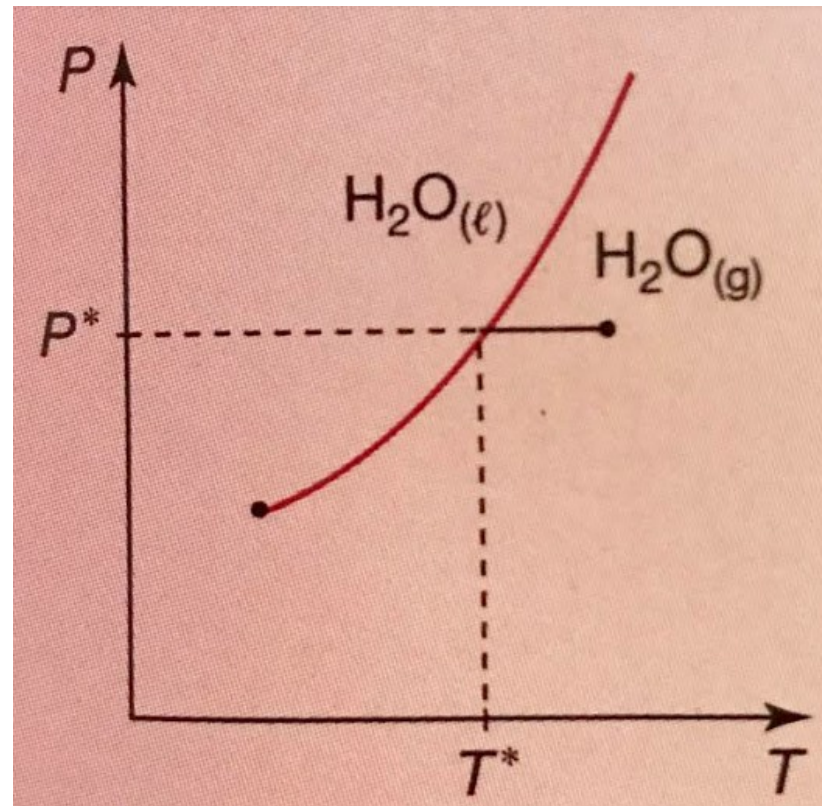




# **LC.24 Optimisation d'un procédé chimique**

Maria Ubero Gonzalez

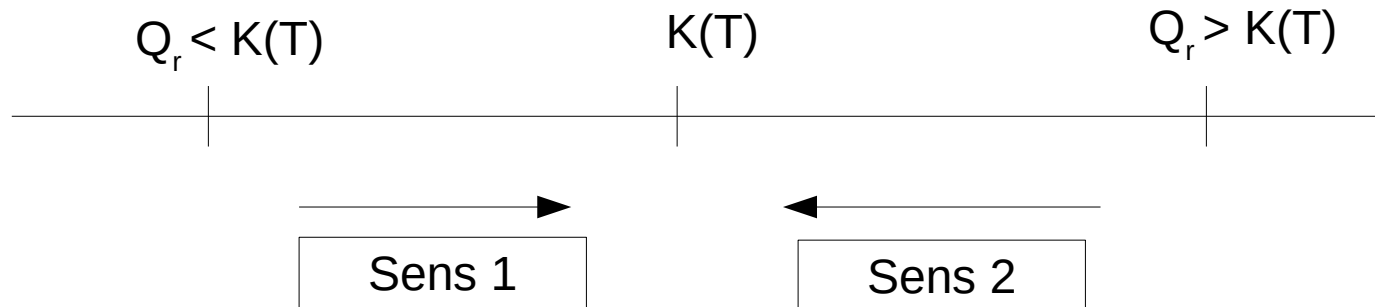


## I.3 Lois de modération

$Q_r < K \rightarrow A > 0 \rightarrow d\xi > 0 \rightarrow$  Evolution dans le sens direct

$Q_r > K \rightarrow A < 0 \rightarrow d\xi < 0 \rightarrow$  Evolution dans le sens indirect

