

A- THEORIE

Une solution d'acide éthanoïque de concentration $10^{-1} \text{ mol.l}^{-1}$ a un $\text{P}^{\text{H}}=3,4$.

- Faire l'inventaire des espèces chimiques présentes dans cette solution.
- Calculer la concentration de chacune des espèces présente en solution.

Donnée : $10^{-3,4}=4.10^{-4}$.

B- PRATIQUE

Un mono alcool A à une masse molaire égale à 46 g.mol^{-1} .

- Quelle est sa formule brute ?
- L'oxydation de cet alcool par le permanganate de potassium en milieu acide donne un acide organique.

Écrire l'équation-bilan de la réaction. Quel est le nom du produit obtenu?

- Une solution aqueuse de cet acide de concentration $0,1 \text{ mol.l}^{-1}$ a un $\text{P}^{\text{H}}=2,6$

Calculer les concentrations des espèces chimiques présentes en solution

Donnée : $10^{-2,6}=2,5.10^{-3}$.