



Quelles sont les espèces chimiques responsables de l'acidité et/ou de la basicité ?

A l'aide des documents joints, détermine quelles espèces chimiques sont responsables de l'acidité ou de la basicité des solutions.

- 1 Les liquides testés lors de l'expérience dans le document 1 sont-elles des solutions ou des corps purs ? Justifie ta réponse
- 2 Si tel est le cas, quel est le solvant utilisé?
- 3 Quelles espèces chimiques contiennent ces liquides?
- 4 Quelle propriété veut-on montrer en réalisant cette expérience?
- 5 Quelles sont celles qui ont une "réponse" positive?
- 6 Que contiennent ces solutions?
- 7 Conclusion : que contiennent les solutions acides et basiques en terme d'espèces chimiques?
- 8 Quelle espèce chimique est responsable de l'acidité?
- 9 De la basicité?
- 10 Que se passe-t-il lorsqu'on ajoute de l'eau pure à une solution de $\text{pH} = 1$?
- 11 Que se passe-t-il lorsqu'on ajoute de l'eau pure à une solution de $\text{pH} = 13$?
- 12 Généralisation : que se passe-t-il lorsqu'on ajoute de l'eau pure à une solution acide ou basique ?

Compétences	Connaissances, capacités et/ou attitudes évaluées
1 - Des langages pour penser et communiquer	Passer d'une forme de langage à une autre
2- Les méthodes et les outils pour apprendre	Réaliser des travaux de manière autonome et méthodique
4 - les systèmes naturels et les systèmes techniques	Extraire des informations