**ANNEXE**

* **Classification électrochimique des métaux :**

*Une réaction d'oxydoréduction se produit* ***spontanément*** *entre l'oxydant le plus fort et le réducteur le plus fort de deux couples redox.*

Au3+

Pt2+

Ag+

Cu2+

***H3O+***

Pb2+

Sn2+

Ni2+

Fe2+

Cr3+

Zn2+

Al3+

Mg2+

Au

Pt

Ag

Cu

***H***2

Pb

Sn

Ni

Fe

Cr

Zn

Al

Mg

***Pouvoir
oxydant
croissant***

***Pouvoir
réducteur
croissant***

* **Tests d’identification de quelques ions :**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Réactif** | **Couleur du précipité** | **Ion identifié** |
| Nitrate d’argent | Précipité blanc qui noircit à la lumière | L’ion chlorure Cl- |
| Chlorure de baryum | Précipité blanc | L’ion sulfate SO42- |
| Hydroxyde de sodium (soude) | Précipité bleu | L’ion cuivre Cu2+ |
| Hydroxyde de sodium (soude) | Précipité blanc gélatineux | L’ion zinc Zn2+ |
| Hydroxyde de sodium (soude) | Précipité vert foncé | L’ion fer (II) Fe2+ |