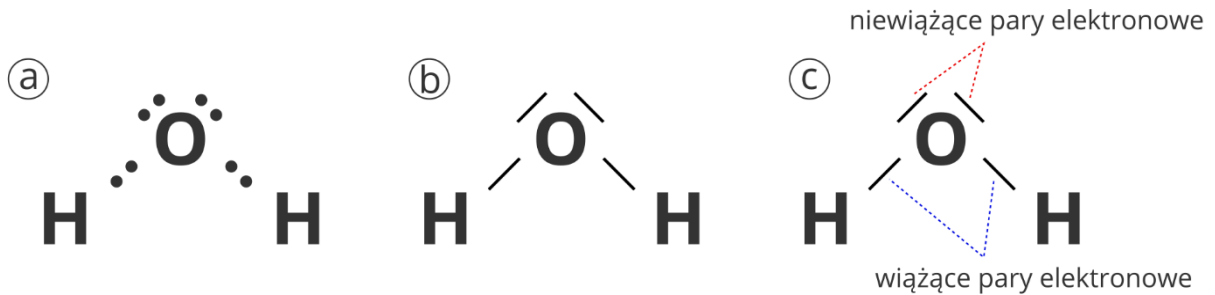


Temat: Woda jako rozpuszczalnik

Przepisz notatkę do zeszytu:

1. Budowa cząsteczki wody:



Cząsteczka wody jest **dipolem**, dipol jest to cząsteczka mająca dwa bieguny: dodatni + i ujemny -. Bieguny mają cząsteczki nazywane cząsteczkami polarnymi, więc woda jest cząsteczką polarną. Wszystkie cząsteczki o budowie jonowej dobrze rozpuszczają się w wodzie.

2. Rozpuszczalność substancji w wodzie:

W wodzie dobrze rozpuszczają się: sól kuchenna, cukier

W wodzie nie rozpuszczają się: olej, benzyna

Wniosek: nie wszystkie substancje rozpuszczają się w wodzie, niektóre ciecze tworzą z wodą **emulsje**. Emulsja jest to mieszanina niejednorodności nierozpuszczalnych cieczy, z których jedna jest rozproszona w drugiej w postaci małych kropelek. Przykłady emulsji: majonez, musztarda

3. Jakie czynniki decydują o szybkości rozpuszczania substancji w wodzie?

- Temperatura
- Mieszanie składników
- Rozdrobnienie substancji rozpuszczanej

Dla chętnych

Zadanie 4 podręcznik str,169