

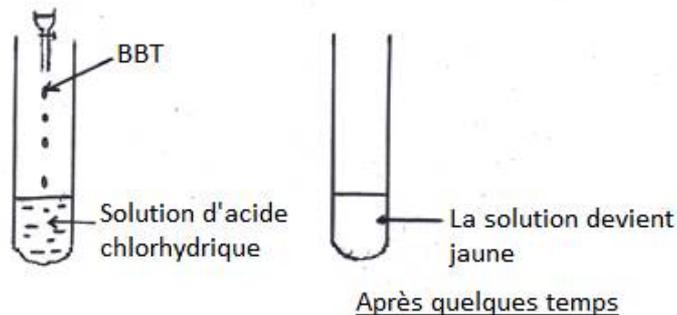
Solution acide, basique et neutre

1- Caractérisation par le BBT

Le bleu de bromothymol noté **BBT** est une substance qui, dissoute dans l'alcool, donne une solution orangée. **Il permet de connaître la nature d'une solution: acide, basique, neutre.**

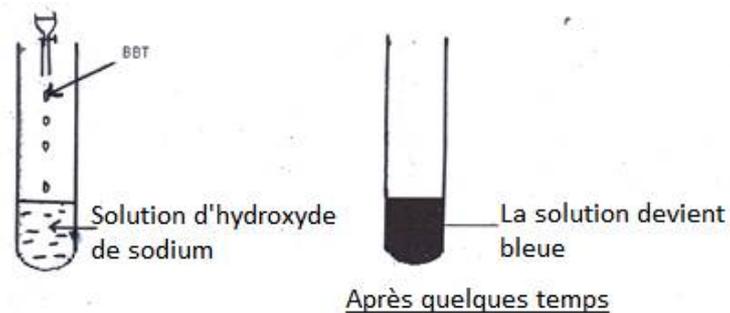


1.1- Action de BBT sur une solution acide



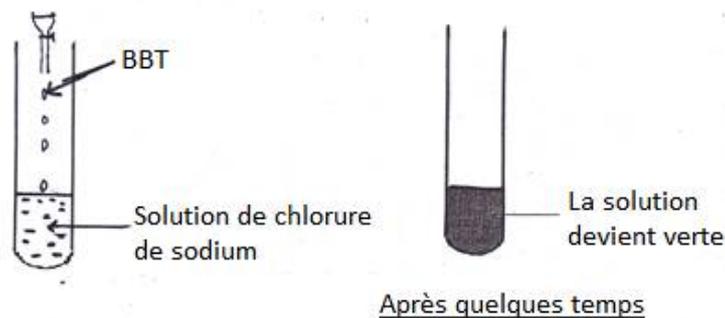
- une solution, dans laquelle le BBT vire au jaune, est **acide**
 - même résultat avec une solution d'acide sulfurique, acide nitrique, jus de citron, ...
- Ces solutions sont **acides**.

1.2- Action de BBT sur une solution basique



Une solution, dans laquelle le BBT vire au bleu, est **basique**. Même résultat avec l'eau savonneuse, solution d'ammoniac.

1.3- Action de BBT sur une solution neutre



Une solution, dans laquelle le BBT vire au vert, est **neutre**.

2- Les ions responsables des caractères acide et basique

L'ion H^+ est responsable de l'acidité

L'ion OH^- est responsable de la basicité.

Remarques:

$[H^+] > [OH^-]$: acide

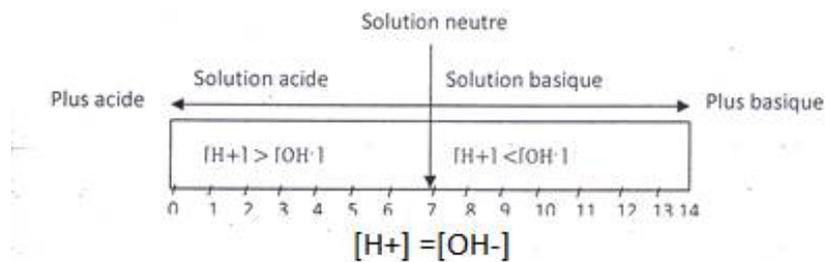
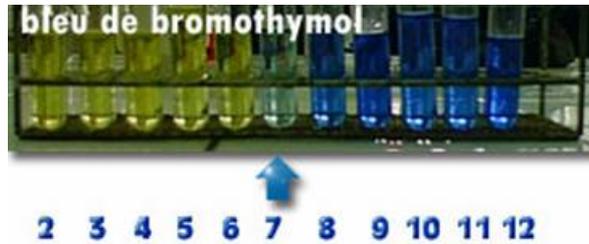
$[H^+] < [OH^-]$: basique

$[H^+] = [OH^-]$: neutre

3- pH d'une solution aqueuse

Le **pH** est une échelle de nombre pour tester l'acidité, la basicité ou la neutralité d'un milieu.

pH: potentiel d'Hydrogène.



Remarque:

Les valeurs du pH ne sont pas forcément des nombres entiers naturels.