

5 Acide, neutre ou basique ?

Mobiliser des connaissances

Les résultats des mesures de pH de diverses solutions sont donnés ci-dessous.

	pH
Lessive	9
Jus de citron	2,3
Eau distillée	7
Déboucheur de canalisations	12
Océan	8,2
Jus de poire	4,2

a. Indique quelles solutions sont acides, neutres ou basiques. Justifie ta réponse.

b. Quelle est la solution la plus acide ? la plus basique ? Justifie ta réponse.

9 Mesures de pH

Interpréter des résultats expérimentaux

Paul mesure le pH de trois liquides.



a. Comment procède Paul pour déterminer la valeur du pH ?

b. Il teste plusieurs liquides : (1) jus de pamplemousse, (2) eau distillée, (3) déboucheur de canalisation.



Détermine le pH de chaque solution.

11 J'expérimente

Suivre un protocole expérimental

Yliès se demande comment évolue l'acidité d'un jus d'orange lorsqu'il le dilue avec beaucoup d'eau.

Protocole expérimental

- Verser un peu de jus d'orange dans un verre à pied et mesurer le pH.
- Ajouter de l'eau, agiter et mesurer à nouveau le pH du jus.



a. Quel est le nom de l'appareil de mesure utilisé ?

b. Quel est le pH du jus d'orange pur ? du jus dilué ?

c. Quel est l'effet de la dilution sur le pH ?

13 Deux pictogrammes de sécurité

Manipuler en sécurité

Sur une bouteille de « gel Javel », Sofia remarque les pictogrammes ci-contre.

a. Quelles informations apportent ces pictogrammes ?

b. Quelles sont les précautions à prendre pour utiliser ce produit ?

Aide Voir fin du manuel, p. V.



14 Avoir l'esprit critique

Manipuler en sécurité

Au cours d'une séance de travaux pratiques, Jeanne doit prélever une base concentrée.



a. Jeanne travaille-t-elle en toute sécurité ? Quels risques encourt-elle ?

b. Dresse la liste des précautions expérimentales qu'elle aurait dû prendre.