

Jeudi 15 février 2007

NOM :

## INTERROGATION ÉCRITE DE CHIMIE

PRÉNOM :

---

*Les calculatrices sont autorisées*

---

On mélange dans 1 L d'eau :

- HCl : 0,0100 mol ;
- CH<sub>3</sub>COOH : 0,0150 mol ;
- NH<sub>3</sub> : 0,0150 mol.

Calculer le pH de la solution et toutes les concentrations à l'équilibre.

Rappels :

$$pK_a(\text{CH}_3\text{COOH} / \text{CH}_3\text{COO}^-) = 4,8$$

$$pK_a(\text{NH}_4^+ / \text{NH}_3) = 9,2$$