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 derière 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 _____.

LIVEWORKSHEETS

3. Dans une solution neutre, il y a _____

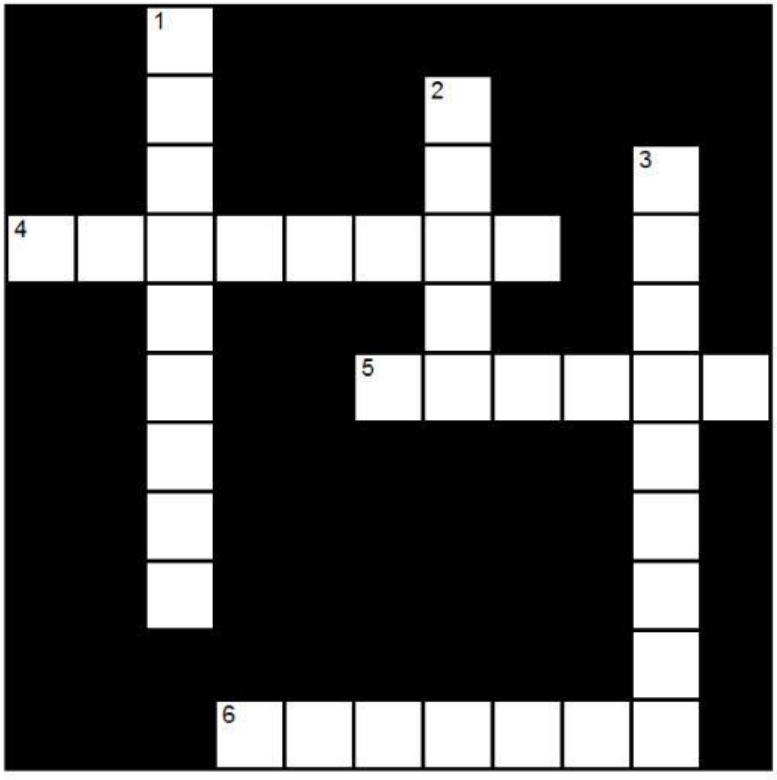
_____

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.



LIVEWORKSHEETS