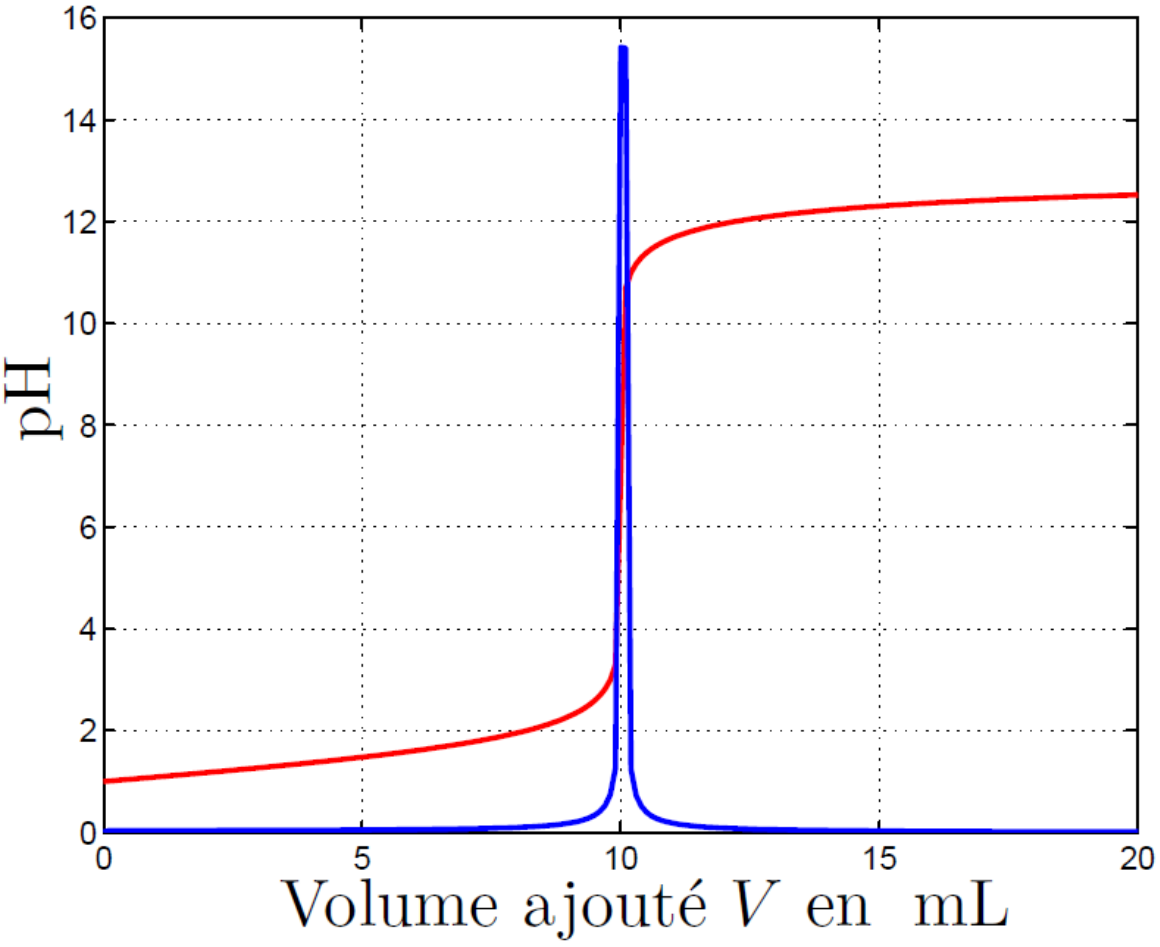
AQ2

- Méthodes graphiques de détermination du volume et du pH équivalent



8. Réaction de neutralisation - Application aux dosages AQ2

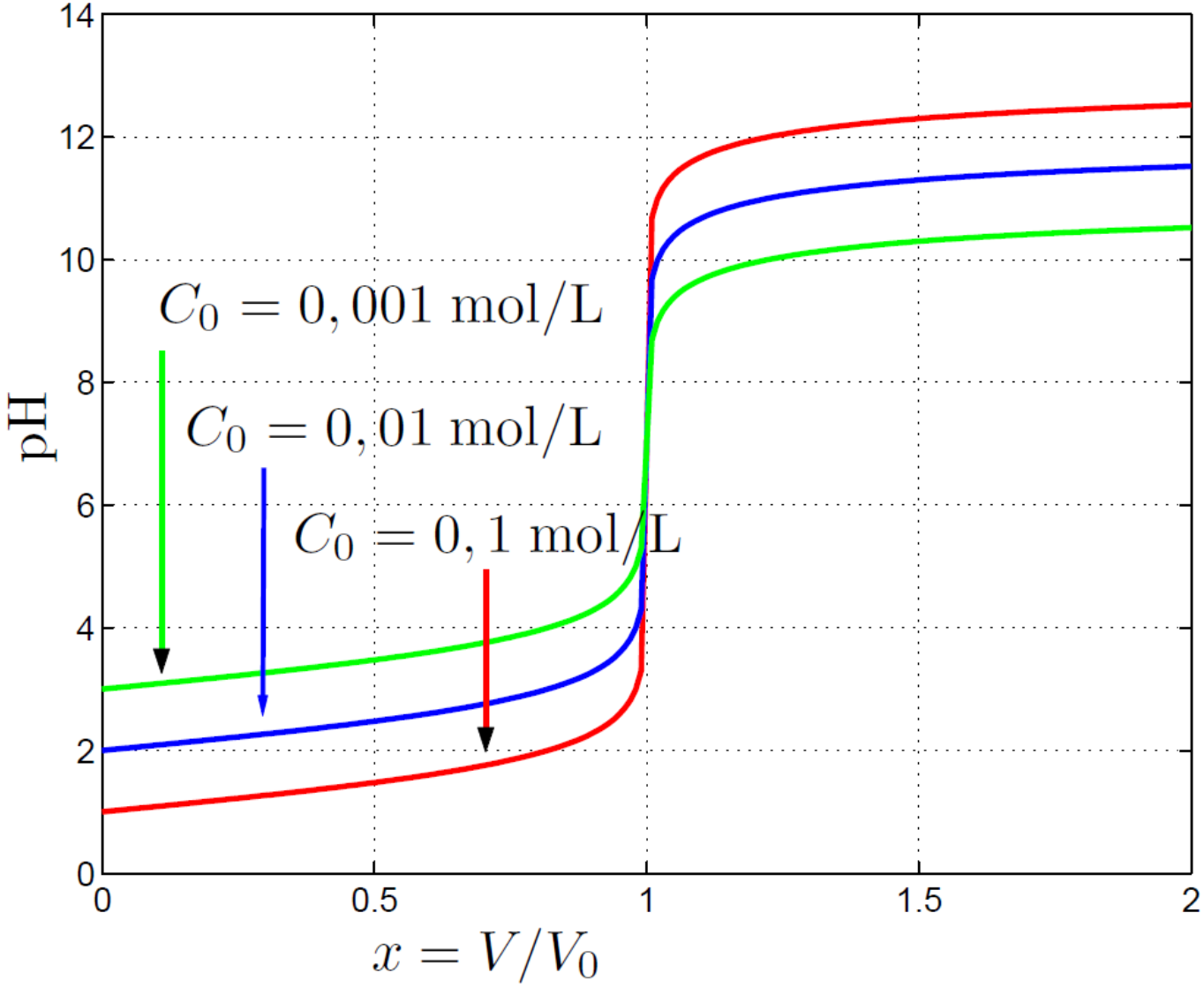
- Méthodes graphiques de détermination du volume et du pH équivalent



