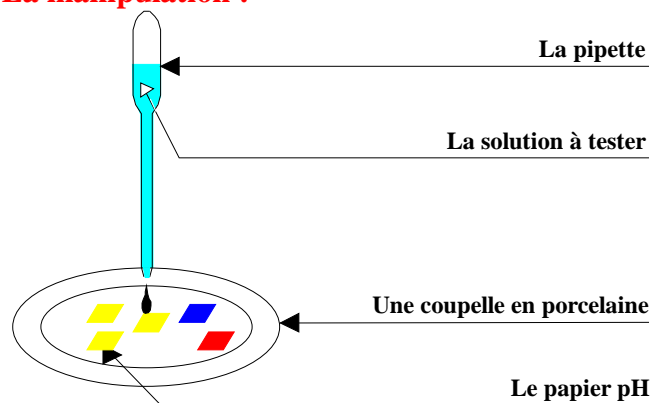


## LA MESURE DU DEGRE D'ACIDITE D'UNE SOLUTION (le pH)

**La définition :** le **pH** (potentiel Hydrogène) est un **nombre** compris entre **0 (très acide)** et **14 (très basique)** en passant par **7 (solution neutre)**. Le pH indique le degré d'acidité d'une solution aqueuse (un liquide à base d'eau).

### La manipulation :



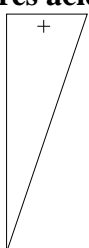
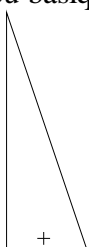
a) Découper le morceau de **papier pH** en autant de **petits carrés** qu'il y a de flacons de solutions à tester.

b) Disposer ces carrés de papier pH sur une coupelle en porcelaine ou une feuille de papier (brouillon).

c) Laisser tomber **une goutte de solution à tester** sur un carré de papier pH non utilisé. **Noter** immédiatement le **nom de la solution** en face de la **couleur** montrée par le **papier pH** (utiliser le tableau ci-dessous).

d) Recommencer le c) jusqu'à avoir testé tous les flacons disponibles.

### Le tableau des résultats :

Acidité :	pH	Couleur :	Noms des solutions :
<b>Très acide</b>  Peu acide	<b>0</b>		
	<b>1</b>		
	<b>2</b>		
	<b>3</b>		
	<b>4</b>		
	<b>5</b>		
<b>NEUTRE</b>	<b>7</b>		
Peu basique  <b>Très basique</b>	<b>8</b>		
	<b>9</b>		
	<b>10</b>		
	<b>11</b>		
	<b>12</b>		
	<b>13</b>		
	<b>14</b>		

**La synthèse :**

**L'eau pure** est un **corps neutre**, de pH égal à 7.

Nos **boissons** sont **acides** : leur pH est inférieur à 7. L'estomac est un milieu acide.

Les **nettoyants ménagers** sont **basiques** : leur pH est supérieur à 7.