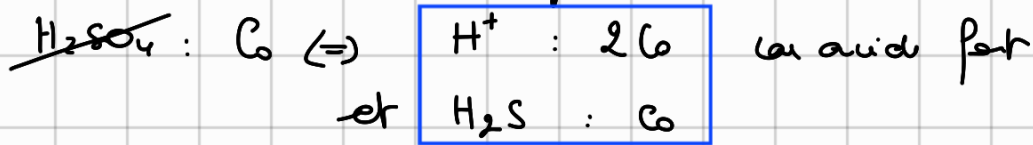


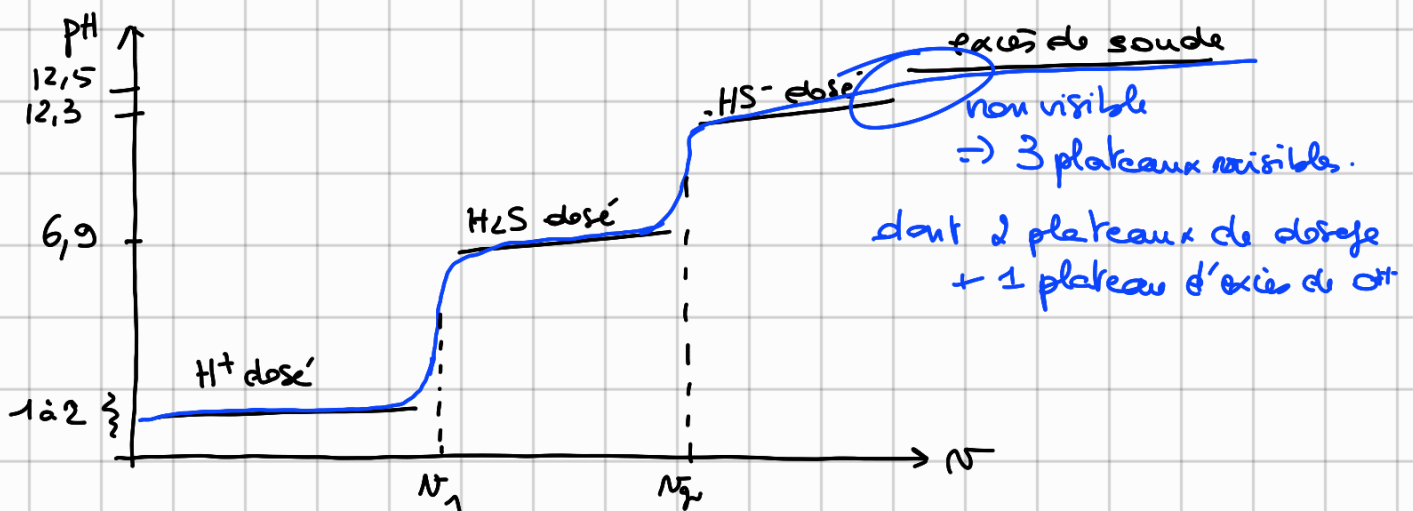
CORRECTION Ex Dosage $H_2SO_4 + H_2S$

la solution est un mélange de :



Espèces dissolubles en solution : H^+ , H_2S , HS^- par OH^-
par dosage.

Soient 3 espèces $\Rightarrow$ 4 plateaux théoriques :



$\Rightarrow$

$$n_{0 \rightarrow N_1}^{OH^-} = n_{H^+} \Leftrightarrow C_{OH^-} \cdot N_1 = 2C_0 \cdot V_{éch.}$$

$$n_{N_1 \rightarrow N_2}^{OH^-} = n_{H_2S} \Leftrightarrow C_{OH^-} (N_2 - N_1) = C_0 \cdot V_{éch.}$$

$$\Rightarrow \boxed{C_0 = \frac{C_{OH^-} \cdot N_1}{2 \cdot V_{éch.}} = \frac{10^{-2} \times 11,2}{2 \times 20} = 2,8 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}} \quad \text{en } H_2SO_4$$

$$\boxed{C_0 = \frac{C_{OH^-} (N_2 - N_1)}{V_{éch.}} = \frac{10^{-2} (13,8 - 11,2)}{20} = 1,3 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}} \quad \text{en } H_2S$$