8. Réaction de neutralisation - Application aux dosages

AQ2

- Effet de la dilution sur la courbe de titrage

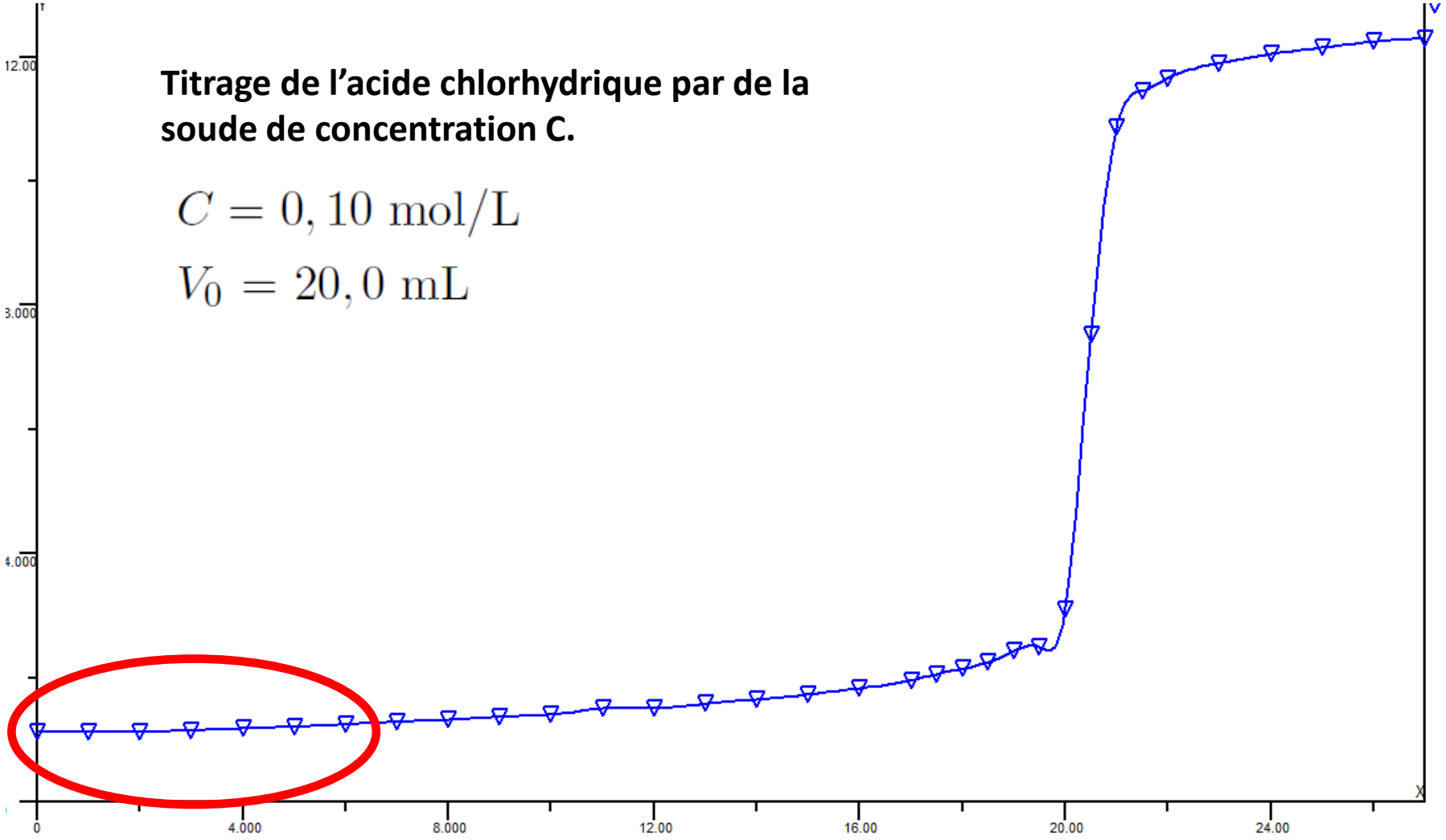


Etude expérimentale

Titrage de l'acide chlorhydrique par de la soude de concentration C.

