

## Dilutions

### TP 1 & TP 2 – Dilution d'un jus de citron

Quelle est la nature de la solution contenue dans :

- Le becher ? .....
- La burette graduée ? .....

#### Compléter le tableau des mesures

Mesure N°	1	2	3	4	5	6	7
Volume de solution de la burette ajouté	0 mL						
pH							

#### Graphique : voir page suivante

Pour la solution contenue dans le becher,	En début d'expérience	En fin d'expérience
Quelle est la valeur du pH ?		
Que peut-on dire de cette solution ?		

Interpréter cette expérience au point de vue des ions .....

.....

### TP 3 & TP 4 – Dilution d'une solution de soude

Quelle est la nature de la solution contenue dans :

- Le becher ? .....
- La burette graduée ? .....

#### Compléter le tableau des mesures

Mesure N°	1	2	3	4	5	6	7
Volume de solution de la burette ajouté	0 mL						
pH							

#### Graphique : voir page suivante

Pour la solution contenue dans le becher,	En début d'expérience	En fin d'expérience
Quelle est la valeur du pH ?		
Que peut-on dire de cette solution ?		

Interpréter cette expérience au point de vue des ions .....

.....

**TP 5 & TP 6 – Ajout de jus de citron dans de l'eau**

Quelle est la nature de la solution contenue dans :

- Le becher ? .....
- La burette graduée ? .....

**Compléter le tableau au fur des mesures**

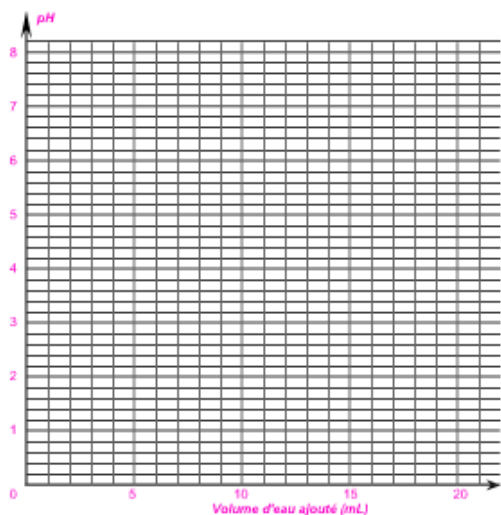
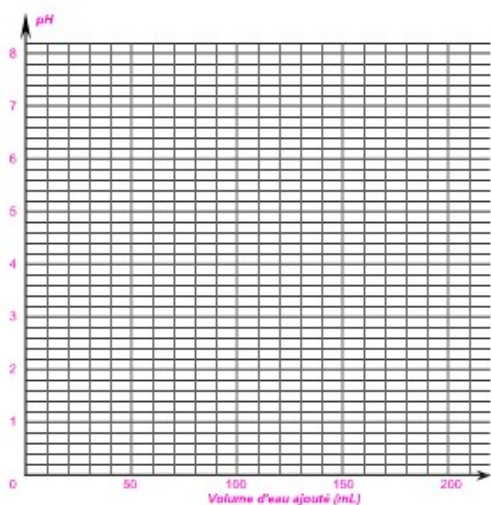
Mesure N°	1	2	3	4	5	6	7
Volume de solution de la burette ajouté	0 mL						
pH							

**Graphique : voir ci-dessous**

Pour la solution contenue dans le becher,	En début d'expérience	En fin d'expérience
Quelle est la valeur du pH ?		
Que peut-on dire de cette solution ?		

Interpréter cette expérience au point de vue des ions .....

.....



**Graphiques**

