

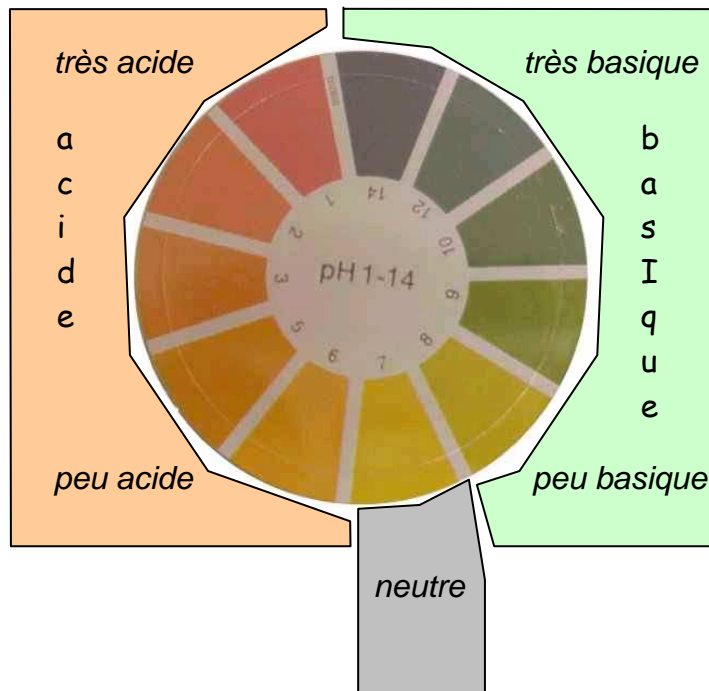
CAP Compétence : reconnaître le caractère acide, basique ou neutre d'une solution

SC11

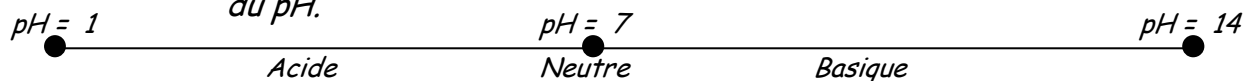
Pour reconnaître le caractère acide, basique ou neutre d'une solution sans effectuer de mesures, **deux** solutions s'imposent :

- Le papier pH
- Les indicateurs colorés.

➤ Le papier pH : il suffit de tremper le papier dans la solution et d'observer sa couleur.



Remarque : les chiffres correspondent à la valeur du pH qui est l'échelle de mesures du pH.



➤ Les indicateurs colorés : ils en existe un grand nombre, mais on utilise les trois principaux : l'**hélianthine**, la **phénophtaléine** et le **bleu de bromothymol** ou **BBT**. quelques gouttes ans la solution et la couleur obtenue vous donnera des indications sur le caractère de la solution. Le tableau ci-dessous donne les couleurs en fonction de ce caractère .

	Acide	Neutre	Basique
BBT	jaune	vert	bleu
Hélianthine	rouge	rouge	jaune
Phénophtaléine			rose

➤ Les indicateurs naturels : *exemple du jus de chou rouge.*

Un indicateur coloré universel possède aussi la particularité de suivre les couleurs du spectre de la lumière blanche lorsque le pH augmente.

Couleurs du jus de chou rouge	rouge	fuschia	rose	Neutre violet	bleu	vert	Jaune-vert	jaune
pH	1 à 2	3 à 4	4 à 6	7	8	9 à 11	12	13 à 14