

**Chap V- Réaction entre l'acide chlorhydrique et certains métaux**

***Situation problème*** : des élèves s'amuse à fabriquer et faire exploser des bombes artisanales avec des bouteilles en plastiques.

Que mettent-ils dans ces bombes ? .....

Que se passe-t-il dans la bouteille ? .....

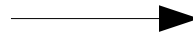
.....  
 .....  
 .....

Dans un tube à essai, on place de la poudre d'..... on ajoute ensuite quelques mL d'.....	.....
--	-------

.....	..... ..... ..... .....	..... ..... ..... ..... .....
-------	----------------------------------	---

Observations	..... ..... ..... ..... .....
--------------	---

**BILAN DE LA REACTION CHIMIQUE**



**EQUATION-BILAN DE LA REACTION**



**Réaction entre l'acide chlorhydrique et le fer**

En utilisant le cours précédent, réaliser l'expérience suivante:

<p style="text-align: center;"><b><u>REACTIFS</u></b></p> <p>Dans un tube à essai, on place de la poudre de fer on ajoute ensuite quelques mL d'acide chlorhydrique</p> <p>On bouche le tube à essai et on attend quelques instants</p> <p>Qu'observe-t-on? ..... .....</p> <p>Que peut-on en déduire sur la nature d'un des produits formés ? ..... .....</p> <p>Y a-t-il réaction chimique, justifiez ? ..... ..... .....</p>	<p style="text-align: center;"><b>Identification des produits obtenus</b></p> <p style="text-align: center;"><b><i>Identification du gaz obtenu :</i></b></p> <p>On place une allumette enflammée à l'extrémité du tube, que se passe-t-il ? ..... . Quel gaz a-t-on identifié ? Donner son nom et sa formule ? ..... .....</p> <p style="text-align: center;">Une fois la réaction terminer, on sépare la solution obtenue dans 2 tubes à essai</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 50%; text-align: center; padding: 5px;"> <p>Tube1</p> <p>On verse du nitrate d'argent, que se passe-t-il ? ..... ..... .....</p> <p>on peut donc dire que les ions..... sont présents dans la solutions</p> </td> <td style="width: 50%; text-align: center; padding: 5px;"> <p>Tube2</p> <p>On verse de la soude, que se passe-t-il ? ..... ..... .....</p> <p>on peut donc dire que les ions..... sont présents dans la solutions</p> </td> </tr> </table>	<p>Tube1</p> <p>On verse du nitrate d'argent, que se passe-t-il ? ..... ..... .....</p> <p>on peut donc dire que les ions..... sont présents dans la solutions</p>	<p>Tube2</p> <p>On verse de la soude, que se passe-t-il ? ..... ..... .....</p> <p>on peut donc dire que les ions..... sont présents dans la solutions</p>
<p>Tube1</p> <p>On verse du nitrate d'argent, que se passe-t-il ? ..... ..... .....</p> <p>on peut donc dire que les ions..... sont présents dans la solutions</p>	<p>Tube2</p> <p>On verse de la soude, que se passe-t-il ? ..... ..... .....</p> <p>on peut donc dire que les ions..... sont présents dans la solutions</p>		

**BILAN DE LA REACTION CHIMIQUE**



**EQUATION-BILAN DE LA REACTION**



Dernière petite question : comment évolue le pH de la solution Fer + acide au cours de la réaction, justifiez.

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