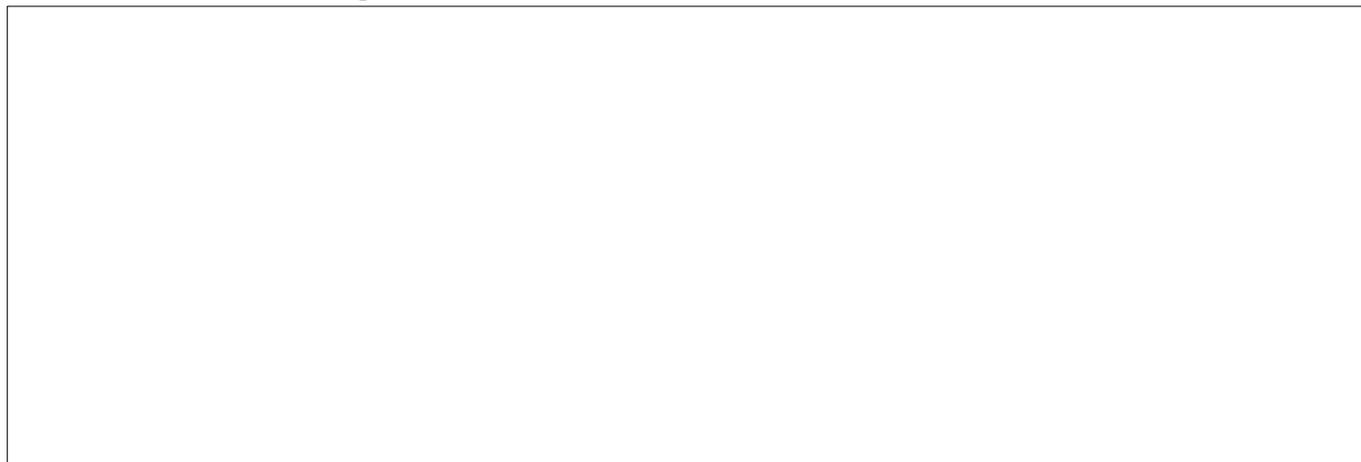


I) Le fer réagit-il avec l'acide chlorhydrique ?**1) Protocole expérimental :**

Rappel sécurité : On rappelle que l'acide chlorhydrique est **une substance corrosive** et qu'il convient de la manipuler avec la plus grande prudence.

- Dans un tube à essai contenant de la limaille de fer, ajouter environ 5 mL (*soit environ 5cm de hauteur dans le tube*) d'une solution d'acide chlorhydrique. Observer.
- Boucher ensuite le tube et agiter. Laisser alors reposer au moins 5 minutes. (*en attendant faites le schéma de votre expérience et répondez à la question 2-a*)
- Approcher ensuite la flamme d'une allumette près de l'ouverture du tube à essai.

Faire le schéma de votre expérience :

**2) Observations :**

a- Qu'observe-t-on lorsque l'on ajoute de l'acide chlorhydrique à la limaille de fer ?

.....
.....

b- Que se passe-t-il lorsqu'on approche la flamme de l'allumette de l'ouverture du tube à essai ?

.....
.....

3) Interprétation :

Que peut-on déduire des observations précédentes ?

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

4- Conclusion :

Le fer réagit-il avec l'acide chlorhydrique ?

.....
.....

II) Quels sont les produits formés par cette réaction chimique ?

1- Protocole expérimental :

- Répartir la solution contenue dans le tube à essai précédent, dans deux autres tubes à essais (tubes 1 et 2). Dans le tube n°1 introduire quelques gouttes de nitrate d'argent. Dans le tube n°2 introduire quelques mL de soude (**attention produit corrosif**).

Faire le schéma de votre expérience :

2- Observations :

Qu'observe-t-on dans les deux tubes à essais ?

Tube n°1 :

Tube n°2 :

3- Interprétation :

a- Rechercher dans votre livre, quel est le gaz qui est mis en évidence par la petite détonation lorsque l'on approche la flamme d'une allumette ?

.....

b- A partir des observations des tubes 1 et 2, indiquer quelles sont les espèces contenues dans la solution après expérience ?

.....

.....

.....

4- Conclusion :

a- Quels sont les produits formés par la réaction chimique entre le fer et l'acide chlorhydrique ?

.....

.....

b- Écrire le bilan en toute lettre de cette réaction chimique :

..... + → +