

A- THEORIE

a) Écrire l'équation bilan de la réaction d'oxydation des ions iodure par les ions persulfate.

Comment varie la vitesse de cette réaction si :

- On augmente la température du milieu ?
 - On diminue la concentration des ions iodure ?
- b) Pour chacun des couples ci-après, écrire l'expression de la constante K_A et indiquer le nom de l'acide et de la base conjuguée :

$\text{HCOOH}/\text{HCOO}^-$ et $\text{CH}_3\text{NH}_3^+/\text{CH}_3\text{NH}_2$

B- PRATIQUE

Une solution de méthanoate de sodium de concentration molaire 10^{-1}mol.l^{-1} a un $\text{P}^{\text{H}}= 8,3$

- a) Quelles sont les espèces chimiques présentes dans cette solution ?
- b) Calculer la concentration de chacune de ces espèces chimiques.

Donnée : $10^{-8,3}=5.10^{-9}$