

EXERCICE1

L'eau de javel est un produit désinfectant et irritant.

Le pH de l'eau de javel est mesuré à l'aide du papier pH. La couleur obtenue est violette.

1- En vous aidant du nuancier de la boîte de papier pH, indiquer le pH de la solution.

2- Indiquer si l'eau de javel est une solution acide, basique ou neutre ? Justifier votre réponse.

.....
3- On dilue cette solution avec de l'eau. Quelle peut être la valeur du pH de la solution obtenue ? Entourer la bonne réponse. 11,5 7 6,2 12,5 8,5

EXERCICE2

Ahmed a inséré un morceau de laine de fer d'une masse de **5,2 g** dans un testeur contenant **0,5 L** d'oxygène, puis l'a déposé dans un bassin rempli d'eau. Après plusieurs jours, **4,3 g** de matériau antirouille sont conservés, et une quantité de fer n'a pas été exposée à la rouille.

Demande : Calcule la masse de laine de fer restante (qui ne rouille pas)

1,5 L de dioxygène est de **1,8 g**

.....
.....
.....

EXERCICE3

L'aluminium est oxydé dans l'air humide, une couche sombre est formée (Alumine).

1- Donner le nom chimique de

l'alumine.....

2- Quelle est la propriété qui caractérise l'alumine

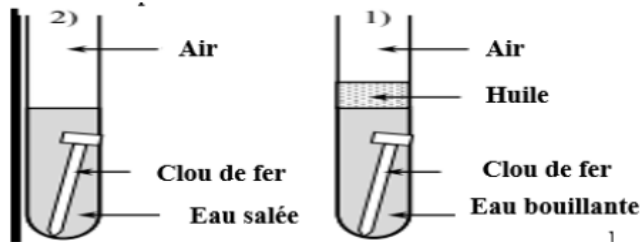
3- Ecrire la formule chimique de l'alumine

4- Écrire l'équation chimique de l'oxydation de l'aluminium dans l'air humide

.....

EXERCICE4

L'un des étudiants a réalisé les expériences suivantes :



1- Que peut-on voir après deux semaines ?

.....

.....

.....

2- Quel est le nom de la substance formée et sa formule chimique ?

.....

3- Donner le nom du matériau qui accélère l'apparence du matériau

.....

4- Quel est votre conseil pour quelqu'un qui utilise des fenêtres en fer dans une région côtière ?

.....

EXERCICE6

Répondre par Vrai ou par Faux

- le jus de citron a un pH de 2. S'agit-il d'une base
- Lorsqu'on dilue une solution acide, son pH augmente.
- Lorsqu'on dilue une solution basique, son pH diminue.
- Plus le pH d'une solution est faible, plus la solution est acide