

Temat: Woda jako rozpuszczalnik.

1. Budowa cząsteczki wody

Z lekcji o wiązaniach pamiętamy, że w cząsteczce wody występuje **wiązanie kowalencyjne spolaryzowane** (zobacz przykład w zeszycie pod tematem wiązania kowalencyjne.).

Wspólne pary elektronowe są przyciągane przez atom o większej elektroujemności czyli atom tlenu – przy którym wytwarza się biegun ujemny (ładunek ujemny), w pobliżu atomów wodoru jest więc biegun dodatni (ładunek dodatni). Ponieważ cząsteczka wody ma 2 bieguny czyli 2 pola to nazywana jest **dipolem** (di czyli 2).

Cząsteczka wody jest dipolem czyli ma budowę polarną.

By lepiej zrozumieć proszę przeanalizować 1 i 2 punkt z tego tematu:

<https://epodreczniki.pl/a/woda-i-jej-wlasciwosci/D17yYdm60>

2. Jakie substancje rozpuszczają się w wodzie?

Polarna budowa cząsteczki wody wpływa na zdolność rozpuszczania się w niej substancji.

W wodzie dobrze rozpuszczają się substancje, które tak jak woda mają budowę polarną (w myśl zasady podobne rozpuszcza podobne) oraz substancje o budowie jonowej.

3. Rozpuszczanie

Rozpuszczanie to proces wnikania cząsteczek jednej substancji między cząsteczki drugiej substancji.

4. Przykłady substancji które rozpuszczają się w wodzie