



Exercice 1 :

www.coursfacile.com

Prof. Badr Bouzidi

Afin de préparer une **solution (S)**, on verse une quantité de poudre d'un **métal X** dans un tube à essai qui contient une **solution Y**. on constate qu'un gaz se **dégage**.

- 1) Quel est le gaz dégagé et sa formule chimique ?
- 2) Comment on peut détecter ce gaz ?

Exercice 2 :

On verse dans un tube à essai un peu de **limaille du fer**. Ensuite, on ajoute de **l'acide chlorhydrique dilué**.

- 1) Quel est le gaz dégagé au cours de cette réaction ?
- 2) Si on approche une allumette enflammée à l'ouverture du tube à essai, que se passe-t-il ?
- 3) Écrire l'équation équilibrée de cette réaction chimique.

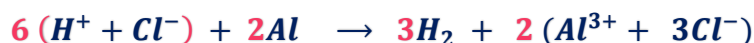
Exercice 3 :

La solution **d'acide chlorhydrique** contient un ion commun à toutes les solutions acides.

- 1) Donner le nom de cet ion et sa formule.
- 2) On ajoute un peu **d'acide chlorhydrique** au **zinc**. On constate l'émission d'un gaz.
 - a) Donner le nom et la formule chimique du gaz dégagé.
 - b) Comment on peut détecter la présence de ce gaz ?
 - c) Écrire le bilan de la réaction du **zinc** avec la solution **d'acide chlorhydrique**.
 - d) Écrire l'équation équilibrée de cette réaction chimique.

Exercice 4 :

Soit l'équation chimique suivante qui traduit une transformation chimique :



- 1) Donner les noms des réactifs.
- 2) Donner le composant qui n'a pas participé dans la réaction chimique.
- 3) Écrire l'équation chimique simplifiée de cette réaction.

www.coursfacile.com