

## Avancement et $K_b$ (à compléter)

	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	$+$	$\text{H}_2\text{O}$	$\rightleftharpoons$	$\text{CH}_3\text{COOH}$	$+$	$\text{HO}^-$
Avant dissolution	$C_b$			Solvant			$10^{-7}$
A l'équilibre							$10^{-14}/10^{-\text{pH}}$

Produit ionique de l'eau :  $K_e = [\text{H}_3\text{O}^+] \times [\text{HO}^-] = 10^{-14}$  (à 25 °C)

$$K_b =$$

$$\text{Donc } K_b = K_e / K_a$$