

## Avancement et $K_a$ (à compléter)

	$\text{CH}_3\text{COOH} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_3\text{O}^+$			
Avant dissolution	$C_a$	solvant		$10^{-7}$ négligeable
A l'équilibre				$10^{-\text{pH}}$

$$K_a =$$