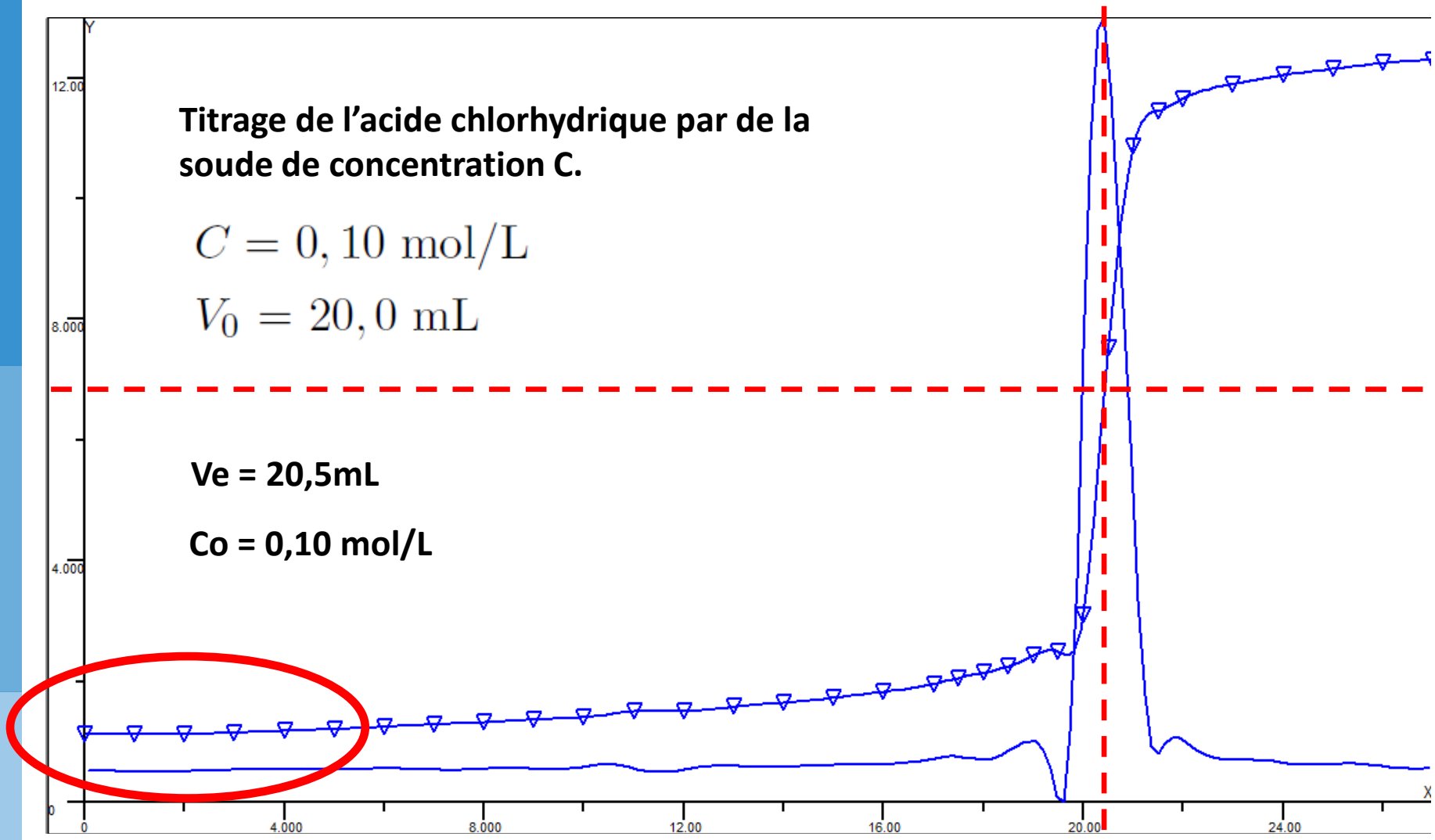
$$C = 0,10 \text{ mol/L}$$

$$V_0 = 20,0 \text{ mL}$$



8. Réaction de neutralisation - Application aux dosages

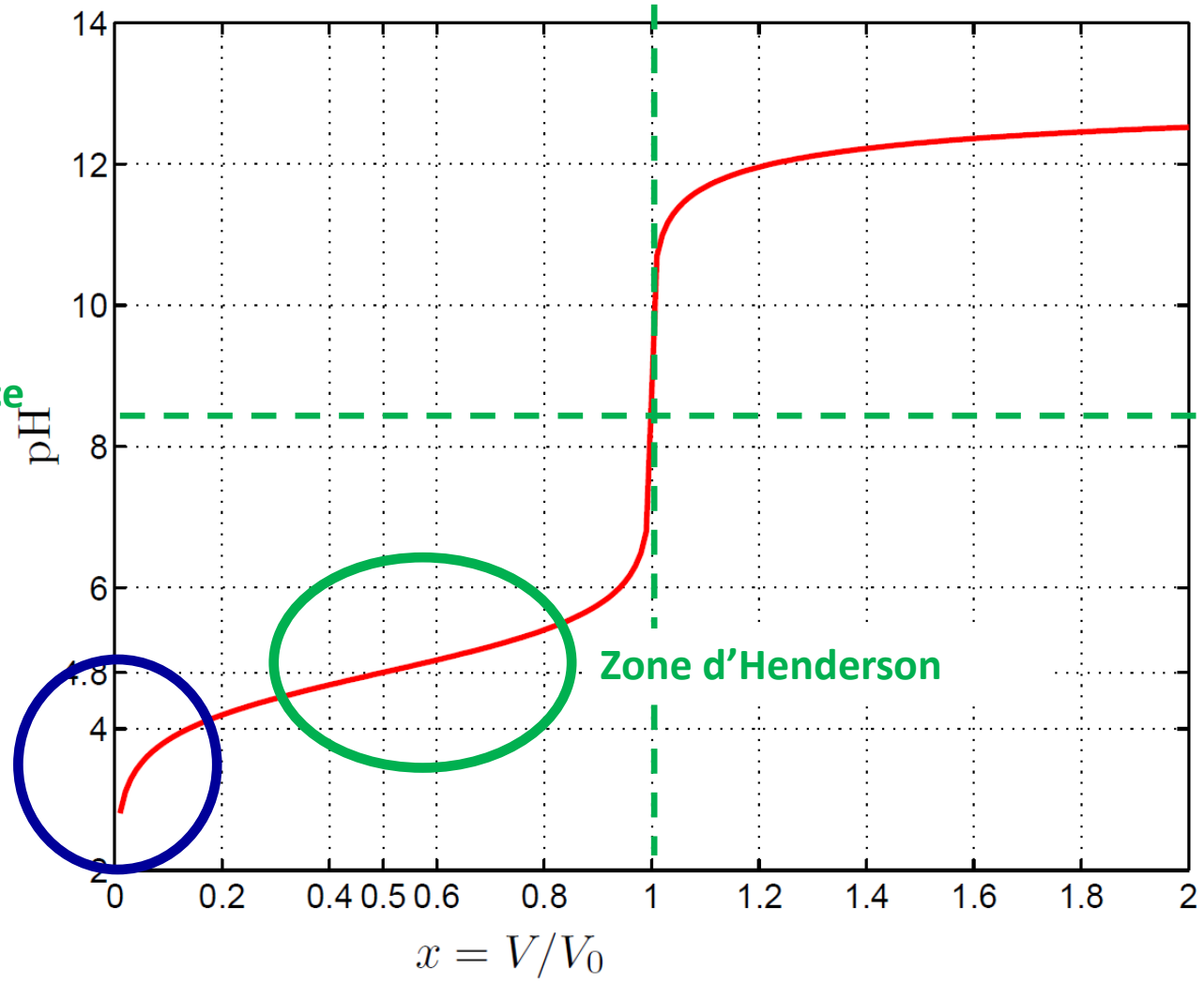
