

### Correction de l'activité 3 « Démasquons le coupable »

Le premier test utilise comme détecteur le nitrate d'argent. Or le nitrate d'argent est le détecteur des ions Chlorure  $\text{Cl}^-$ . Etant donné qu'aucun précipité n'apparaît dans le tube, cela signifie que la solution ne contient pas d'ions chlorure.

Le deuxième test utilise la soude (ou hydroxyde de sodium) comme détecteur. On obtient un précipité vert qui indique donc la présence d'ions fer II  $\text{Fe}^{2+}$  dans la solution.

Parmi les suspects, une seule personne utilise une solution contenant des ions fer II, il s'agit du jardinier. **Le jardinier est donc le coupable.**