

2^e partie**Les pluies acides*****Pratiques expérimentales*****A- Mesurer le pH d'une solution aqueuse**

- a) À l'aide du papier pH ou éventuellement du pH-mètre (dans le cas où vous souhaitez une précision accrue), mesurer le pH de différentes solutions :

	pH	nature
vinaigre		
solution détartrante		
lait		
eau du robinet		
eau de pluie		
eau minérale		
soude (solution d'hydroxyde de sodium)		
Schweppes® non dégazé		
Schweppes® dégazé		
Solution d'eau de javel		
Solution d'ammoniaque		
Destop dilué		

- b) Classer les résultats sur un axe gradué en unité pH.
 c) À l'aide de vos connaissances, identifier la nature de ces solutions.
 d) Lorsque vous pouvez le faire et à l'aide de la définition d'un acide (document 4 – 2^e partie), indiquer l'espèce chimique acide éventuellement responsable de l'acidité de la solution.

B- Comment mettre en évidence une acidification d'une solution par un gaz ayant des propriétés acide ?

- Une eau de pluie "normale" a un pH inférieur à 7. Ceci est également dû à la présence d'un gaz dans l'atmosphère. Formuler une hypothèse sur la nature de ce gaz.
- Proposer un protocole, le plus simple possible, permettant de tester votre hypothèse.
Après accord du professeur, réaliser l'expérience et conclure en rédigeant clairement.