$Q_r = K \rightarrow A = 0$  Système à l'équilibre

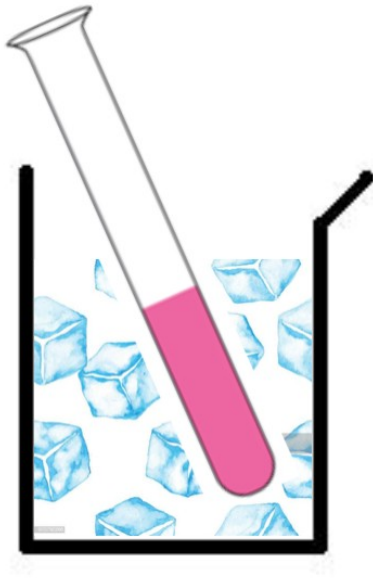


## II.1 Influence de la température

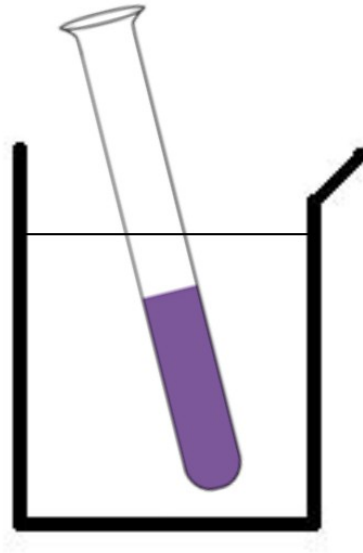
Préparation de deux témoins :



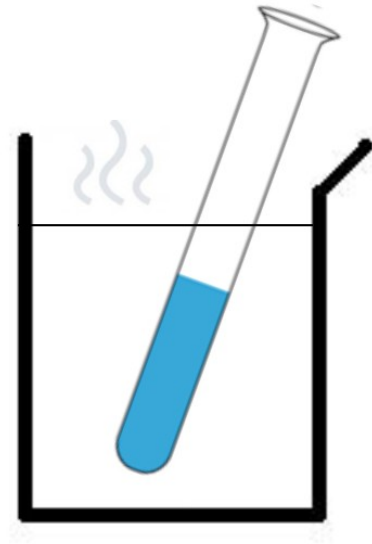
## II.1 Influence de la température



Eau froide

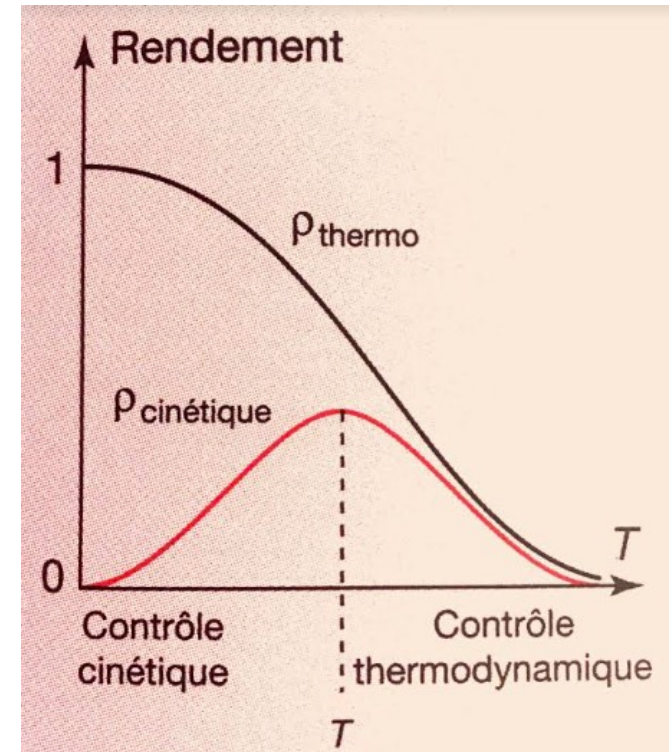
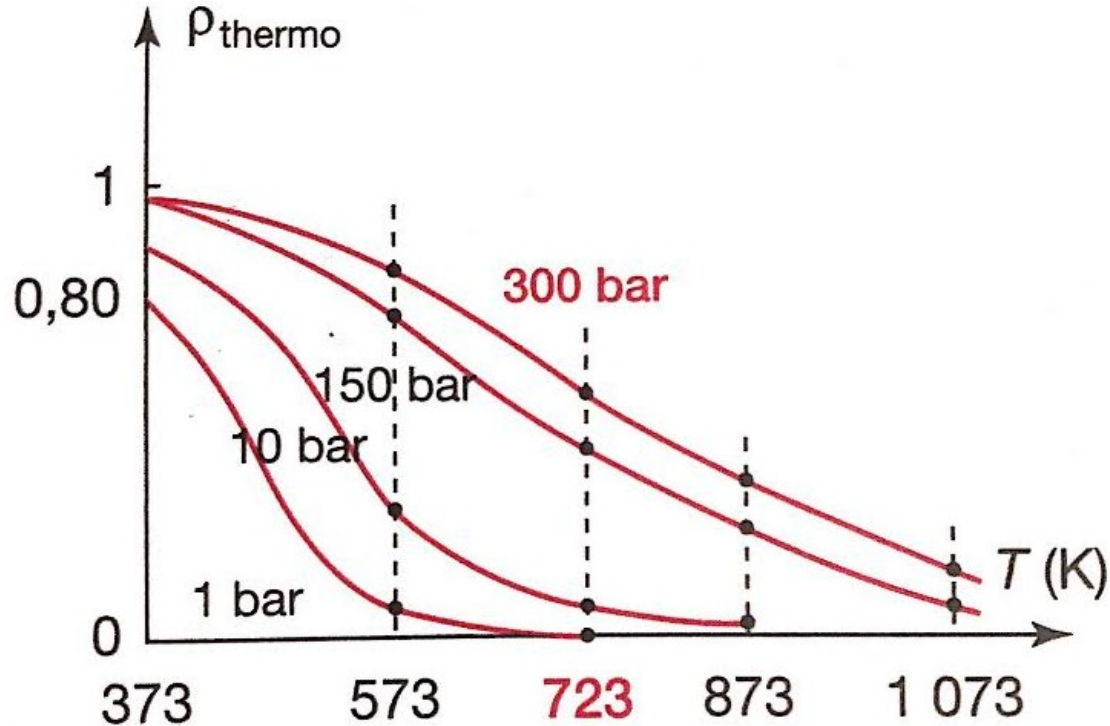


