

Je retiens l'essentiel

Compléter le texte à trous avec les mots suivants :

1. solution, acide, basique, neutre, caractère, pH, sans unité, 0, 14.
2. stylo pH, pH-mètre, papier pH, de plus en plus acide, neutre, de plus en plus basique.
3. acide, augmente, 7, basique, diminue, 7.

1. On appelle un liquide dans lequel on a mélangé des produits. Une solution peut être , ou Une solution neutre n'est ni acide, ni basique. Le acide, basique ou neutre d'une solution est caractérisé par la valeur du Le pH est un nombre compris entre et

2. On détermine donc le pH d'une solution avec :

- un qui s'utilise directement dans la solution et qui affiche la valeur du pH ;
- un qui est relié à une **électrode** qui est immergée dans la solution et qui permet de déterminer plus précisément la valeur du pH. Le pH-mètre a besoin d'être **réglé**, on dit que l'on **étalonne** le pH-mètre.
- du : c'est une bande de papier imbibée de différents indicateurs colorés et qui, en contact avec la solution va prendre une couleur particulière qui correspond à une valeur de pH déterminée (en réalité, à une zone de valeurs).
- des **indicateurs colorés liquides** : bleu de BromoThymol ; rouge de Phénol ; hélianthine.

Les valeurs du pH s'étalent de 0 (produit extrêmement acide) à 14 (produit extrêmement basique) comme indiqué sur l'échelle ci-dessous :

De gauche à droite : de plus en plus acide – neutre – de plus en plus basique.

3. Diluer signifie que l'on rajoute de l'eau à la solution.

Lorsque l'on dilue une solution acide, elle reste mais son pH pour se rapprocher de

Lorsque l'on dilue une solution basique, elle reste mais son pH pour se rapprocher de