

1. Temat: Woda jako rozpuszczalnik.

*przeczytaj temat z podręcznika, str. 165

* zapisz notatkę wg wzoru:

- przykłady substancji dobrze i słabo rozpuszczających się w wodzie - str.165
- emulsje – definicja i przykłady – str. 166
- rozpuszczanie – definicja – str. 166
- budowa cząsteczki wody – str. 166
- dlaczego woda dla niektórych substancji jest rozpuszczalnikiem, a dla innych nie – str.167
- rozpuszczalność w wodzie związków kowalencyjnych i jonowych – str.129 (część z tabelki)
- pojęcie *roztwór* – str. 170
- mieszanie substancji – przenikanie cząsteczek jednej substancji między cząsteczki drugiej substancji (dyfuzja)
- doświadczenia wykazujące wpływ różnych czynników na szybkość rozpuszczania substancji stałych w wodzie, obserwacje, wnioski – str.168

*rozwiąż w zeszyte **zadanie 3,5 str. 169**

(w zad. 5 możesz użyć soli, by otrzymać miałką, można ją rozetrzeć, dalej możesz wziąć zwykłą i np. taką do kąpieli lub morską, by miała duże kryształy)

*Podane zadania wykonaj na podstawie treści podręcznika lub informacji dostępnych w Internecie, np.:

<https://epodreczniki.pl/a/woda-i-jej-wlasciwosci/DOh98gYK4> - temat opisany ogólnie

<https://epodreczniki.pl/a/czynniki-wplywajace-na-szybkosc-rozpuszczania-sie-substancji-w-wodzie/DYNLy4Koc> - doświadczenia

Kontakt z nauczycielem: itatkowska5@wp.pl, messengerem lub skrzynka klasowa