Eau à Tamb

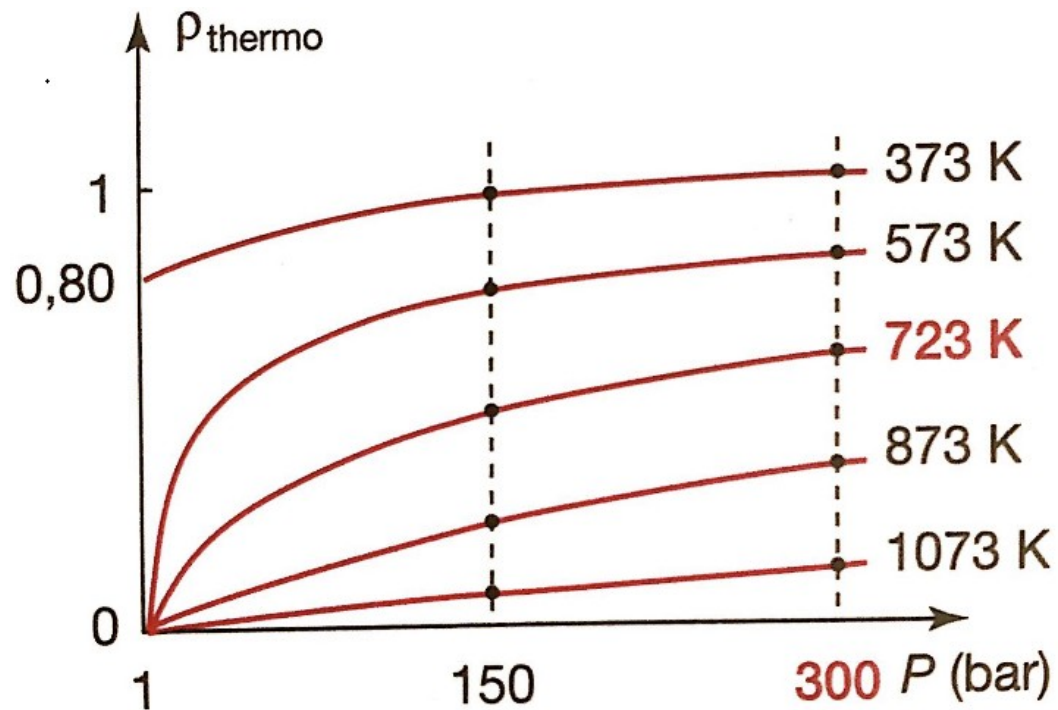


Eau chaude

## II.1 Influence de la température



## II.2 Influence de la pression



## III.2 Extraction d'un des produits

**Données :**

	Acide méthanoïque	Éthanol	Méthanoate d'éthyle	Eau
Masse molaire en $\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$	46	46	74	18
Masse volumique en $\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$	1,22	0,79	0,91	1
Température d'ébullition en $^{\circ}\text{C}$	101	78	54	100

