

## Le fer et l'ion cuivre

### TP 1 - En début d'expérience

Complète le tableau	Action de l'aimant	Action du nitrate d'argent	Action de la soude
Observations :			
Éléments mis en évidence :			
De quel métal est constituée la clé ?			
Quels sont les 2 types d'ions présents dans cette solution ?			
Quelle est la nature de cette solution ?			

### TP 2 - Pendant l'expérience

Observer la clé en début et en fin d'expérience. Noter les observations :

.....  
 .....

Observer la solution en début et en fin d'expérience. Noter les observations :

.....  
 .....

### TP 3 - En fin d'expérience

Complète le tableau	Action de l'aimant	Action du nitrate d'argent	Action de la soude
Observations :			
Éléments mis en évidence :			
De quel métal est constituée la clé ?			
Nature du métal qui recouvre la clé :			
Quels sont les 2 types d'ions présents dans cette solution ?			
Quel est le nom de cette solution ?			

### 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	3 pts	4 pts	2 pts	4 pts	2 pts