

Zapoznaj się z tekstem z podręcznika str. 165-168

Obejrzyj film: <https://docwiczenia.pl/kod/C77KLP>

Przepisz temat i notatkę do zeszytu.

Wykonaj zadanie i prześlij na adres e-mail chembiol2020@gmail.com

Proszę pisać czytelnie.

Temat: Woda jako rozpuszczalnik.

Cele lekcji: poznasz pojęcia; rozpuszczalnik, roztwór, substancja rozpuszczona, dipol

zapoznasz się z budową cząsteczki wody

wyjaśnisz proces rozpuszczania

Notatka do zeszytu.

W cząsteczce wody występują wiązania kowalencyjne spolaryzowane między atomami wodoru i atomem tlenu. Cząsteczka wody jest dipolem - czyli ma budowę polarną.

Woda jest bardzo dobrym rozpuszczalnikiem dla wielu substancji.

Do substancji dobrze rozpuszczających się w wodzie należy np.: sól, cukier.

Tworzą one z wodą mieszaniny jednorodne, nazywane roztworami.

Roztwór jest to mieszanina jednorodna rozpuszczalnika i substancji rozpuszczanej.

ROZTWÓR = rozpuszczalnik + substancja rozpuszczana.

Zadanie

1. Podaj 4 nazwy substancji rozpuszczających się w wodzie.
2. Wymień czynniki wpływające na szybkość rozpuszczania się danej substancji w wodzie.
3. Wykonaj doświadczenie:

Dwie szklanki napełnij do połowy gorącą wodą. Następnie dodaj do pierwszej pół łyżeczki masła, do drugiej pół łyżeczki soli. Zawartość każdej szklanki wymieszaj łyżeczką. **Zapisz swoje obserwacje i sformułuj wniosek.**

Zadanie prześlij do dnia 15.04.2020