Nom :

Prénom :

C3	Activité 3 : Réaction entre l'acide chlorhydrique et le fer
-----------	--

Tu disposes sur la paillasse de matériel pour réaliser une réaction chimique entre le fer et l'acide chlorhydrique.

Donne le nom et la formule des ions présents dans une solution d'acide chlorhydrique :

.....

Réaliser	Suivre un protocole	😊	😐	😞
-----------------	---------------------	---	---	---

Mets au fond d'un tube à essai un peu de poudre de fer, puis ajoute un peu d'acide chlorhydrique. Bouche le tube avec le bouchon en plastique et agite légèrement en maintenant bien le bouchon.

Appelle le professeur.

Décrit la manipulation faite par le professeur :

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

L'espèce qui a été mise en évidence est le **dihydrogène (H₂)**

On voudrait savoir quels ions sont présents à la fin de l'expérience. Avant de réaliser des tests de reconnaissance, il faut ajouter une bonne quantité d'eau dans le tube.

A ton avis, pourquoi doit-on ajouter de l'eau ?

.....
.....

Verse un peu du contenu du premier tube dans les deux autres tubes, **en prenant soin de ne pas verser le reste de fer.**

Raisonner	Comparer une situation à un modèle connu	😊	😐	😞
------------------	--	---	---	---

Réalise les tests de reconnaissance. (Tu peux t'aider de l'Activité 2)

Décrit les manipulations que tu as faites et schématise les résultats obtenus :

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

Donne le nom et la formule des ions que tu viens de mettre en évidence :

.....

Donne alors le bilan de la réaction entre l'acide chlorhydrique et le fer :

.....