AQ2



8.2. Titrage : acide faible / base forte

AQ2

pH >7 à l'équivalence



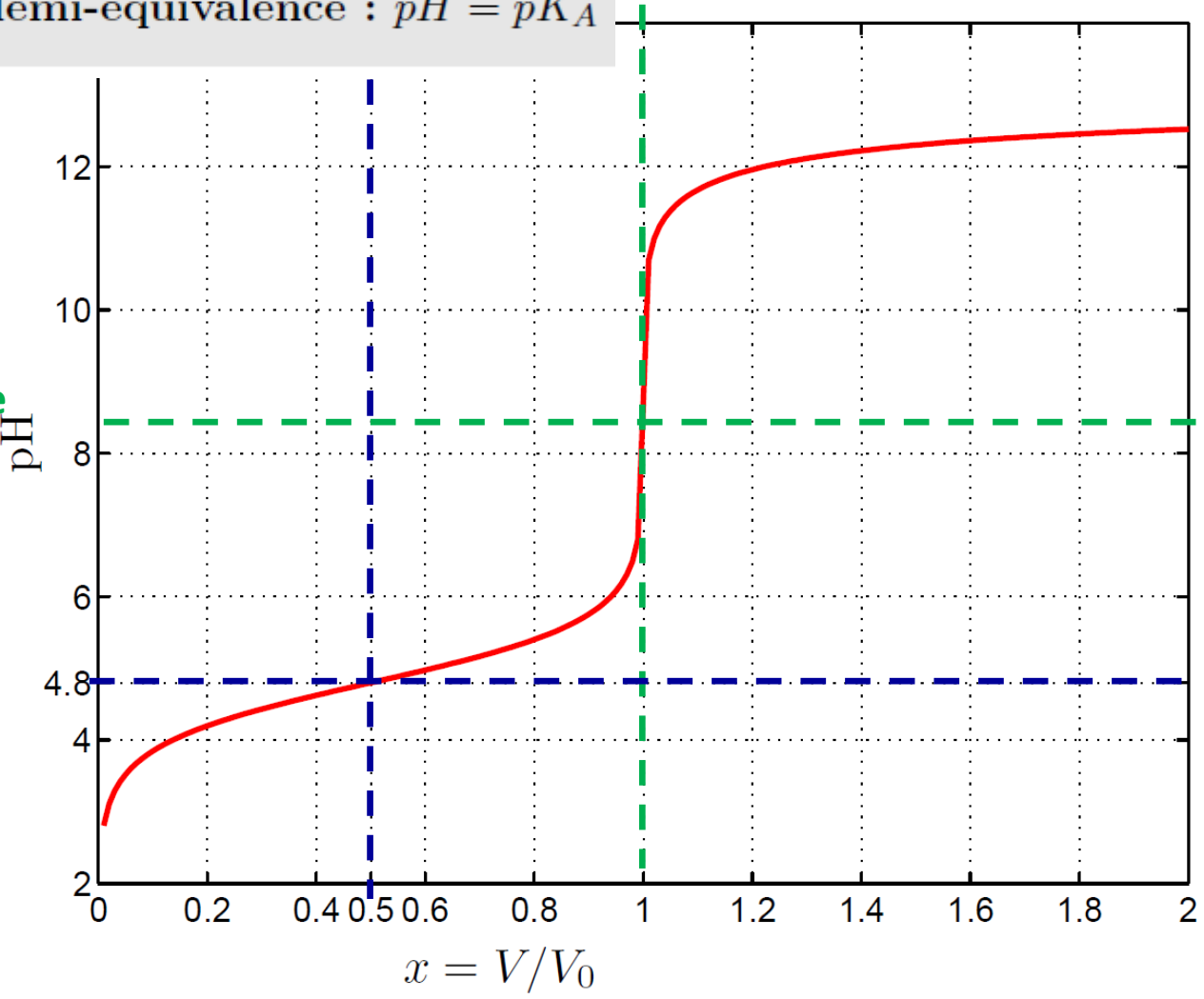
8.2. Titrage : acide faible / base forte

