

Activité 3



Schéma (1, 2 et 3)

ÉPISODE 1

➤ Protocole :

Matériel: Acide chlorhydrique dilué, fer en poudre, bouchon, pince en bois, 1 tube à essai, buchette, allumette.

1. Verser de la poudre de fer dans un tube à essai
2. Ajouter de l'acide chlorhydrique.
- 3- Mettre un bouchon et attendre quelques instants.

➤ Observation:

.....

.....

4. Approcher la flamme d'une buchette près de l'ouverture (après avoir retiré le bouchon)

Observation:

.....

Schéma (4)

ÉPISODE 2

➤ Protocole

Matériel: Le tube contenant la solution du mélange « fer/acide chlorhydrique », nitrate d'argent, hydroxyde de sodium (soude) , 2 tubes à essai A et B

- 1- Verser la solution (sans les résidus solides) obtenue après la réaction de l'acide chlorhydrique sur le fer dans 2 tubes à essai A et B
- 2- Dans le tube A : Réaliser le test de précipitation au nitrate d'argent
- 3- Dans le tube B : Réaliser le test de précipitation à la soude.

➤ Observations :

- 1- Réaliser des schémas annotés dans les 2 cadres ci-dessous

Schéma tube A

Schéma tube B

- 2- a) Pourquoi la réaction entre le fer et l'acide chlorhydrique est-elle une **transformation chimique** ?

.....

.....

- 2- b) Écrire l'expression littéral (en toutes lettres) de la **réaction chimique** entre le fer et l'acide chlorhydrique

.....