

Leçon : Transformation chimique (CPGE MPSI)

Élément imposé : déterminer une constante d'équilibre

- Préparer sept mélanges des solutions A d'acide éthanoïque $\text{CH}_3\text{COOH}_{(\text{aq})}$ et B d'éthanoate de sodium ($\text{Na}^+_{(\text{aq})}$, $\text{CH}_3\text{COO}^-_{(\text{aq})}$) en prélevant les volumes V_A et V_B indiqués dans le tableau ci-dessous.
Homogénéiser ces mélanges.

Mélange	M_1	M_2	M_3	M_4	M_5	M_6	M_7
Volume V_A de solution A (en mL)	5,0	10,0	20,0	25,0	30,0	40,0	45,0
Volume V_B de solution B (en mL)	45,0	40,0	30,0	25,0	20,0	10,0	5,0
pH							
$x = \log\left(\frac{V_B}{V_A}\right)$							

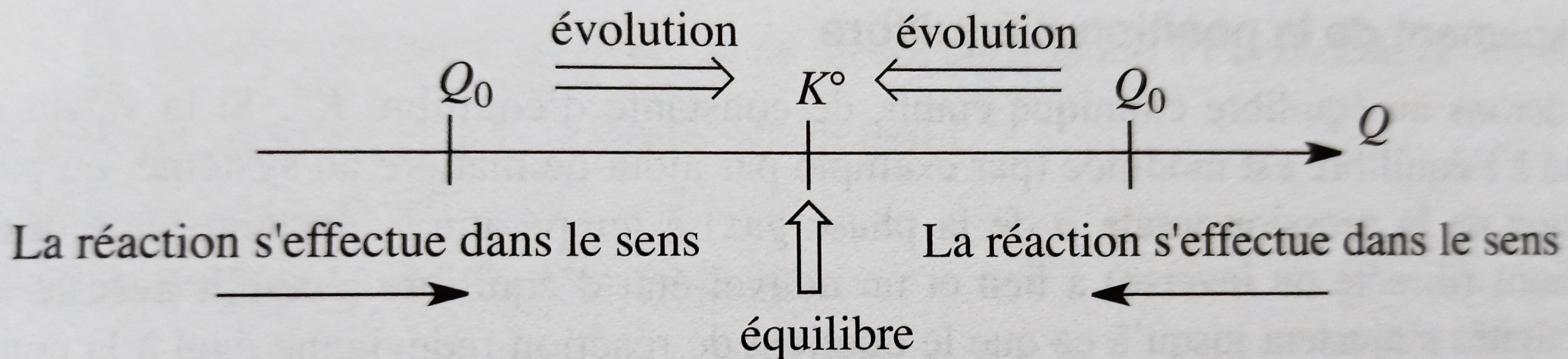


FIGURE 1.10 – Évolution d'un système vers l'équilibre chimique