AQ2

A la demi-équivalence : $pH = pK_A$

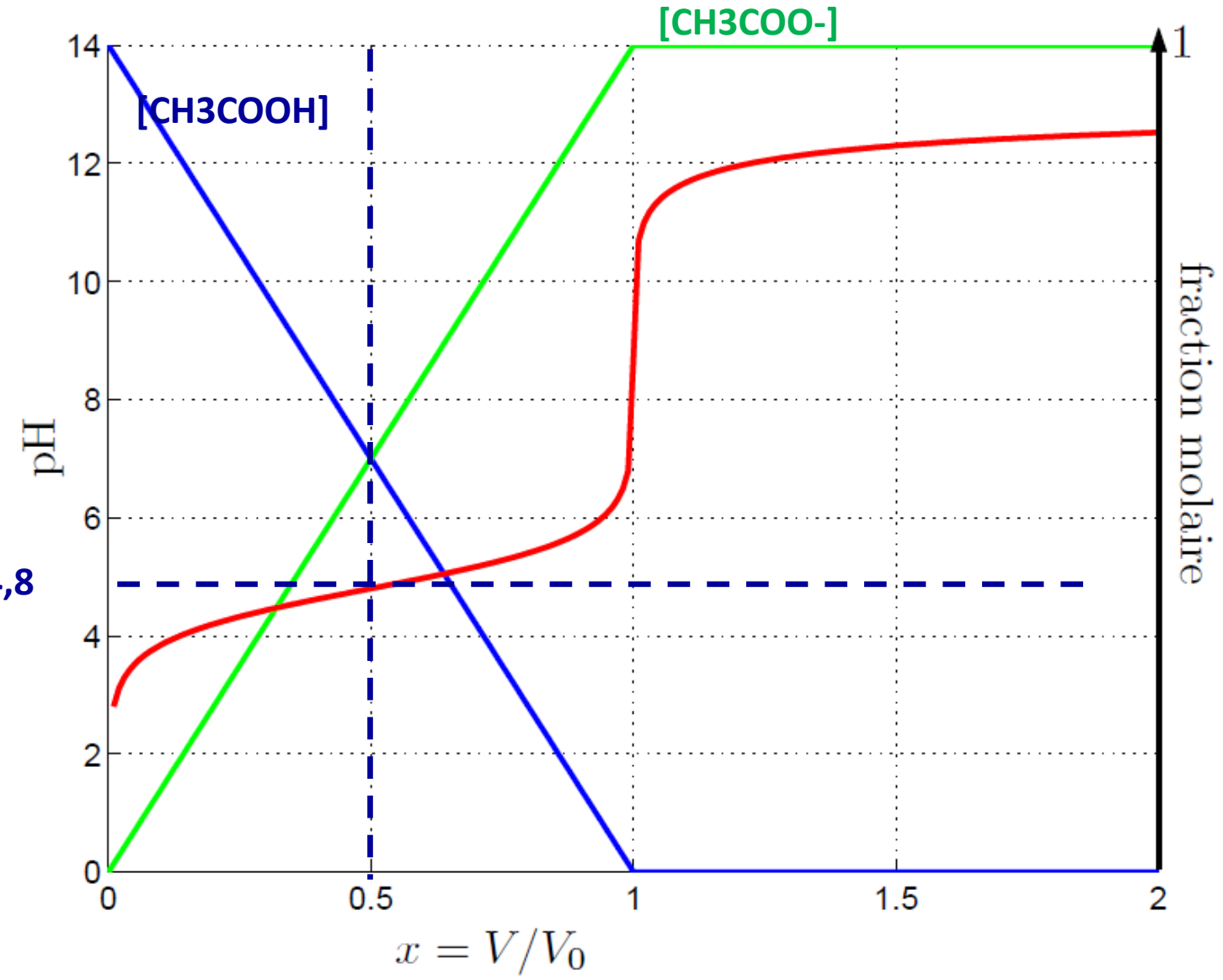
pH >7 à l'équivalence

pKa = 4,8



8.2. Titrage : acide faible / base forte

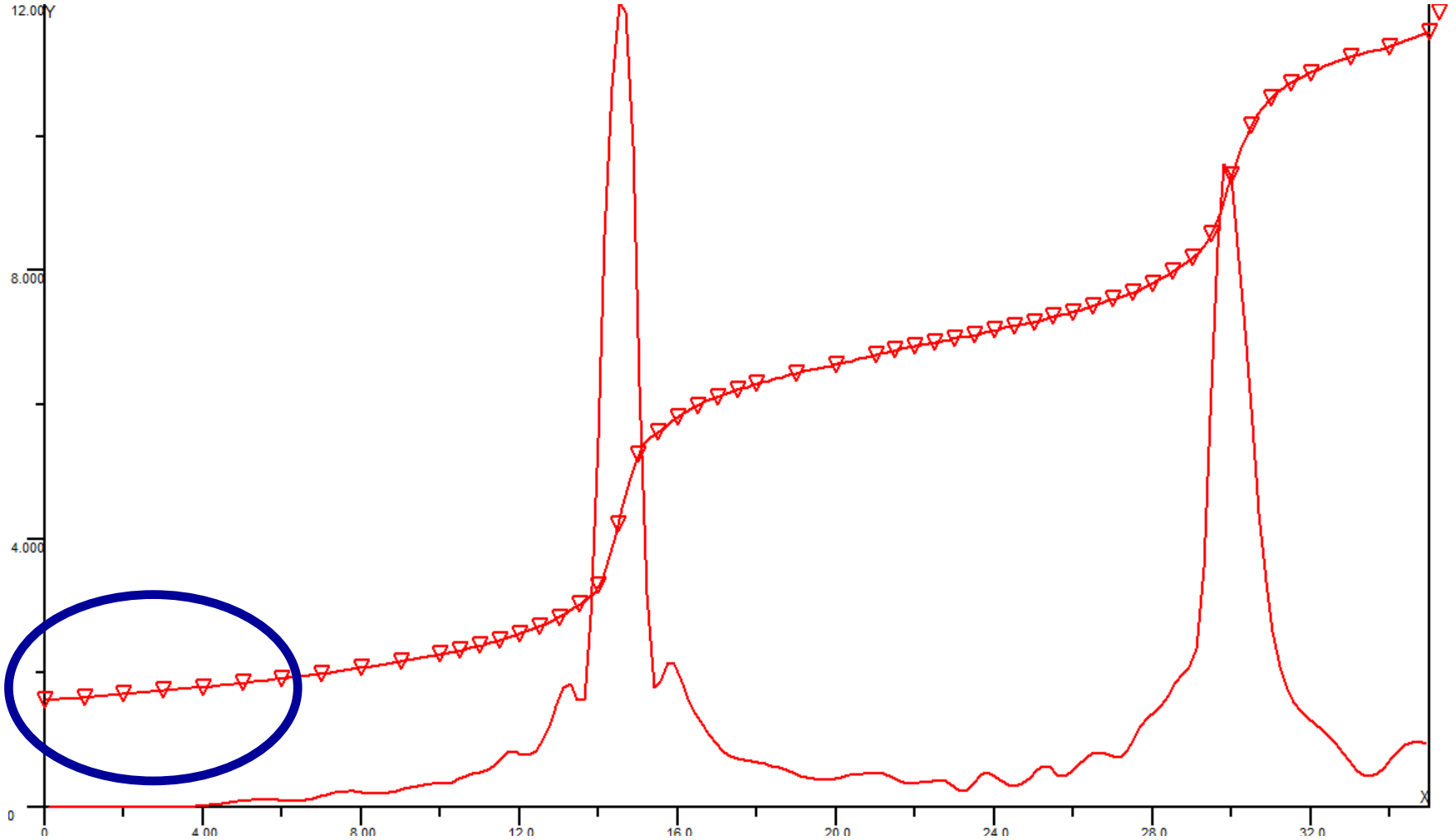
AQ2



8.2. Titrage : acide faible / base forte

AQ2

