

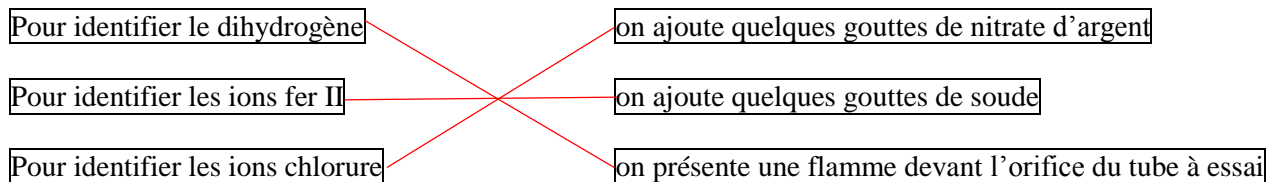
Bilan

1. Cocher la bonne réponse parmi les suivantes.

Lors de l'expérience entre le fer et l'acide chlorhydrique, le gaz qui se dégage est:

- du diazote
- du dioxyde de carbone
- du dioxygène
- du dihydrogène

2. Relier une case de gauche avec une de droite pour expliquer comment on caractérise les différents composés chimiques.



3. Pour chaque phrase, entourer la/les bonne(s) réponse(s).

3.1. L'acide chlorhydrique contient les ions : (2 réponses sont exactes)

Fe²⁺ **H⁺** K⁺ F⁻ HO⁻ **Cl⁻**

3.2. L'apparition du précipité blanc après ajout de nitrate d'argent permet de dire que, dans la solution résiduelle, on trouve des ions : (1 seule réponse exacte)

Fe²⁺ H⁺ K⁺ F⁻ HO⁻ **Cl⁻**

Ces ions étaient-ils présents au départ ? **oui** / non (entourer la réponse exacte)

3.3. L'apparition du précipité vert après ajout de soude permet de dire que, dans la solution résiduelle, on trouve des ions : (1 seule réponse exacte)

Fe²⁺ H⁺ K⁺ F⁻ HO⁻ Cl⁻

Ces ions étaient-ils présents au départ ? oui / **non** (entourer la bonne réponse)

4. Rassembler vos connaissances et compléter les phrases suivantes.

Lorsque l'on verse de la poudre de fer dans de l'acide chlorhydrique, on observe que la quantité de fer **diminue**

Le pH de la solution **augmente** au cours de l'expérience.

Le gaz qui se forme est du **dihydrogène**

Dans la solution résiduelle, on peut mettre en évidence les ions **fer (II)** et les ions **chlorure**

5. Dans une transformation chimique, comment se nomment les composés chimiques qui « disparaissent » ?

Les composés chimiques qui « disparaissent » se nomment les réactifs

Dans l'expérience entre le fer et l'acide chlorhydrique, quels sont les composés chimiques qui « disparaissent » ?

Les réactifs sont le fer et l'acide chlorhydrique

6. Comment se nomment les composés chimiques qui se forment lors d'une transformation chimique ?

Les composés chimiques qui se forment se nomment les produits

Dans l'expérience entre le fer et l'acide chlorhydrique, quels sont les composés chimiques qui se forment ?

Les produits sont le dihydrogène et les ions fer (II). Attention les ions chlorure ne sont pas des produits, ils étaient présents au début de la transformation, mais il ne faut pas les oublier car ils sont présents aussi à la fin.

7. Ecrire le bilan de la réaction entre le fer et l'acide chlorhydrique en choisissant parmi les mots suivants : dihydrogène, fer, solution de chlorure de fer (II), soude, fer, acide chlorhydrique, nitrate d'argent.

fer + acide chlorhydrique → dihydrogène + ions fer (II) + ions chlorure