

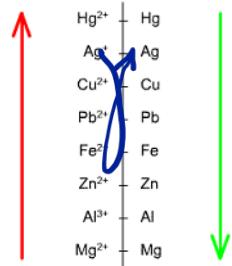
Exercices

Exercice 1

Choisir la bonne réponse : (utiliser la classification ci-contre pour répondre)

Ag⁺ va attaquer Zn : Vrai - Faux

Al³⁺ va attaquer Zn : Vrai - Faux



Justifier la bonne réponse en faisant directement sur la classification le « gamma » adapté.

Exercice 2

- 1) A partir de la bonne réponse de l'exercice précédent, en suivant les indications du « gamma » écrire ci-dessous l'équation-bilan de cette réaction chimique



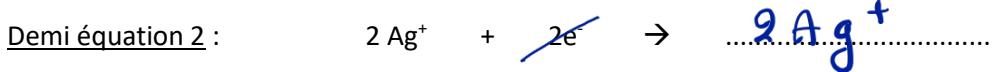
On note e⁻ un électron dans une réaction chimique. Zn est le zinc sous forme métallique. Zn²⁺ est un ion présent dans la solution acqueuse (avec l'eau). Les 2+ signifient que Zn a perdu 2 électrons et est donc devenu Zn²⁺.

- 2) Compléter la demi-équation ci-dessous correspondant à la phrase ci-dessus : (vous pouvez vous aider du II du cours)



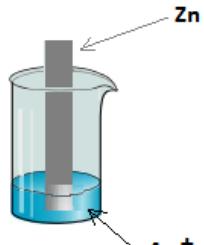
L' « attaquant » (l'oxydant Ag⁺ , l'ion argent), a un seul +, il lui manque donc un seul électron, il y aura donc 2 Ag⁺ qui vont prendre ces 2 électrons :

- 3) Compléter la demi-équation ci-dessous correspondant à la phrase ci-dessus :



Ces deux demi-équations combinées redonnent la première équation, mais elles permettent de comprendre que les ions argent ont pris les électrons au zinc.

En réalité la première équation était incomplète puisque c'est 2 Ag⁺ qui réagissent, compléter ci-dessous cette équation corrigée comme il faut :



On remarque que c'est Ag qui est fabriqué, il va donc se déposer sur la lamelle de zinc, c'est donc bien de l'argent qui se dépose sur le zinc. On peut utiliser pour cela une solution de nitrate d'argent (Ag⁺ + NO₃⁻) ce qui explique que cette solution soit assez coûteuse. Il existe cependant des procédés plus efficaces pour réaliser du « plaqué argent »

Exercice 3

Peut-on plaquer d'argent un couvert en fer de cette façon ? Justifier votre réponse :

Oui car il est en bas de l'échelle dans la classification.
Il y a plus efficace : par électrolyse.