



TEMAT: Tworzenie i rozdzielanie mieszaniny wody i soli.

- **Potrzebny sprzęt i odczynniki**

- zlewka
- bagietka
- sznurek
- łyżeczka
- czajnik
- ołówek/kredka
- woda
- sól

- **Wykonanie**

Do zlewki o pojemności 400ml wlewamy ciepłą wodę do $\frac{3}{4}$ jej objętości, a następnie porcjami dodajemy sól. Po dodaniu każdej porcji intensywnie mieszamy. Czynność prowadzimy do momentu, w którym na dnie naczynia zaobserwujemy nierozpuszczone kryształki soli. W połowie długości ołówka przywiązujemy sznurek. Ołówek kładziemy na krawędzi zlewki, a sznurek zanurzamy w roztworze. Sznupek powinien być na tyle długi, by dotykał dna.

Naczynie odstawiamy na kilka dni, codziennie obserwując zmiany.

- **Obserwacje**

Po wsypaniu soli do wody nie możemy zobaczyć wszystkich składników.

Po kilku dniach na sznurku można zaobserwować drobne kryształki.

- **Wnioski**

Mieszanina wody i soli jest przykładem mieszaniny jednorodnej, ponieważ jej składników nie możemy rozdzielić gołym okiem.

W celu rozdzielania składników mieszaniny jednorodnej wykorzystano metodę krystalizacji, która pozwala na wyodrębnienie substancji stałych z roztworów wodnych. Krystalizacja prowadzona jest przez zatkanie roztworu (dodając sól) oraz jego ochłodzenie.

W przypadku tej mieszaniny możliwa jest także metoda odparowania cieczy.