# 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 : |  |  |  |
| Eléments 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 : |  |  |  |
| Eléments 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*** |