

Réaction entre un métal et l'acide chlorhydrique

Quel métal as-tu choisi ?

TP 1 – En début d'expérience

Complète le tableau	Valeur du pH	Action du nitrate d'argent	Action de la soude
Observations :			
Ion mis en évidence :			

Quel est le nom de la solution en début d'expérience et quels sont les ions qui la composent ?.....

TP 2 – Pendant l'expérience

Un corps disparaît. Lequel ?

Un gaz apparaît. Lequel ? Comment le met-on en évidence ?

La solution a-t-elle changé ? Comment s'en aperçoit-on ?

TP 3 – En fin d'expérience

Complète le tableau	Valeur du pH	Action du nitrate d'argent	Action de la soude
Observations :			
Ion mis en évidence :			

Quel est le nom de la solution obtenue et quels sont les ions qui la composent ?

TP 4, 5, 6 - Bilan de la réaction

Représente l'équation de cette réaction soit en dessinant les modèles moléculaires, soit en écrivant les formules des molécules et des ions.

Quels sont les réactifs ?

Quels sont les produits ?

→

TP :	1	2	3	4	5	6
Notation :	4 pts	4 pts	4 pts	2 pts	4 pts	2 pts