

**Activité documentaire:**

- 1) La valeur du pH de l'acide chlorhydrique est de 1,05 alors c'est une solution acide.  
La valeur du pH de la soude est de 12,96 alors c'est une solution basique .  
La valeur du pH de l'ammoniaque est de 10,87 alors c'est une solution basique.  
La valeur du pH du vinaigre est de 3,13 alors c'est une solution acide .
- 2) L'ion commun aux solutions acides est l'ion hydrogène  $H^+$ . L'ion commun aux solutions basiques est l'ion hydroxyde  $HO^-$ .
- 3) Arrhenius a expliqué le caractère acide ou basique d'une solution grâce à la présence d'ions hydrogène  $H^+$  ou d'ions hydroxyde  $HO^-$ .
- 4) Le pH signifie potentiel hydrogène et a été découvert par Søren Sørensen.
- 5) Les ions majoritaires dans une solution qui a un pH de 3 est les ions hydrogène. Ils sont moins concentrés dans une solution qui a un pH de 6.
- 6) Si la quantité d'ions hydrogène est égale à celle des ions hydroxyde alors la solution est neutre.
- 7) Les ions hydrogène sont responsables du caractère acide et les ions hydroxyde sont responsables du caractère basique d'une solution.
- 8) La valeur du pH permet de savoir si on a autant d'ions hydrogène que d'ions hydroxydes, ou s'il y a moins de l'un ou de l'autre.