

Chemia kl. 7:

Temat: Woda jako rozpuszczalnik.

Cele lekcji:

- Uczeń tłumaczy, na czym polega rozpuszczanie.
- Uczeń opisuje budowę cząsteczki wody.
- Uczeń wyjaśnia, dlaczego woda dla niektórych substancji jest rozpuszczalnikiem, a dla innych nie.
- Uczeń przewiduje zdolność do rozpuszczania.
- Uczeń porównuje rozpuszczalność w wodzie związków kowalencyjnych i jonowych.
- Uczeń wyjaśnia pojęcie roztwór.
- Uczeń tłumaczy, na czym polega proces mieszania substancji.

Treść lekcji:

Zapoznaj się z treścią tematu w podręczniku s. 165-169.

Obejrzyj doświadczenie: <https://www.youtube.com/watch?v=vZzrLm5f4vM>, a następnie odpowiedz w zeszycie na pytania:

1. Czym jest emulsja?
2. Jak przyspieszyć rozpuszczanie się substancji w wodzie?

Temat: Rodzaje roztworów.

Cele lekcji:

- Uczeń wyjaśnia pojęcia: roztwór nienasycony i roztwór nasycony.
- Uczeń podaje przykłady substancji, które rozpuszczają się w wodzie, tworząc roztwory właściwe.
- Uczeń podaje przykłady substancji, które nie rozpuszczają się w wodzie, tworząc koloidy i zawiesiny.
- Uczeń opisuje różnicę między roztworami: rozcieńczonym, stężonym, nasyconym i nienasyconym.

Treść lekcji:

Zapoznaj się z treścią tematu w podręczniku s. 170-176.

Przerysuj do zeszytu schemat podziału mieszanin ze s. 175.

Odpowiedz w zeszycie na pytania:

1. Czym roztwór nasycony różni się od nienasyconego?
2. Czym roztwór stężony różni się do roztworu stężonego?
3. Czym jest roztwór właściwy, koloid, zawiesina? Jak to rozróżnić?