

TP : Réaction avec les acides

Action des acides et des bases.

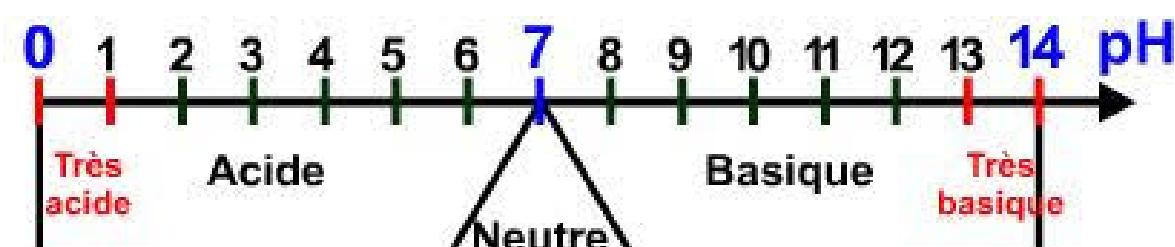
Le but de cette partie est de savoir comment évoluera le pH d'une solution lorsqu'on lui ajoute de l'eau, un acide ou une base.

Schéma	Protocole
L'ajout d'eau dans un acide	1) Verser 1 mL d'acide chlorhydrique dans un bécher 2) Mesurer le pH 3) Verser 100 mL d'eau dans le bécher 4) Mesurer le pH
L'ajout d'une base dans un acide	1) Verser 5 mL d'un acide dans un bécher 2) Mesurer le pH 3) Verser 5 mL d'une base 4) Mesurer le pH 5) Répéter 2 X l'étape 3 et 4.
L'ajout d'un acide dans une base	1) Verser 5 mL d'un acide dans un bécher 2) Mesurer le pH 3) Verser 5 mL d'une base 4) Mesurer le pH 5) Répéter 2 X l'étape 3 et 4.

Bilan :

Lorsque l'on ajoute de l'eau dans un acide, le pH car le pH va se rapprocher de

Lorsqu'on ajoute de l'eau dans une base, le pH car le pH va se rapprocher de



Action des acides sur les métaux.

Expérience 1:

- Mélanger dans un tube à essai 2 mL d'acide chlorhydrique avec de la poudre de fer
- Faire le test du dihydrogène

Schéma d'expérience :

Observations :

.....
.....
.....

Equation bilan de réaction :

Expérience 2:

- Mélanger dans un deuxième tube à essai 2 mL d'acide chlorhydrique avec de la grenaille de fer

Schéma d'expérience :

Observations :

.....
.....
.....

Expérience 3:

- Mélanger dans un troisième tube à essai 2 mL d'acide chlorhydrique avec de la poudre de zinc
- Faire le test du dihydrogène

Schéma d'expérience :

Observations :

.....
.....
.....

Equation bilan de réaction :

Remarque : test du dihydrogène.

