

## 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)

$K_b =$

Donc  $K_b = K_e / K_a$