

O SOLI NA LEKCJI CHEMII...

Wyhoduj kryształy soli:

1. Przygotuj słoik, wlej do niego ciepłą wodę.
2. Wsyp kilka łyżek soli i mieszaj, tak długo, aby sól rozpuściła się w wodzie.
3. Dodawaj sól i mieszaj tak długo, aż sól się rozpuści. Jeśli pomimo mieszania sól nie będzie się już rozpuszczać, tylko opadnie na dno, wtedy przestajemy ją dodawać ponieważ otrzymaliśmy tzw. roztwór nasycony, czyli solankę.
4. Na środku patyczka lub kredki przywiązujemy bawełniany sznurek lub nitkę.
5. Kładziemy patyczek na krawędziach słoika, tak aby sznurek był zanurzony w wodzie. Jeśli sznurek nie będzie chciał opaść na dno możesz przywiązać do jego końca koralik lub kamyczek, który go obciąży i zatrzyma w wodzie.
6. Odstaw solankę w bezpieczne, suche miejsce, np. na parapet.

Po kilku dniach na sznurku pojawią się kryształy.

Obserwuj je, czy są duże czy małe? czy rosną przezroczyste, czy raczej są białe? Jaki mają kształt?

Pamiętaj, zapisuj wnioski 😊, możesz również sporządzić zdjęcia z poszczególnych etapów eksperymentu.



Krystalizacja – proces powstawania fazy krystalicznej z fazy stałej (amorficznej), fazy ciekłej (substancji stopionej lub jej roztworu) lub fazy gazowej. Przeprowadza się ją w celu wyodrębnienia związku chemicznego z roztworu. Mieszaniny jednorodnej cieczy (rozpuszczalnik) i ciała stałego (substancja rozpuszczona) mają graniczne stężenie, w którym rozpoczyna się proces krystalizacji.



www.kopalnia-bochnia.pl