

LC 22

Evolution et équilibre chimique

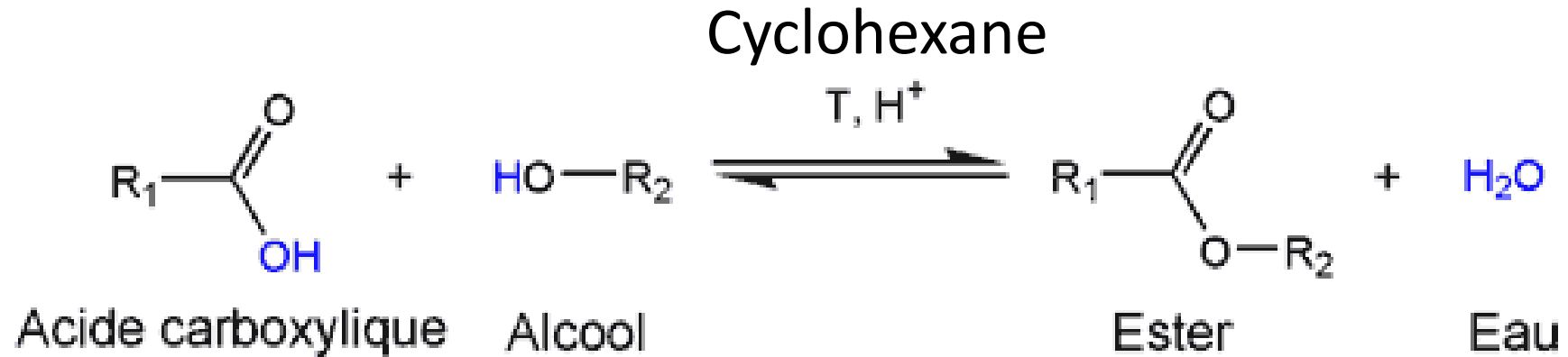
# Calcul d'une constante d'équilibre

	$CH_3COOH_{(aq)}$	$+ H_2O$	$\rightarrow CH_3COO^-_{(aq)}$	$+ H_3O^+_{(aq)}$
El	$c_0$	Excès	0	0
Equivalence	$c_0 - \xi_{eq}$	Excès	$\xi_{eq}$	$\xi_{eq}$

$$K(T) = \frac{\xi_{eq}^2}{c^o (c_0 - \xi_{eq})}$$

$$[H_3O^+] = \xi_{eq} = 10^{-pH}$$

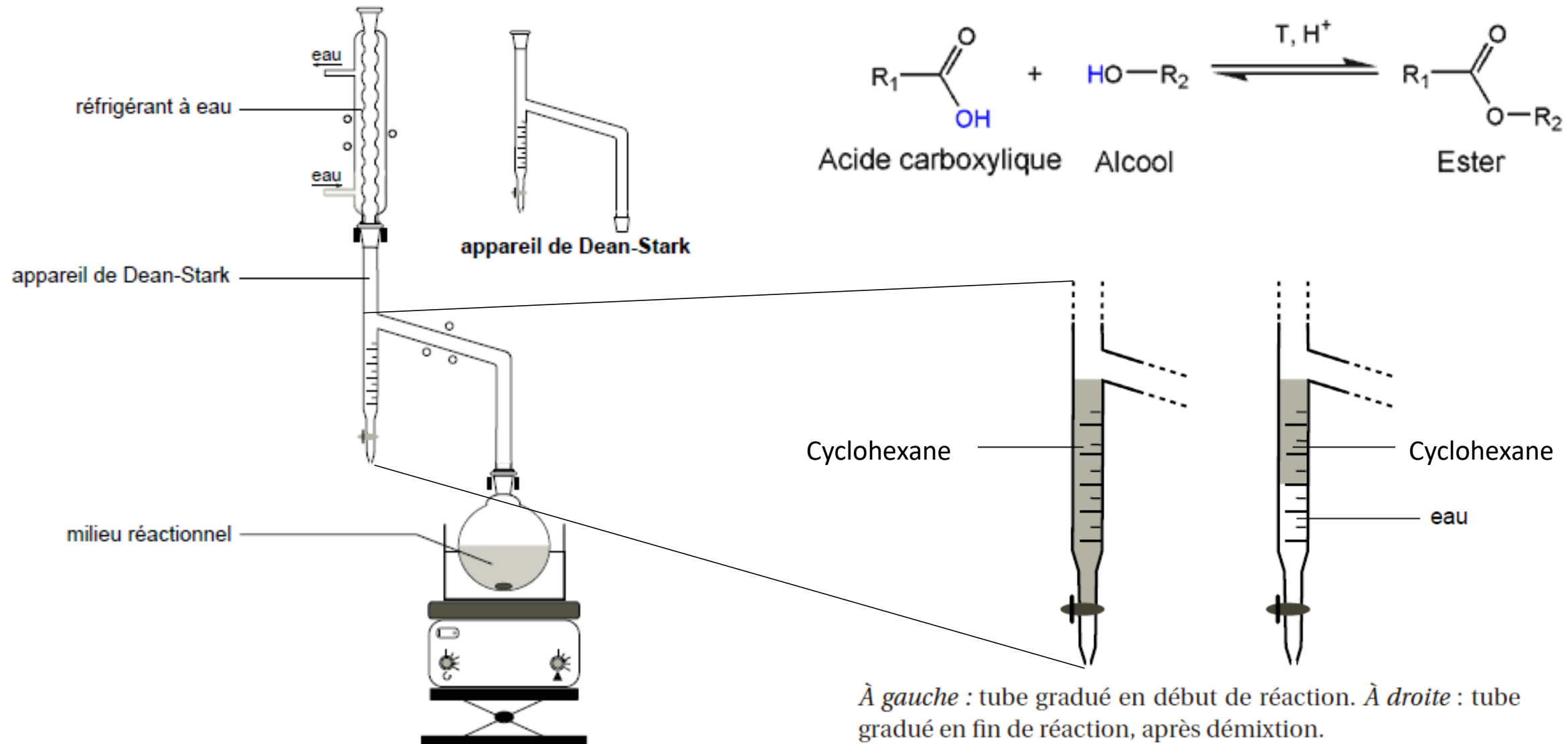
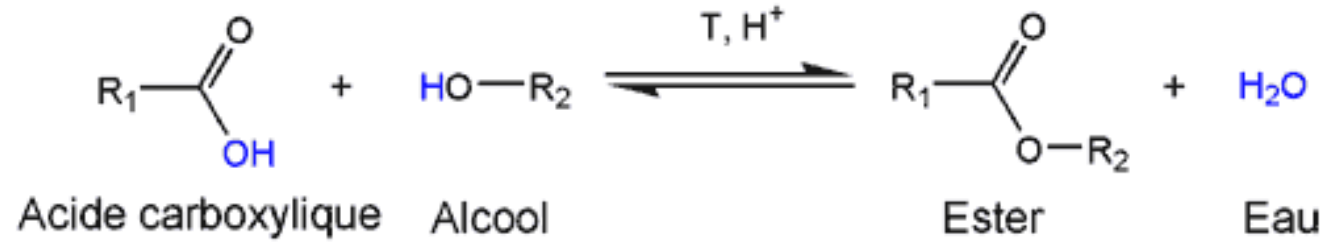
# Synthèse de l'esther de poire



Rendement  $\approx 67 \%$

$$K(T) = \frac{[eau][ester]}{[Acide C.][Alcool]}$$

# Synthèse de l'ester de poire



Montage de Dean-Stark. ■ : Fixations fermes. ○ : Fixations lâches.

# Synthèse d'un ester

