

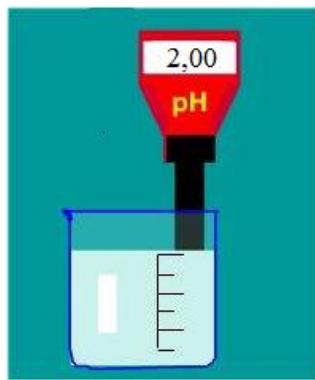


## Activités

### Transformations chimiques s'effectuant dans les deux sens

#### Transformation totale.

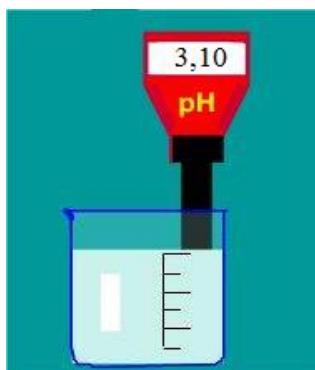
- On dispose de  $V = 100,0 \text{ mL}$  de solution obtenue par dissolution de chlorure d'hydrogène gazeux de formule  $\text{HCl}$  dans l'eau. La concentration en soluté apporté est  $C = 1.10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$
- Mesurer le pH de cette solution. ( On trouve  $\text{pH} = 2$  ).
- 1- Ecrire l'équation chimique de la réaction acido-basique entre le chlorure d'hydrogène et l'eau. Vous préciserez les couples acido-basiques mis en jeu.
- 2- Dresser le tableau d'avancement de la réaction.
- 3- Déterminer l'avancement maximal.
- 4- Déterminer l'avancement final.
- 5- Comparer l'avancement maximal avec d'avancement final. Conclure.
- 6- Donner la liste des espèces chimiques présentes à l'état final.
- 7- Quelle est la nature de la transformation étudiée



#### Transformation limité .

- Dans une fiole jaugé de 500 ml on verse un volume de 1ml d'acide éthanoïque  $\text{CH}_3\text{COOH}$  ;
- On complète avec de l'eau distillée jusqu'au trait de jauge
- Homogénéiser, puis mesurer le pH de la solution aqueuse d'acide éthanoïque obtenue. ( La mesure de pH :  $\text{pH}=3,10$  )
- 1- Calculer la concentration molaire en soluté apporté C.
- 2- Ecrire l'équation chimique de la réaction acido-basique entre l'acide éthanoïque et l'eau. Vous préciserez les couples acido-basiques mis en jeu.
- 3- Déterminer l'avancement maximal.
- 4- Déterminer l'avancement final.
- 5- Calculer le taux d'avancement final. Conclure.
- 6- Donner la liste des espèces chimiques présentes à l'état final.
- 7- Quelle est la nature de la transformation étudiée

Acide acétique  
99-100% pur  
 $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$   
 $M=60,05 \text{ g/mol}$   
Point de  
cristallisation :  
16,0 – 16,6 0C  
 $d=1,05$



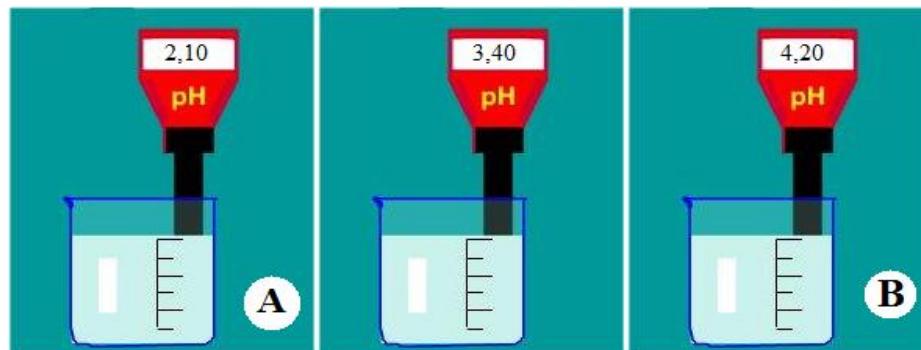
#### Sens d'évolution d'un système chimique.

Préparer une solution aqueuse S d'acide éthanoïque de concentration  $C= 0,01 \text{ mol/L}$  par dissolution d'acide éthanoïque dans l'eau pure.

verser dans deux bêchers A et B le même volume de solution d'acide éthanoïque  $V=20 \text{ mL}$ .

Une mesure du pH dans chaque bêcher donne  $\text{pH}=3,4$ .

- Ajouter avec précaution, dans le bêcher A un peu d'acide éthanoïque pur,
- Ajouter avec précaution, dans le bêcher B, des cristaux d'éthanoate de sodium.



- 1- Ecrire l'équation acido-basique qui a eu lieu lors de la préparation de la solution S.
- 2- Dans quel sens le système chimique contenu dans le bêcher A a-t-il évolué ?
- 3- Dans quel sens le système chimique contenu dans le bêcher B a-t-il évolué ?
- 4- Comparer les deux sens d'évolution