

Nom :		Prénom :		Date :	
		<h1>FICHE ACTIVITE</h1>			
5 ^{ème} A B		Mesure de pH		Page 1 sur 1	
D4 : interpréter des résultats expérimentaux				N1	N2
				N3	N4
<i>Maîtrise insuffisante</i> - N1 : 0 à 2,5 <i>Maîtrise fragile</i> - N2 : 2,5 à 5 <i>Maîtrise satisfaisante</i> - N3 : 5 à 7,5 <i>Très bonne maîtrise</i> - N4 : 7,5 à 10				<div style="border: 1px solid black; width: 100px; height: 100px; display: flex; align-items: center; justify-content: center; margin: 0 auto;"> 10 </div>	

Problématique : comment mesurer le pH de solution aqueuse ?

Vous disposez de 5 liquides différents et de pro-pipettes jetables.

Pour mesurer le pH d'une solution aqueuse (qui contient de l'eau), nous disposons de papier pH. Ce papier pH change de couleur en fonction de la valeur du pH. Il faut se référer au code des couleurs du papier pH pour déterminer la valeur de pH de la solution.

En utilisant la pro-pipette, mettre une goutte du liquide sur un morceau de papier pH.

Relever la valeur du pH pour les liquides proposés et compléter le tableau suivant :

Liquides					EAU
Valeur du pH					
Acide, basique ou neutre					

La caractérisation du liquide est fonction de la valeur du pH.

$\text{pH} < 7$: le liquide est dit **acide**.

$\text{pH} = 7$: le liquide est dit **neutre**.

$\text{pH} > 7$: le liquide est dit **basique**.

En fonction de la valeur du pH du liquide, indiquer le caractère avec l'un des termes suivants : acide, neutre ou basique.

