

ACTIVITES PROF : QUESTIONS	ACTIVITES ELEVES : REPONSES	TRACE ECRITE	OBSERVA TION
-------------------------------	--------------------------------	--------------	-----------------

ACIDES ET BASES

SITUATION

A la suite d'une maladie à l'estomac, ta petite sœur se voit interdit la consommation de la Boisson alcoolisée qu'elle adore bien. Elle ne comprend pas, explique-lui.

1-MESURE DU Ph DES SOLUTIONS AQUEUSES POUR IDENTIFIER LES SOLUTIONS

ACIDES

a- Une solution aqueuse

Une solution aqueuse est une solution composée essentiellement d'eau. L'eau est le Solvant ou dissolvant et les substances dissoutes sont les solutés.

b- Mesure du Ph de quelques solutions

b1-Expérience et observation

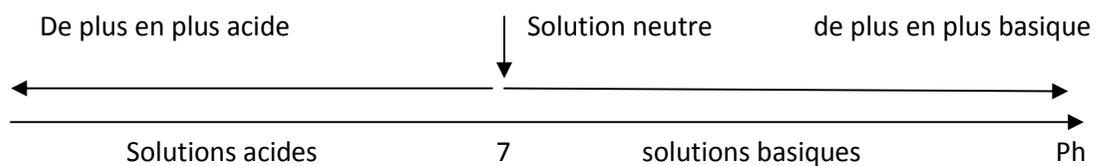
SOLUTIONS	Ph	NATURE DE LA SOLUTION
Eau savonneuse	9	basique
eau	7	neutre
Coca-cola	3	acide

- Les solutions basiques ont leurs $Ph > 7$
- Les solutions neutres ont leurs $Ph = 7$
- Les solutions acides ont leurs $Ph < 7$

b2-conclusion

Le Ph d'une solution nous permet de connaitre sa nature.

3-L'échelle de Ph



4-Les ions responsables de l'acidité ou la basicité d'une solution

Les ions responsables de l'acidité d'une solution sont les ions hydrogènes (H^+) et les ions responsables de la basicité d'une solution sont les ions hydroxydes (OH^-).

- *Une solution basique possède plus d'ions OH^- que d'ions H^+ .
- *Une solution acide possède plus d'ions H^+ que d'ions OH^- .
- *Une solution neutre possède autant d'ions OH^- que d'ions H^+ .