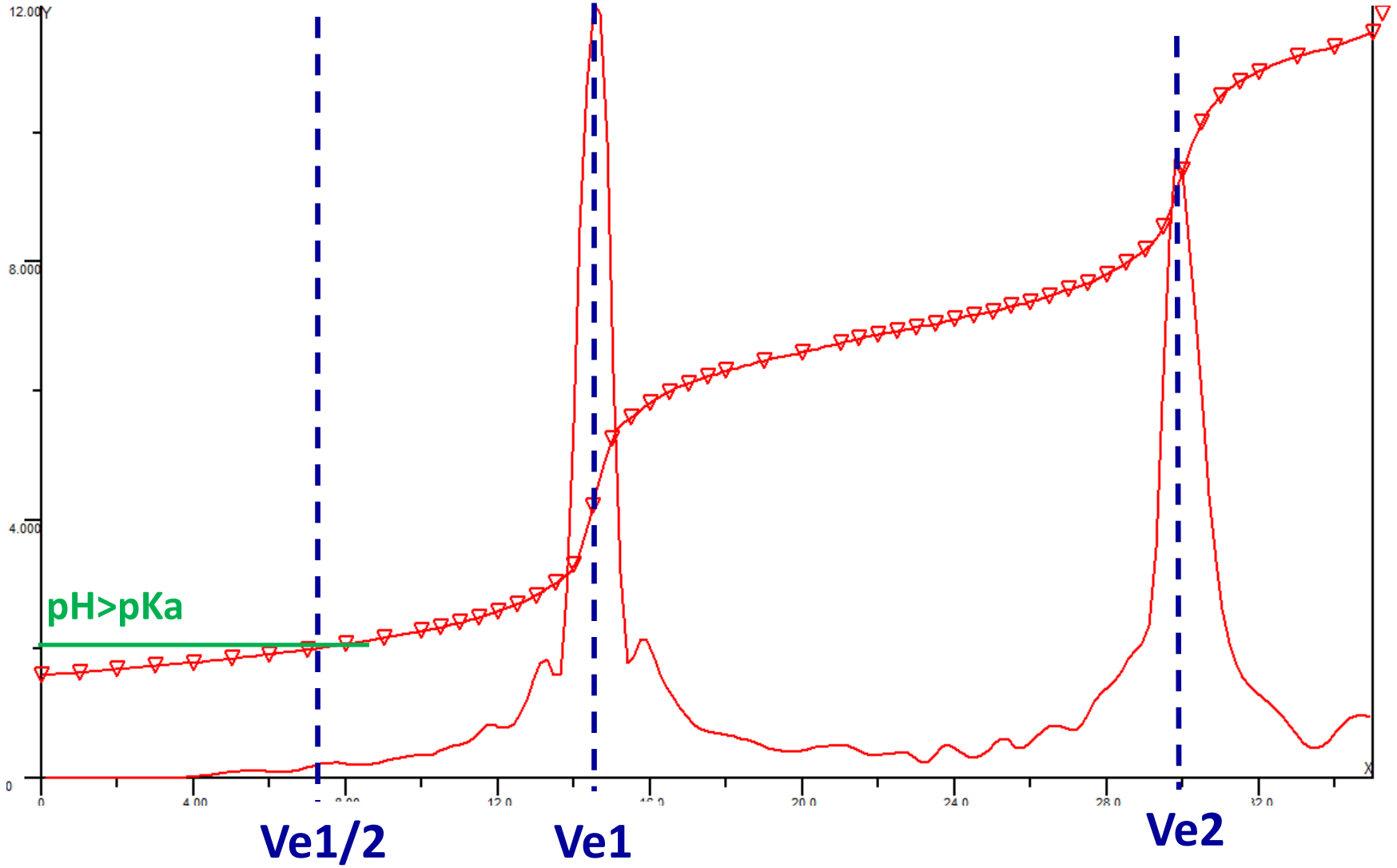
Dosage de l'acide Phosphorique par de la soude (0,10 mol/L)



8.2. Titrage : acide faible / base forte

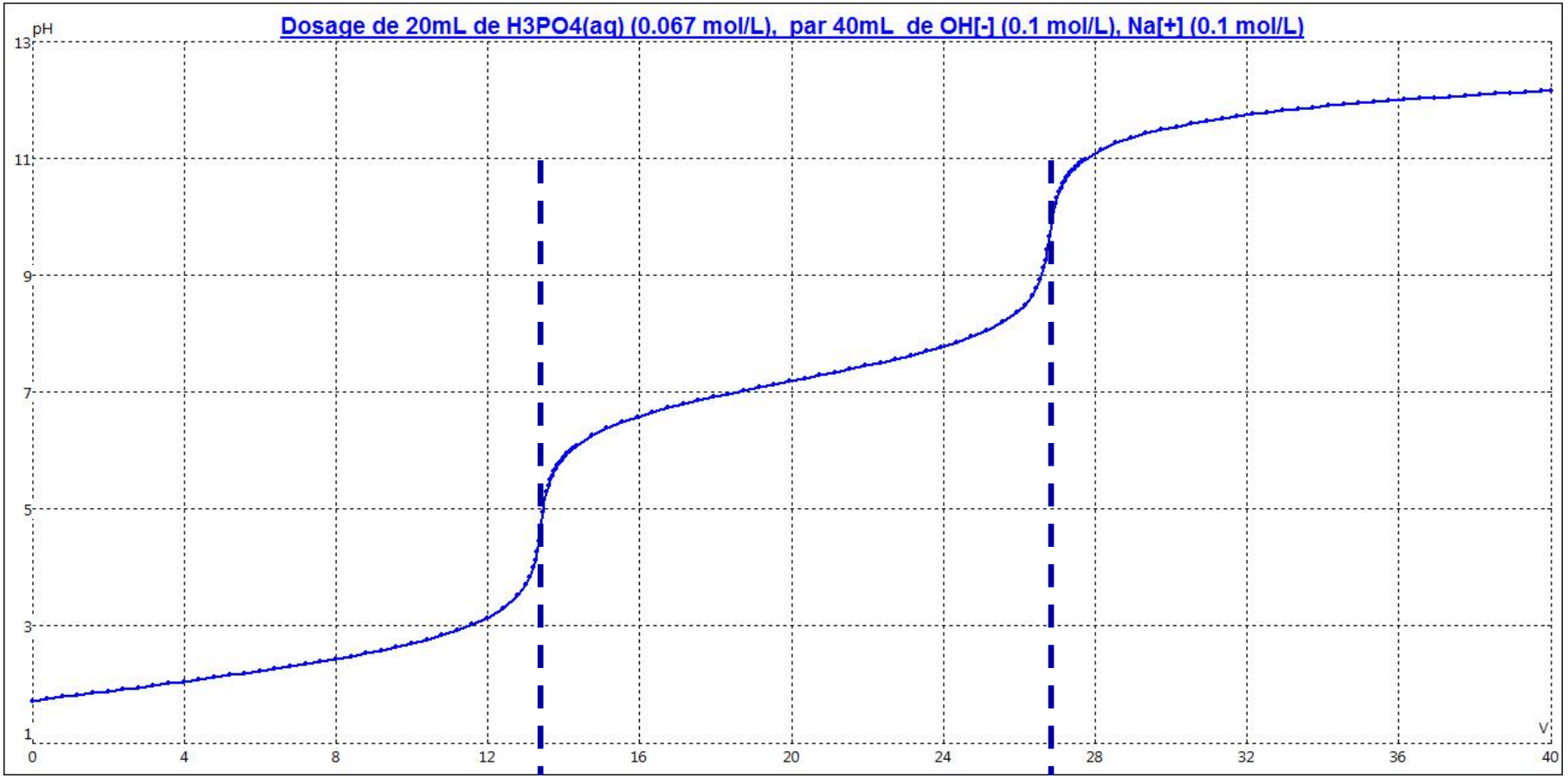
AQ2

Dosage de l'acide Phosphorique par de la soude (0,10 mol/L)



