

MEPU-A
SNECSO

BACCALAUREAT UNIQUE SESSION : 1991
Épreuve : Chimie

PROFIL : *Sciences Mathématiques*

Durée : 3heures Coef : 3

On réalise un tampon en mélangeant 100 cm^3 d'acide méthanoïque à $0,1 \text{ mol/l}$ et 50 cm^3 de soude à $0,1 \text{ mol/l}$. La constante K_A du couple $\text{HCOOH}/\text{HCOO}^-$ est égal à $1,6 \cdot 10^{-4}$.

- 1) Quel est le pH du tampon ?
- 2) Quel volume d'acide chlorhydrique à $0,1 \text{ mol/l}$ faut-il ajouter pour que le pH soit égal à 3,5 ?

SAVOIR-GUINÉE