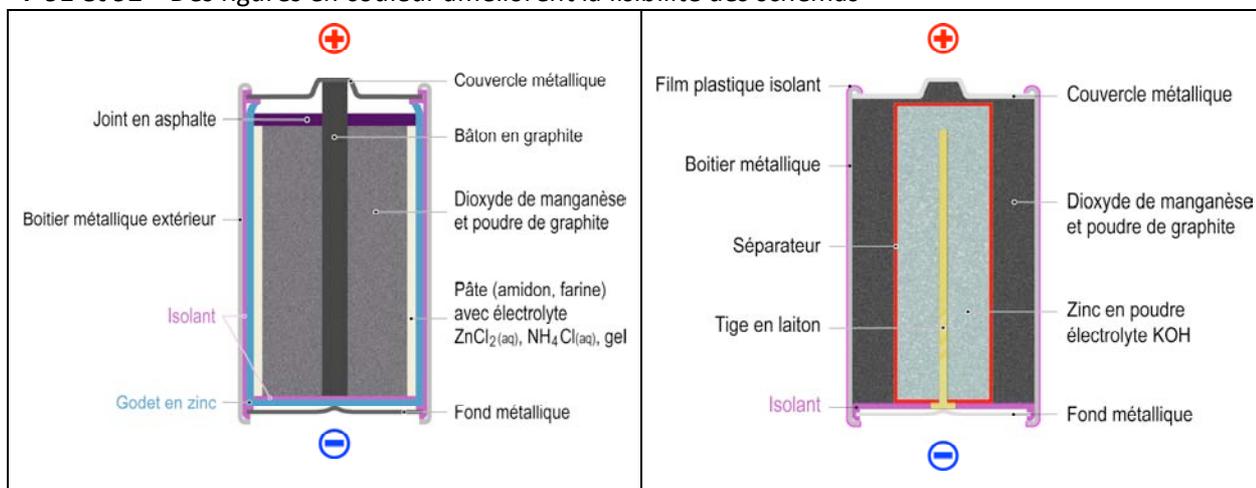


Corrections à apporter au fascicule :
CHIMIE 5G « Des piles aux réactions d'oxydoréduction » fiches du professeur

- P 4** Dernière ligne : lire « Jacques Furnémont, inspecteur **honoraire** »
- P 22** - Schéma 2, case de droite, lire : « débite sans pratiquement rencontrer **de** résistance »
 - Schéma 5, case de gauche, lire : « entre elles par un **pont** (une jonction) »
- P 26** **Ajouter 2** devant $H^+(aq)$ au bas de l'électrode de Cu
- P 28** - Deuxième ligne, lire : « Il y a formation **de** cuivre métallique... »
 - Point 11 : remplacer le paragraphe par :
 À la surface de l'électrode de zinc (anode) un atome de zinc perd $2e^-$ **et devient un ion Zn^{2+} qui passe en solution**. Ces $2e^-$ passent dans les fils de connexion et **circulent vers** l'électrode de laiton (cuivre).
 Au niveau de l'électrode de cuivre, les ions $Cu^{2+}(aq)$ de la solution de $CuSO_4$ captent **chacun** $2e^-$ et forment du cuivre qui se dépose sur l'électrode de cuivre.
 Dans la solution, les ions **assurent** le passage du courant.
 L'électrode de zinc s'amincit et l'électrode de cuivre se recouvre de cuivre.
 - Point 12 : dans la figure, ajouter $CuSO_4(aq)$ à côté du tube de droite et $ZnSO_4(aq)$ à côté du tube de gauche.
- P 29** Dans la figure, ajouter $CuSO_4(aq)$ à côté du tube de droite et $ZnSO_4(aq)$ à côté du tube de gauche pour indiquer la nature des électrolytes contenus dans chacun des deux tubes.
- P 30** Dans le bas de la figure, la flèche allant vers $Zn^{2+}(aq)$ doit être orientée vers l'intérieur du tube.
- P 33** Dans la figure, ajouter $CuSO_4(aq)$ à côté du tube de droite et $ZnSO_4(aq)$ à côté du tube de gauche pour indiquer la nature des électrolytes contenus dans chacun des deux tubes.
- P 33** En dessous de la photo lire : « l'oxydant $Cu^{2+}...$ » (Supprimer : « en se réduisant »).
- P 79** IMPORTANT : Dans les deux tableaux, les flèches de gauche doivent être orientées vers le haut.
- P 80** Quatrième ligne, lire : $U_{pile} = E^\theta = E^\theta_{ox} - E^\theta_{red}$
 En bas du tableau, la flèche venant de « Réducteur le plus fort » doit aboutir à l'encadré Li(s)
- P 84** En bas du tableau, la flèche venant de « Réducteur le plus fort » doit aboutir à l'encadré Li(s)

P 91 et 92 Des figures en couleur améliorent la lisibilité des schémas



Remarque générale sur la manière d'écrire les charges des ions : dans les formules des ions positifs et négatifs, le signe + ou - doit être systématiquement aligné sur les nombres donnant la charge de ces ions.