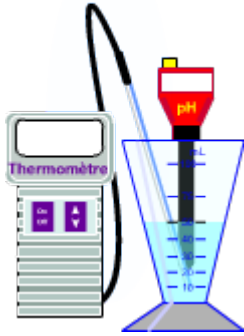


## Réactions entre solutions acides et basiques

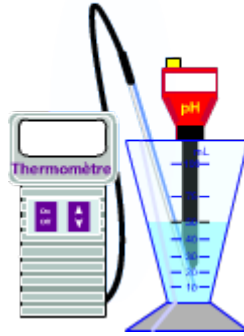
### TP 1 – Mélanger un acide et une base

Inscris sur le schéma les mesures indiquées par le thermomètre et le pH-mètre.

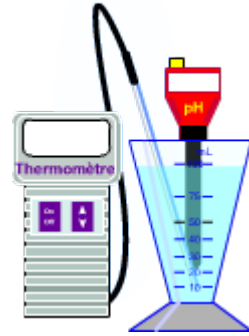
Soude



Acide chlorhydrique



Mélange



Que peut-on dire de la température ? .....

Quelle forme d'énergie est apparue ? .....

Quelle conclusion peut-on en déduire ? .....

.....

### TP 2 – Neutralisation acide-base

Inscris les résultats de tes mesures dans le tableau.

Volume ajouté	0 mL	50 mL	100 mL	110 mL	120 mL	150 mL	200 mL
pH							

Sur le graphique, place les 7 points correspondant à ces mesures.

Que peut-on dire de la solution

1) en début d'expérience ? .....

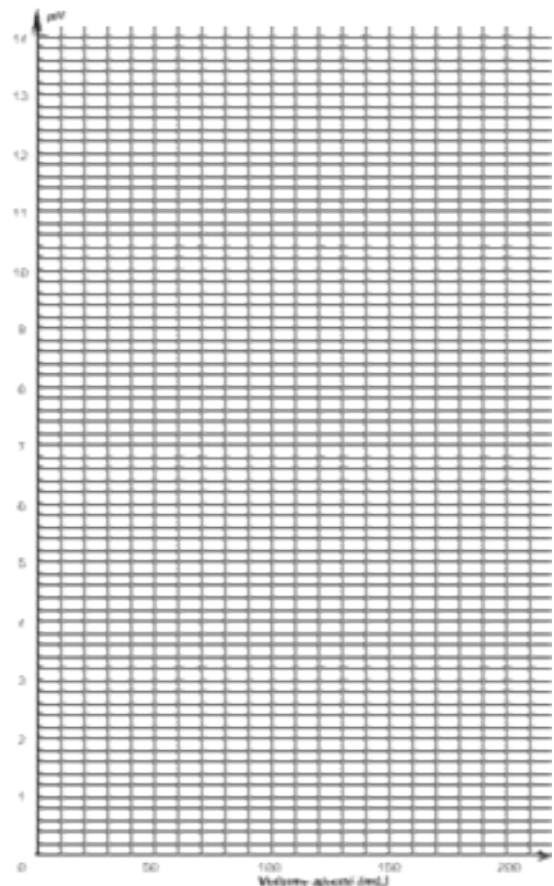
2) en fin d'expérience ? .....

3) Quel volume d'acide a-t-on utilisé pour obtenir un pH neutre ? .....

.....

.....

.....



**TP 3 – Etude d'un graphique**

Inscris les résultats indiqués par la courbe.

Volume ajouté							
pH							

Que peut-on dire de la solution

1) en début d'expérience ?.....

2) en fin d'expérience ? .....

3) Quel volume de liquide de la burette a été nécessaire pour parvenir à neutraliser la solution du bécher ?.....

**TP 4 – Etude d'un graphique**

Inscris les résultats indiqués par la courbe.

Volume ajouté							
pH							

Que peut-on dire de la solution

1) en début d'expérience ?.....

2) en fin d'expérience ? .....

3) Quel volume de liquide de la burette a été nécessaire pour parvenir à neutraliser la solution du bécher ?.....

<b>TP :</b>	<b>1</b>	<b>2</b>	<b>3</b>	<b>4</b>	<b>5</b>
<b>Notation :</b>	<b>5 pts</b>	<b>7 pts</b>	<b>6 pts</b>	<b>6 pts</b>	