

**TP Evolution du pH avec la dilution**

Vous trouverez sur votre paillasse du vinaigre dans un bécher que vous numéroterez 1. Vous allez étudier cette solution.

**I - Mesure du pH du vinaigre**

- Décapsulez le pH-mètre et rincez l'extrémité à l'aide d'une pissette.
- Plongez le pH-mètre dans le bécher 1
- Lorsque l'affichage est stabilisé, faites la lecture du pH

pH =

**Appelez le professeur**

- Sortez le pH-mètre et rincez-le à l'aide de la pissette.
- Le vinaigre est-il acide, neutre ou basique ?

**II - Première dilution****Appelez le professeur après avoir lu ce qui suit pour être noté**

- Ajouter un peu d'eau (moins de 100ml) dans une fiole de 100ml.
- A l'aide d'une pipette prélevez 10ml dans le bécher 1.
- Videz la pipette dans une fiole de 100ml.
- Complétez la fiole jusqu'au trait de jauge.
- Versez le contenu de la fiole dans le bécher 2.
- De la même manière que dans le I, mesurez le pH de la nouvelle solution.

pH =

- Rincez le pH-mètre à l'aide de la pissette

**III - Deuxième dilution**

Répétez exactement les étapes du II. (En prélevant dans le bécher2 et en versant dans le béchers3)

pH =

Rincez le pH-mètre à l'aide de la pissette **Appelez le professeur**

**IV - Conclusion**

Que dire du pH du vinaigre lors d'une dilution ? .....

- Remettez la paillasse en état.

**Appelez le professeur**