

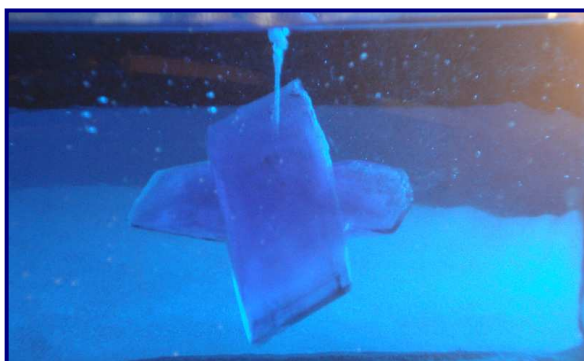
Δημιουργήστε τεράστιους κρυστάλλους θεικού χαλκού

Εισαγωγή

Ο ένυδρος θειικός χαλκός έχει χημικό τύπο $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$. Ονομάζεται και γαλαζόπετρα. Είναι κρυσταλλική σκόνης με μπλε χρώμα και χρησιμοποιείται στην ανθοκομική.

Οι κρύσταλλοι του είναι όμορφοι και ανήκουν στο τρικλινές σύστημα.

Είναι πολύ διαλυτός στο νερό.



Πορεία του πειράματος

Διαλύουμε αρκετή ποσότητα θειικού χαλκού σε νερό. Θα πρέπει στον πυθμένα του δοχείου να παραμείνει κάποια ποσότητα αδιάλυτη. Είναι ένδειξη ότι το διάλυμα είναι κορεσμένο.

Μεταφέρουμε το διάλυμα σε ένα καθαρό δοχείο το οποίο αφήνουμε ανοιχτό ώστε να εξατμίζεται το νερό.

Μετά από δυο - τρεις μέρες παρατηρούμε ότι έχουν δημιουργηθεί μικροί κρύσταλλοι άλατος στον πυθμένα του δοχείου.

Επιλέγουμε έναν - δυο από τους καλύτερους κρυστάλλους και αφού πετάξουμε τους υπόλοιπους ξανατοποθετούμε τους καλοσχηματισμένους κρυστάλλους μέσα στο δοχείο.

Επαναλαμβάνουμε το ίδιο μερικές φορές τις επόμενες μέρες. Αφού οι κρύσταλλοι γίνουν επαρκώς μεγάλοι, τους δένουμε με κλωστή και τους κρεμάμε μέσα στο διάλυμα. Κάθε τόσο καθαρίζουμε το δοχείο από τους υπόλοιπους κρυστάλλους που δημιουργούνται και συμπληρώνουμε με νέο κορεσμένο διάλυμα.

Αν έχουμεπολύ υπομονή οι κρύσταλλοι μεγαλώνουν και γίνονται τεράστιοι

Προσοχή: Επειδή ο θειικός χαλκός είναι δηλητηριώδης θα πρέπει να φροντίζουμε να μην έρχεται σε επαφή με το δέρμα.