

Nom : _____ Groupe : _____

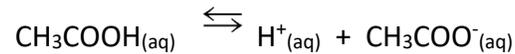
Date : _____

LABORATOIRE LE CALCUL D'UN CONSTANTE D'ÉQUILIBRE
CHIMIE, 5^e secondaire

But : Calculer la constante d'acidité de l'acide acétique d'une concentration de 0,10 mol/L et la constante d'acidité de l'acide acétique d'une concentration de 0,010 mol/L.

Au cours de cette expérience, on analysera le comportement du système suivant à l'état d'équilibre.

Dissociation de l'acide acétique :



Vous aurez à faire la partie calculs, la partie analyse et la partie conclusion.

Système 1 : $\text{CH}_3\text{COOH}_{(\text{aq})} \rightleftharpoons \text{H}^+_{(\text{aq})} + \text{CH}_3\text{COO}^-_{(\text{aq})}$ où $[\text{CH}_3\text{COOH}_{(\text{aq})}] = 0,10 \text{ mol/L}$

Système 2 : $\text{CH}_3\text{COOH}_{(\text{aq})} \rightleftharpoons \text{H}^+_{(\text{aq})} + \text{CH}_3\text{COO}^-_{(\text{aq})}$ où $[\text{CH}_3\text{COOH}_{(\text{aq})}] = 0,010 \text{ mol/L}$