

## Dilutions

### 1 – Reconnaître une solution acide, basique ou neutre

Complète le tableau ci-dessous :

Nom de la solution testée	1 -	2 -	3 -
Mesure du pH	pH =	pH =	pH =
Conclusion : que peut-on dire - de la solution ? - des ions de cette solution ?			

### 2 – L'échelle des pH

Sur quelle échelle varie le pH (minimum, maximum) ?

.....

Les ions responsables du pH sont les ions hydrogène et des ions hydroxyde.

Quelle est leur formule ?.....

Que peut-on dire des ions dans le cas d'une solution :

- acide.....

.....

- neutre.....

.....

- basique.....



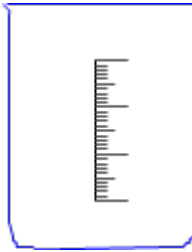
.....

**3 – Qu'est-ce qu'une dilution ?**

Donne une définition de la dilution : .....

.....

Complète le tableau ci-dessous :

	Bécher 1	Bécher 2	Becher 2 dans bécher 1
Schématise le contenu de chaque bécher (liquide + ions)			
Quel liquide contient le bécher ?			
PH =			
Ions de la solution : compte sur la représentation de chaque bécher le nombre d'ions pour chaque type.			
Ions H <sup>+</sup>			
Ions OH <sup>-</sup>			
Autres ions.....			
Total des ions H et OH <sup>-</sup>			