8.2. Titrage : acide faible / base forte

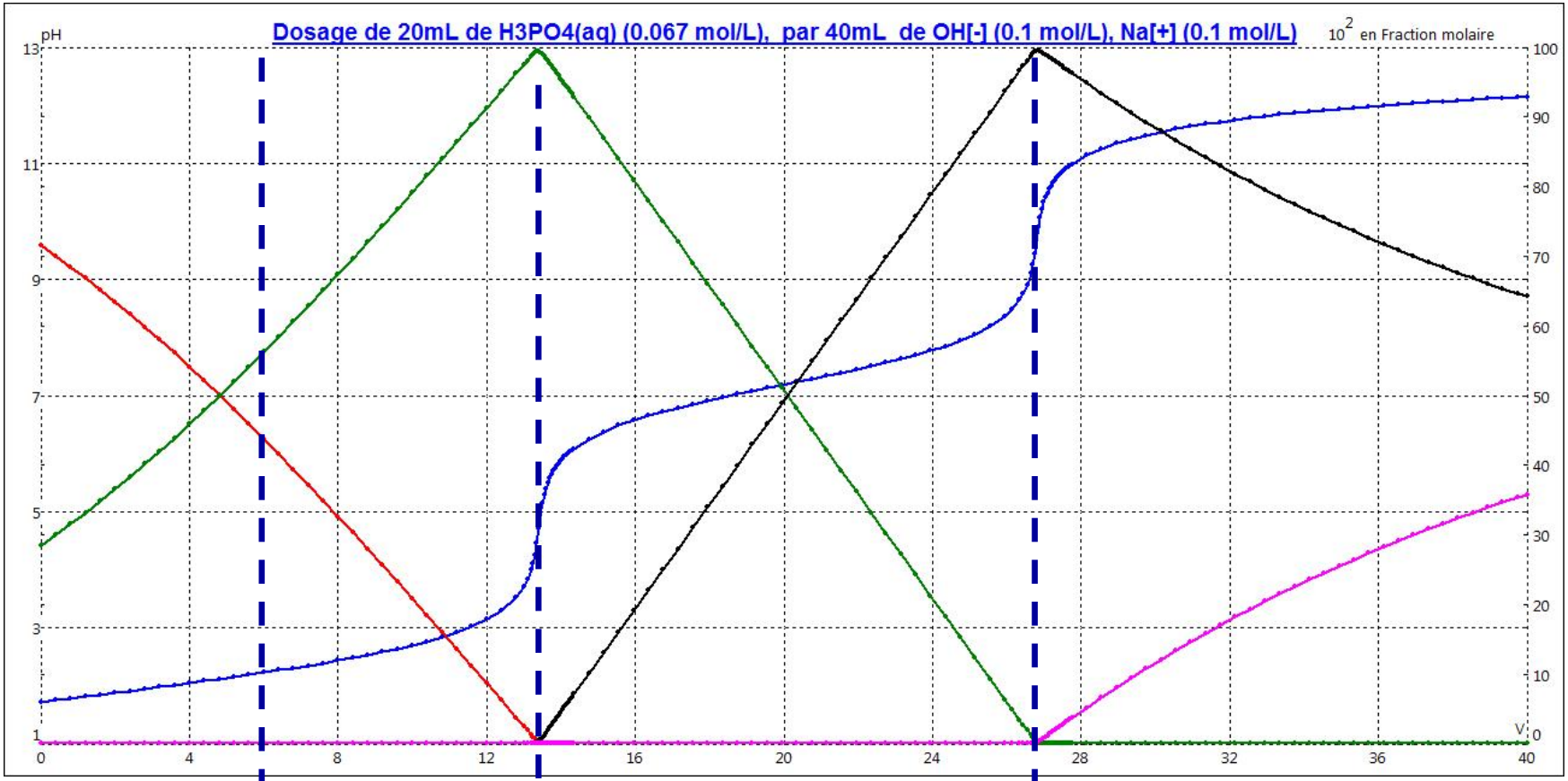
AQ2



Ve1/2 Ve1 Ve2

8.2. Titrage : acide faible / base forte

AQ2

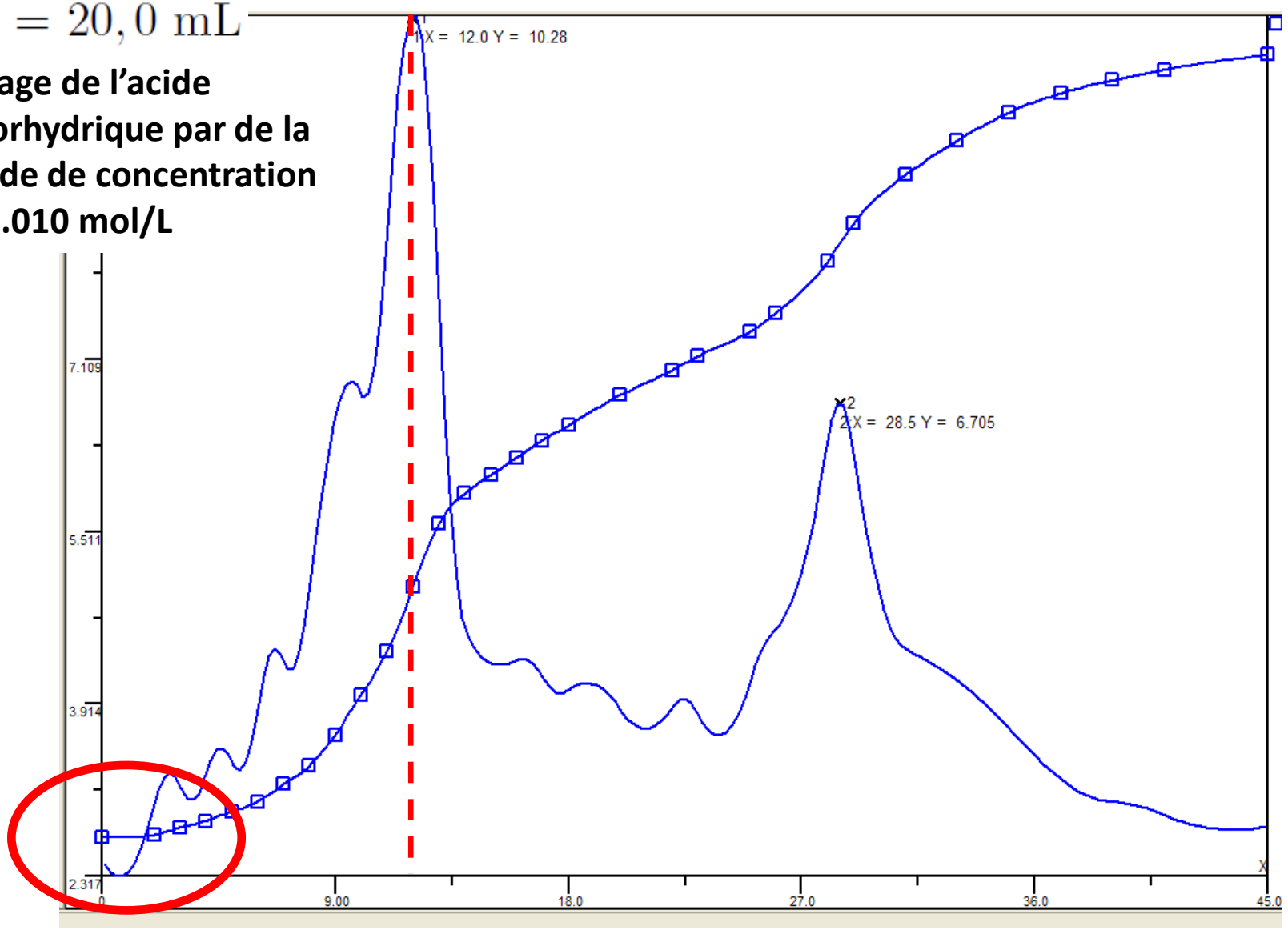


