

No 15 page 80

7) Partie supplémentaire : **Décrire l'aspect de la lame de Plomb. Justifier la réponse.**

La lame de plomb devient plus mince car la quantité des ions Pb^{2+} dans le premier bécher a augmenté ; le Pb est oxydé en ions Pb^{2+} qui ne se déposent pas sur la lame.

8) Partie supplémentaire : **Que devient la couleur de la solution de sulfate de Plomb ? Justifier la réponse.**

La solution de sulfate de plomb devient plus intense (moins claire) car le plomb a subi l'oxydation et la quantité d'ions Pb^{2+} dans le bécher a augmenté après le fonctionnement de la pile.

9) Partie supplémentaire : **Décrire l'aspect de la lame de cuivre.**

La lame de cuivre devient plus épaisse car la quantité des ions Cu^{2+} dans le deuxième bécher a diminué ; le Cu^{2+} est réduit en Cu solide qui se dépose sur la lame.

10) Partie supplémentaire : **Que devient la couleur de la solution de sulfate de cuivre II ?**

La solution de sulfate de cuivre II devient moins intense (plus claire) car le Cu^{2+} a subi la réduction et la quantité d'ions Cu^{2+} dans le bécher a diminué après le fonctionnement de la pile.