



PNLS Chimica Cagliari

Women and Girls in Science 11 febbraio 2026
Dipartimento di Scienze Chimiche e Geologiche
Corso in Chimica (L-27) e Scienze Chimiche (LM-54)

Tematica 11

Rimuovere gli inquinanti dalle acque con scarti di marmo e gusci d'uovo: il caso del piombo e del rame.

Marzia Fantauzzi

Il marmo e il guscio d'uovo sono entrambi costituiti da un composto chimico che si chiama carbonato di calcio, CaCO_3 . Il carbonato di calcio può essere utilizzato per allontanare inquinanti come il piombo e il rame da acque inquinate.

Le studentesse e gli studenti verificheranno la presenza o la assenza di inquinanti nelle acque attraverso i saggi qualitativi: se nelle acque saranno presenti il rame e il piombo, si osserverà la formazione di solidi colorati. Quindi sospenderanno polveri carbonato di calcio nelle acque inquinate per provare che il CaCO_3 funziona come “sorbente” e consente di ottenere acqua purificata. Se il carbonato di calcio è stato un sorbente efficiente, ripetendo i saggi qualitativi si dovrebbe osservare l'assenza di piombo e rame.