Notatka do zeszytu

Temat: WODA JAKO ROZPUSZCZALNIK

1. **Rozpuszczanie** to proces fizyczny, który polega na wnikaniu cząsteczek jednej substancji między cząsteczki drugiej substancji, np. cukru w wodzie, soli w wodzie, soku malinowego w wodzie, itp.

Jednak nie wszystkie substancje się w wodzie rozpuszczają, np. olej.

Olej pływa po powierzchni wody, a po wstrząśnięciu rozprasza się w wodzie w postaci małych kropelek, po chwili mieszanina wraca do stanu poprzedniego.

Taką mieszaninę nazywamy **– emulsja**

Wyróżniamy emulsje naturalne i sztuczne, trwałe i nie trwałe

1. Cząsteczka wody ma budowę polarną, czyli jest **dipolem**.
2. W wodzie rozpuszczają się dobrze substancje o budowie jonowej
3. Czynniki wpływające na szybkość rozpuszczania się danej substancji w wodzie:

- temperatura

 - mieszanie

- rozdrobnienie (dośw. Str. 168)

Praca domowa

1. Podaj nazwy kilku emulsji z życia codziennego
2. Zad.1 str.169
3. Napisz czym jest mieszanina oziębiająca
4. Dla chętnych zad. 3 str. 169

Prace domowe proszę odsyłać do 6 kwietnia

Jeżeli chcecie dowiedzieć się więcej to zachęcam do odwiedzenia strony

<https://epodreczniki.pl/b/P147cUvwy>