

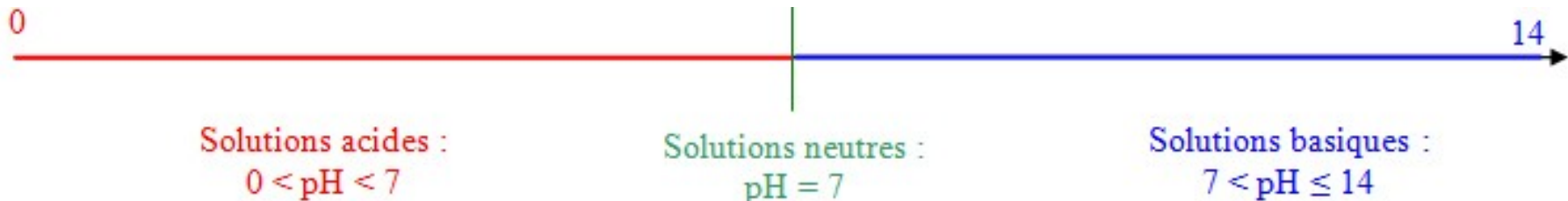
# Chapitre 5: Solutions acides et solutions basiques

# I- Notion de pH

- On parle souvent du goût acide d'un jus de citron et du goût neutre de l'eau plate.
- **pH** : C'est un indice permettant de mesurer l'acidité d'une solution.

## II- Echelle de pH

- Le **pH** est compris entre 0 et 14.
- Une solution est **acide** lorsque son **pH** est inférieur à 7.
- Une solution est **basique** lorsque son **pH** est supérieur à 7.
- Une solution est **neutre** lorsque son **pH** est égal à 7.



# III- Mesure du pH

- Le pH se mesure à l'aide d'un appareil appelé **pH-mètre** ou avec du **papier-pH**.



**pH-mètre**



**papier-pH**

## IV- Dangers des solutions acides et basiques

- Une solution **très acide** (pH proche de 0) et une solution **très basique** (pH proche de 14) sont **dangereuses**



Produits corrosifs



Produits irritants

Il faut porter des gants, des lunettes et une blouse...



# Les Pictogrammes de sécurité



# Conclusion

La manipulation d'acides et de bases concentrés présente des dangers pour l'utilisateur et pour l'environnement, il faut donc les manipuler avec précaution.