

CHIMIE 6 - Titrage

→ Ex n°5 p141

1. réactif titré: CH_3COOH
titrant HO^-

2. BBT l'indicateur coloré
pour repérer la zone de virage et donc le pt équivalent



4. $V_E = 17,0 \text{ mL}$



$$C_A V_A - x_f \quad C_V V_E - x_f$$

$$\begin{array}{ccc} C_A V_A - x_{\max} & C_V V_E - x_{\max} & C_A V_A \\ \hline = 0 & = 0 & \end{array}$$

$$\Rightarrow \boxed{C_A V_A = C_V V_E} \Rightarrow \boxed{C_A = \frac{C_V V_E}{V_A}} = \frac{0,15 \times 17}{10} = 0,255 \text{ mol/L}$$

Ex n°6 p141



$$C_{\text{AH}} V_{\text{AH}} = C_B V_{\text{BE}} \Rightarrow C_{\text{AH}} = \frac{C_B V_{\text{BE}}}{V_{\text{AH}}} = 1,4 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L}$$

3- $m = 500 \text{ mg} \Rightarrow n = \frac{m}{M} = 2,8 \times 10^{-3} \text{ mol}$ pour 200 mL .

$$\Rightarrow C = \frac{n}{V} = 1,4 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L} \quad \text{CQFD}$$