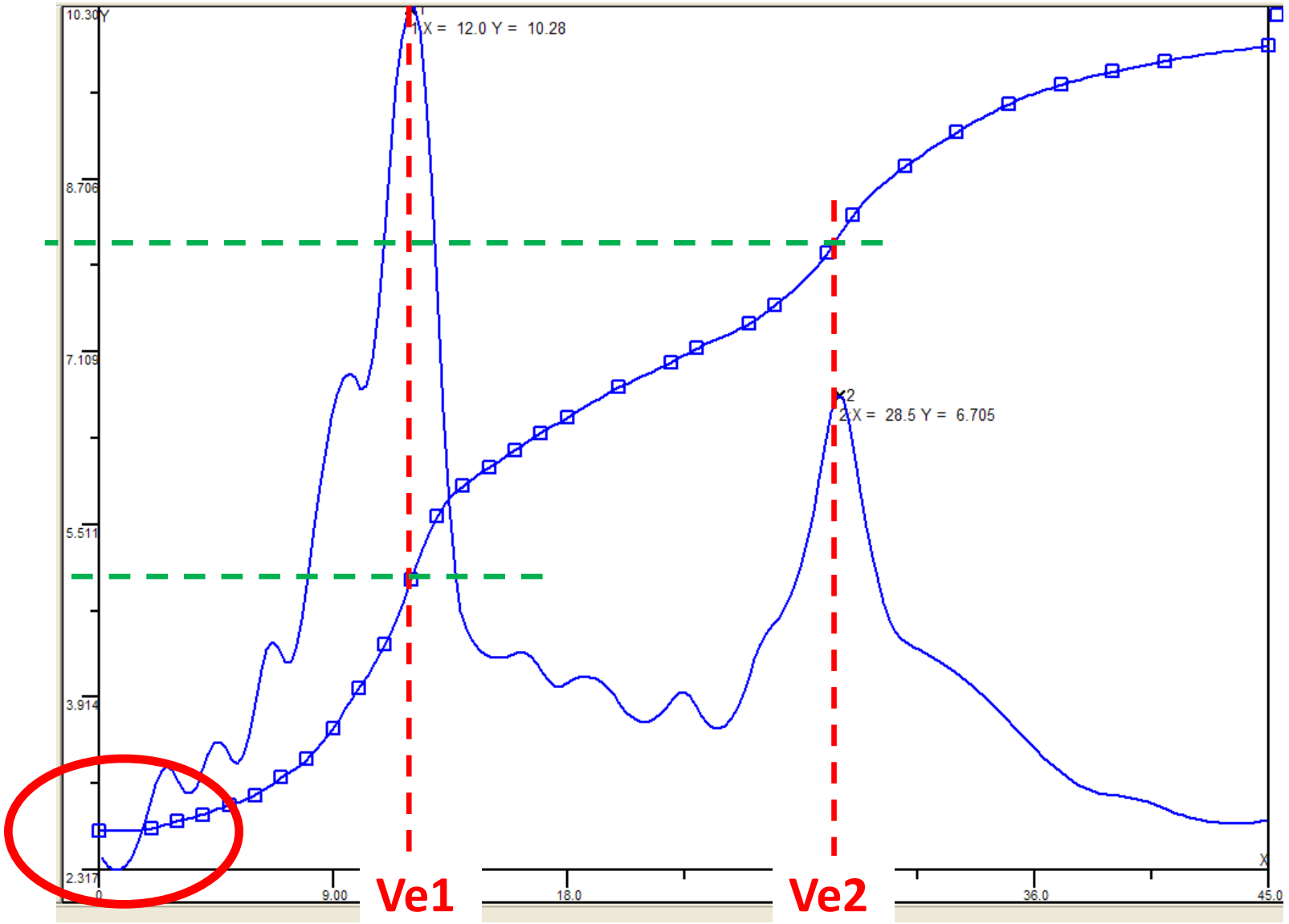
Etude expérimentale : Titrage du Coca

AQ2

$V_0 = 20,0$ mL

Titrage de l'acide chlorhydrique par de la soude de concentration C=0.010 mol/L



Etude expérimentale : Titrage du Coca

AQ2