

Série n°3
Oxydation de métaux
Combustion des matériaux organiques

Niveau : 3
A.C
2019/2020

www.coursfacile.com

Exercice 1 :

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
.....

Exercice 2 :

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.

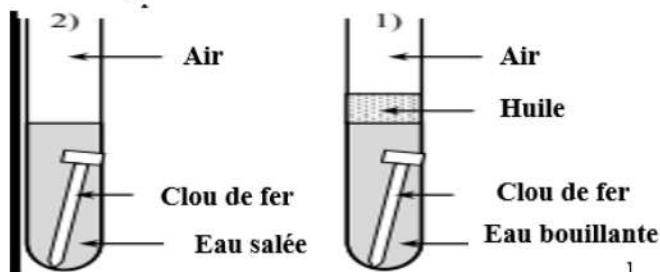
Demande : Calcule la masse de laine de fer restante (qui ne rouille pas)

1,5 L de dioxygène est de **1,8 g**

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

Exercice 3 :

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 ?
.....

www.coursfacile.com