

Nom :

Prénom :

C4	Activité 1 : Réaction entre le zinc et le sulfate de cuivre
-----------	--

Pour mieux comprendre les piles nous allons étudier une réaction particulière : la réaction entre le zinc et le sulfate de cuivre.

De quelle couleur est la solution de sulfate de cuivre ?

.....

De quelle couleur est la poudre de zinc ?

.....

Quels sont les ions présents dans une solution de sulfate de cuivre ? (Donne le nom et la formule)

.....

A quelle famille appartiennent le zinc et le cuivre ?

.....

Réaliser	Suivre un protocole			
-----------------	---------------------	---	---	---

Dans un premier tube à essai, mets un peu de poudre de zinc, puis verse quelques gouttes de sulfate de cuivre.

Que se passe-t-il ?

.....
.....

Prends un peu de liquide surnageant et verse-le dans un deuxième tube. Ajoute quelques gouttes de soude. Qu'observes-tu ? Fais un schéma :

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

Quels ions ont ainsi été mis en évidence ?

.....

Raisonner	Mettre en relation, déduire			
------------------	-----------------------------	---	---	---

Donne le bilan de cette réaction :

.....

Réaliser	Utiliser un instrument			
-----------------	------------------------	---	---	---

Dans le dernier tube à essai, verse quelques gouttes de sulfate de cuivre. Prends la température de la solution à l'aide du thermomètre :

.....

Verse un peu de poudre de zinc dans le tube et attend que la température se stabilise. Quelle est la température du mélange après la réaction ?

.....

A ton avis, pourquoi est-il dangereux d'oublier une pile dans un appareil ?

.....
.....