



0 MES ESPACES

0 MENU

Q

groupe quatre

0 Vous suivez 0 Vous suivez 1 Espaces

[Suivre](#)

Menu profil

Flux

A propos

Filtre ▾ Tri ▾



groupe quatre il y a environ 4 jours [PUBLIC](#)

On préleve un peu de solution de la réaction 1 et on en verse dans un tube à essai. On ajoute quelques gouttes d'ammoniac. On observe le précipité qui s'est formé. Il témoigne de la présence d'ion cuivre II.



image.jpg - 1.45 MB

image.jpg - 1.32 MB

Aime · commentaire



groupe quatre il y a environ 4 jours [PUBLIC](#)

On verse du sulfate de cuivre II dans un bêcher. On ajoute de la poudre de fer dans le bêcher. On mélange la solution. On préleve cette solution et on la met dans un tube à essai. On ajoute de la soude dans le tube à essai. On observe le précipité vert qui s'est formé. Il témoigne de la présence de ion fer II.

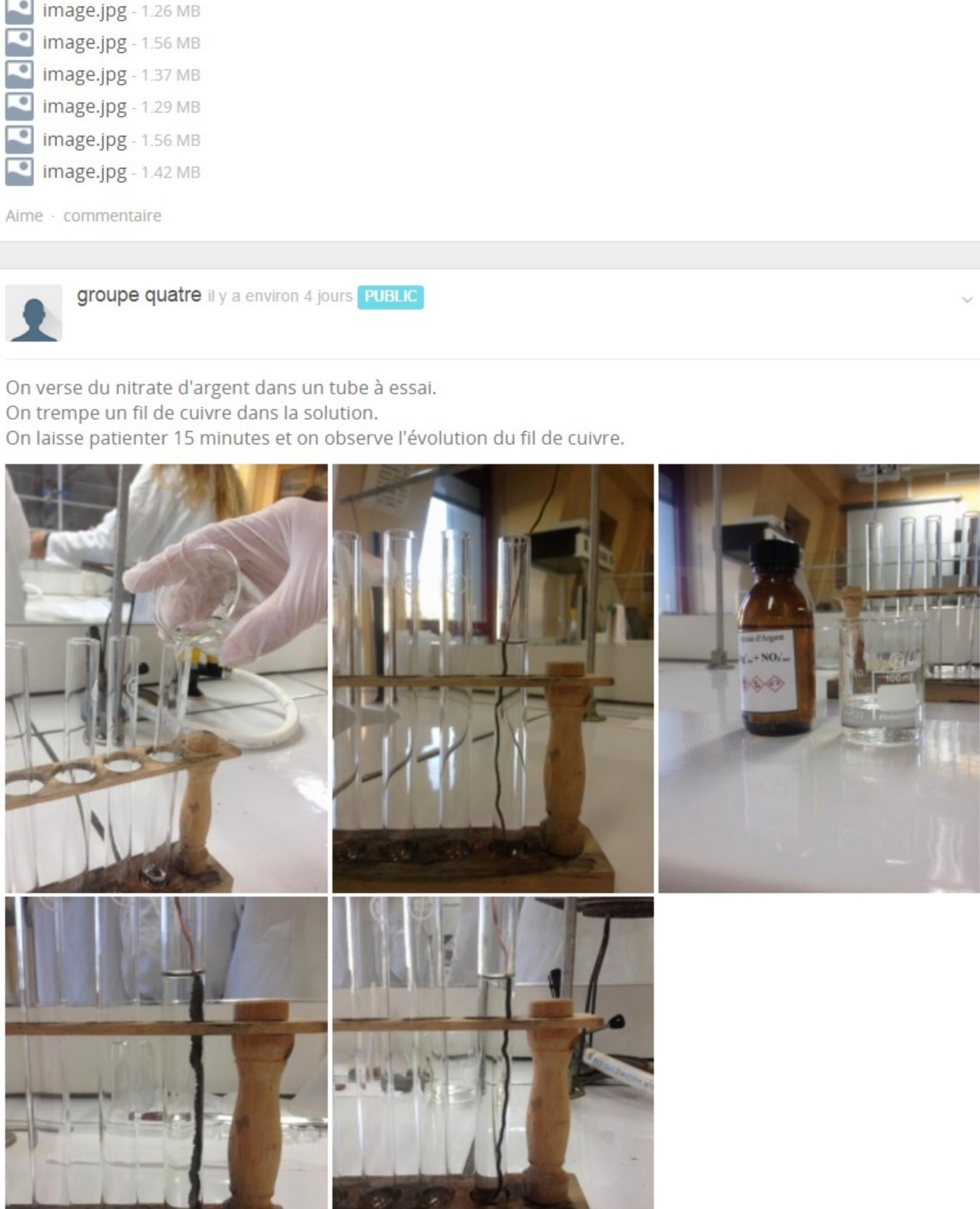


image.jpg - 1.44 MB

image.jpg - 1.26 MB

image.jpg - 1.56 MB

image.jpg - 1.37 MB

image.jpg - 1.29 MB

image.jpg - 1.56 MB

image.jpg - 1.42 MB

Aime · commentaire



groupe quatre il y a environ 4 jours [PUBLIC](#)

On verse du nitrate d'argent dans un tube à essai. On trempe un fil de cuivre dans la solution. On laisse patienter 15 minutes et on observe l'évolution du fil de cuivre.

image.jpg - 1.59 MB

image.jpg - 1.63 MB

image.jpg - 1.53 MB

image.jpg - 1.42 MB

image.jpg - 1.4 MB

[Load more](#)

Membre dans cet espace

