**29.04.20 Chemia VII**

Temat: **Woda jako rozpuszczalnik**

1.Rozpuszczalnośc różnych substancji w wodzie

2. Na czym polega proces rozpuszczania

3.Dlaczego jedne substancje rozpuszczają się w wodzie a inne nie?

4.Co to jest dipol?

Ad.1.)

Wykonaj samodzielnie doświadczenie nr. 25. wg. instrukcji podanej na str. 165 w podręczniku. Zamiast benzyny użyj mąki ziemniaczanej lub pszennej (skrobii). Samodzielnie sformułuj obserwacje i wnioski i wykonaj notatkę w zeszycie.

Dośw.1.) Badanie rozpuszczalności różnych substancji w wodzie

Pomoce:

Obserwacje i wnioski:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Badana substancja  | Obserwacje | Wnioski |
| Sól kuchennaCukierOlejSkrobia | *tutaj zanotuj np.: powstał bezbarwny roztwór lub substancja nosi się na wodzie itp.* | *tutaj zapisz czy substancja jest rozpuszczalna w wodzie czy nie* |

Wniosek: *Czy wg. Ciebie woda jest dobrym rozpuszczalnikiem czy nie?*

Ad.2.)

Rozpuszczanie – to wnikanie cząsteczek jednej substancji pomiędzy cząsteczki drugiej substancji.

Mieszanie dwóch cieczy nierozpuszczalnych prowadzi do powstania EMULSJI- mieszaniny, w której jedna substancja jest rozpuszczona w drugiej w postaci drobnych kropelek.

Do emulsji zaliczamy: mleko, kremy, majonez, farby.

Ad.3,4.)

*Przypomnienie budowy cząsteczki wody - str. 166 - przerysuj dwa z podanych tam wzorów wody do zeszytu. I przypomnij sobie jak powstaje wiązanie kowalencyjne spolaryzowane.*

Konsekwencją wiązania kowalencyjnego spolaryzowanego w cząsteczce wody jest wytworzenie się biegunów: ujemnego na atomie tlenu i dodatniego na atomach wodoru. Mówimy że woda ma budowę polarną czyli jest dipolem.

DIPOL – *wyjaśnij pojęcie*

W wodzie dobrze rozpuszczają się substancje o budowie podobnej tzn polarnej (związki jonowe). Związki o budowie kowalencyjnej słabo rozpuszczają się w wodzie a dobrze rozpuszczają się w rozpuszczalnikach organicznych.