

Exercice n°1 :

Entourer la bonne proposition :

- 1- L'ion qui se trouve d'avantage dans une solution acide est : H^+ - HO^- - Cl^-
- 2- L'ion qui se trouve d'avantage dans une solution basique est : H^+ - HO^- - Cl^-
- 3- En diluant une solution acide la valeur de pH (**augmente** - **diminue** - **ne change pas**)
- 4- En diluant une solution basique la valeur de pH (**augmente** - **diminue** - **ne change pas**)

Exercice n°2 :

Choisir la bonne proposition :

- 1- Pour mesurer la valeur de pH d'une solution aqueuse, on utilise :
 - Un voltmètre
 - Un papier indicateur de pH
 - Un pH-mètre.
- 2- Une solution aqueuse de pH = 10, est une solution :
 - Moins acide qu'une solution de pH=12
 - Plus acide qu'une solution de pH=12
 - Moins basique qu'une solution de pH=12
 - Plus basique qu'une solution de pH=12
- 3- En diluant une solution aqueuse de pH=6, la solution est :
 - Plus basique
 - Plus acide
 - De valeur de pH supérieur à pH=6
 - De valeur de pH inférieur à pH= 6

Exercice n° 3 :

On dispose les solutions aqueuses suivantes :

Solution	A	B	C	D	E
pH	3,8	7	12,8	4,5	9,7
Nature de la solution

- 1- Compléter le tableau ci-dessus en précisant la nature de chaque solution.
- 2- Par quel instrument s'effectue la mesure de pH ?
- 3- Déterminer la solution :

La plus acide.

.....

La moins basique

.....

- 4- On prend 10 mL de la solution C, puis on l'ajoute à un volume d'eau pure.

Cocher la ou les valeurs probables que peut prendre la solution diluée.

☐ 13,8☐ 6,5☐ 11,75☐ 13☐ 10,5**Exercice n°4 :**

Sur un flacon d'une solution acide sont marqués les symboles suivants :

- Quelles informations porte ce pictogramme ?

