

EXERCICES : Solutions acides neutres ou basiques

Exercice 1 : classement de solution

1. Qu'appelle-t-on une solution neutre ?

2. Qu'appelle-t-on une solution acide ?

3. Qu'appelle-t-on une solution basique ?

Les pH de différentes solutions ont été mesurés à l'aide d'un pH-mètre.

Solutions	Eau de javel	Eau de volvic	Ajax nettoyant	Vinaigre	Soda	Vin
pH mesurés	10.7	7.0	12.1	2.8	3.1	3.3
Nature acido-basique de la solution						

4. Compléter la dernière ligne du tableau.

5. Laquelle des solutions du tableau est la plus acide. Justifier par une phrase.

car

6. Laquelle des solutions du tableau est la plus basique. Justifier par une phrase.

car

Exercice 2 : Compléter le texte.

1. Une solution acide contient des ions _____ de formule _____.

2. Une solution basique contient des ions _____ de formule _____.

3. Dans une solution neutre, il y a _____

Exercice 3 : vrai ou faux ?

		vrai	faux
1	Une solution de pH = 5 est moins acide qu'une solution de pH = 3		
2	Plus le pH est élevé, plus la solution est acide.		
3	Les ions hydrogènes H^+ sont liés à l'acidité d'une solution.		
4	L'acide chlorhydrique contient autant d'ion hydrogène H^+ que d'ions hydroxyde HO^-		
5	Un jus d'orange dilué est plus acide qu'un jus d'orange pur.		

Exercice 4 : mots croisés

1. H^+

2. solution de pH < 7

3. HO^-

4.



5. Solution de pH égal à 7

6. Solution de pH élevé.

