

Nom :

Prénom :

Date :

Chapitre 7 : Décrire et expliquer les transformations chimiques

Activité : Reconnaître une transformation chimique - Étude de la transformation chimique entre le fer et l'acide chlorhydrique

Protocole	Observations	Interprétation
Mesurer le pH de la solution d'acide chlorhydrique à l'aide de papier pH.		
Dans le tube vide, verser un peu d'acide chlorhydrique. Ajouter quelques gouttes d'une solution de nitrate d'argent.		
Introduire 1 à 2 cm d'acide chlorhydrique dans le tube qui contient de la limaille de fer . Boucher et attendre quelques minutes. Si le bouchon saute, le remettre rapidement en place.		
Approcher une allumette enflammée de l'orifice du tube immédiatement après avoir enlevé le bouchon.		
Prélever un peu de solution 2 et en mettre dans 2 autres tubes. Dans le premier ajouter quelques gouttes d'une solution d'hydroxyde de sodium jusqu'à obtenir un changement d'aspect.		
Dans le deuxième, verser quelques gouttes d'une solution de nitrate d'argent.		

Pour reconnaître une transformation chimique, il faut montrer que des espèces chimiques présentes au départ disparaissent (**réactifs**) ou que de nouvelles espèces chimiques sont présentes à la fin alors qu'elles ne l'étaient pas au début (**produits**). Pour cela on fait des **tests de reconnaissance** pour les **mettre en évidence**.

Espèce chimique	Nom	Réactif 1		Réactif 2	→	Produit 1		Produit 2
	Formule							
Test								
Observation								

Écrire le bilan de la transformation chimique :



Écrire l'équation de réaction :

