

Cristallizzazione del solfato di rame

Materiale occorrente:

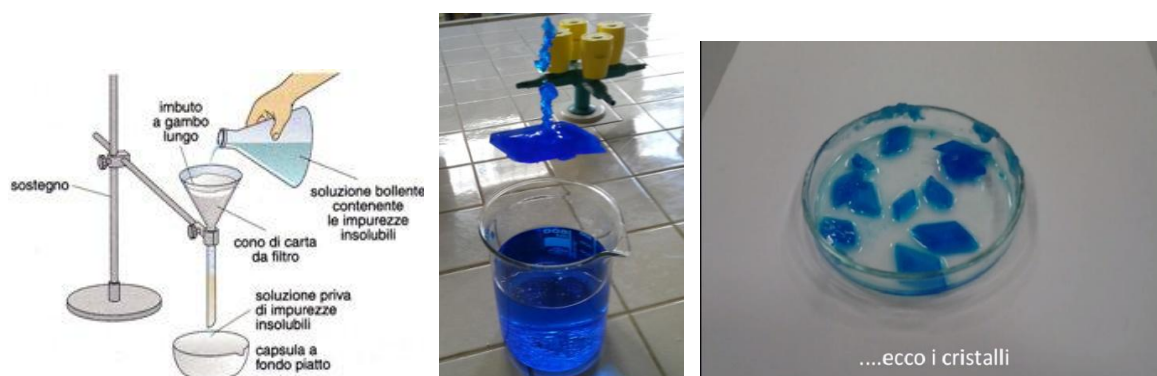
un becher; una bacchetta di vetro; un cristallizzatore; una piastra riscaldante; cilindro graduato; bilancia; carta da filtro; sassolino.

Reattivi:

acqua distillata; solfato rameico penta-idrato.

Procedimento:

- 1) Pesare 10 g di CuSO_4 ;
- 2) Prelevare con un cilindro graduato 20 ml di acqua;
- 3) Versare tutto in un becher e mescolare con l'aiuto di una bacchetta;
- 4) Porre il becher su una piastra riscaldante per favorire la dissoluzione completa del solfato di rame;
- 5) Interrompere il riscaldamento della soluzione appena inizia il bollore;
- 6) Filtrare la soluzione ottenuta, per allontanare eventuali impurità presenti nel solfato di rame;
- 7) Posizionare sopra il becher la bacchetta di vetro con la pietra legata con un filo in cotone in modo che i cristalli si attaccheranno alla pietra;
- 8) Lasciare evaporare l'acqua contenuta nella soluzione per circa 4 giorni in modo che il solfato cristallizzi completamente.



Conclusione:

Con questo esperimento siamo riusciti a purificare una sostanza solida, il **solfato di rame**, utilizzando il procedimento della cristallizzazione. Abbiamo utilizzato la pietra perché in questo modo il risultato sarà più "affascinante" perché i cristalli si attaccheranno alla pietra e non sul fondo del becher.