

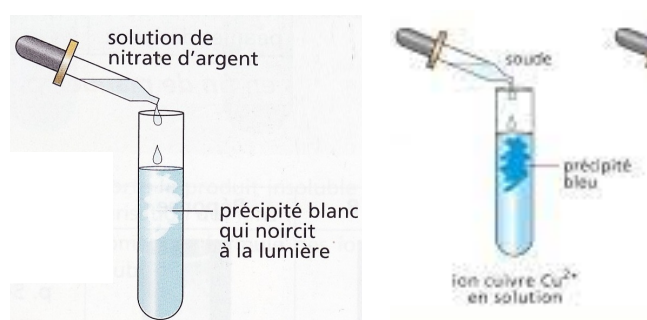
TP: Bain de bouche- Corrigé

- 1) Je pense que la solution contient des ions Cu^{2+} car le bain de bouche est bleu.
- 2) Je verse à l'aide d'un bécher, 1 cm de bain de bouche dans 2 tubes à essais. Dans le premier tube à essais, je verse quelques gouttes d'hydroxyde de sodium. Dans le deuxième tube à essais, je verse quelques gouttes de nitrate d'argent. J'observe s'il y a formation ou non d'un précipité et sa couleur.

3)

Réactif	Hydroxyde de sodium	Nitrate d'argent
Couleur du précipité	Bleu	Blanc
Ions présents	Ions cuivres Cu^{2+}	Ions chlorures Cl^-

4)



- 5) Je vois qu'il y a formation d'un précipité blanc lors du test avec le nitrate d'argent. Il y a donc des ions chlorures dans le bain de bouche. Je vois qu'il y a formation d'un précipité bleu lors du test avec l'hydroxyde de sodium. Il y a donc des ions cuivres dans le bain de bouche.

6) On a réalisé que les tests d'identification des ions les plus courants, il peut donc y avoir d'autres ions en solution.

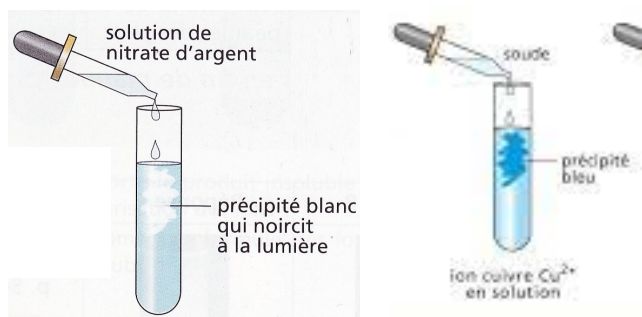
TP: Bain de bouche- Corrigé

- 1) Je pense que la solution contient des ions Cu^{2+} car le bain de bouche est bleu.
- 2) Je verse à l'aide d'un bécher, 1 cm de bain de bouche dans 2 tubes à essais. Dans le premier tube à essais, je verse quelques gouttes d'hydroxyde de sodium. Dans le deuxième tube à essais, je verse quelques gouttes de nitrate d'argent. J'observe.

3)

Réactif	Hydroxyde de sodium	Nitrate d'argent
Couleur du précipité	Bleu	Blanc
Ions présents	Ions cuivres Cu^{2+}	Ions chlorures Cl^-

4)



- 5) Je vois qu'il y a formation d'un précipité blanc lors du test avec le nitrate d'argent. Il y a donc des ions chlorures dans le bain de bouche. Je vois qu'il y a formation d'un précipité bleu lors du test avec l'hydroxyde de sodium. Il y a donc des ions cuivres dans le bain de bouche.

6) On a réalisé que les tests d'identification des ions les plus courants, il peut donc y avoir d'autres ions en solution.