

### Tableau d'essentiel n°1 Chapitre 3

<b>Questions</b>	<b>Réponses</b>
<b>Qu'est ce que le pH ?</b>	<b>C'est une grandeur qui mesure l'aspect acide, basique ou neutre d'un milieu.</b>
<b>Quels ions sont responsables du pH ?</b>	<b>L'ion hydrogène (H<sup>+</sup>) L'ion hydroxyde (HO<sup>-</sup>)</b>
<b>Quel est le pH d'une solution acide ?</b>	<b>pH inférieur à 7 <math>0 &lt; \text{pH} &lt; 7</math></b>
<b>Quel est le pH d'une solution basique ?</b>	<b>pH supérieur à 7 <math>7 &lt; \text{pH} &lt; 14</math></b>
<b>Quel est le pH d'une solution neutre ?</b>	<b><math>\text{pH} = 7</math></b>
<b>Comment évolue le pH quand on dilue un acide ?</b>	<b>Il augmente jusqu'à 7</b>
<b>Qu'est-ce qu'une dilution ?</b>	<b>C'est quand on ajoute de l'eau (on diminue la concentration)</b>