

## Część I: Opis lekcji (po co ta lekcja)

Temat lekcji: Rozpuszczalność substancji w wodzie.

1. Zagadnienia związane z tematem lekcji:
  - a. Rozpuszczalność substancji
  - b. Krzywa rozpuszczalności
  - c. Roztwór nasycony
  - d. Roztwór nienasycony
2. Informację, co uczeń powinien wiedzieć i jakie umiejętności osiągnąć:
  - a. Co to jest krzywa rozpuszczalności?
  - b. Od czego zależy rozpuszczalność substancji.
3. Jakiej informacji zwrotnej oczekuje nauczyciel:
  - a. Rozmowa lub kartkówka na kolejnej lekcji online
4. Informację o materiałach, z których mogą korzystać uczniowie:
  - a. Podręcznik do chemii dla klasy 7, wydawnictwo Nowa Era
  - b. Własny zeszyt

## Część II. Notatka

Temat: Rozpuszczalność substancji w wodzie.

1. Co to jest rozpuszczalność substancji?

**Rozpuszczalność substancji** jest to maksymalna liczba gramów substancji, którą można rozpuścić w 100 g rozpuszczalnika w danej temperaturze i pod danym ciśnieniem, aby otrzymać roztwór nasycony. Właściwością fizyczną każdej substancji jest jej rozpuszczalność w wodzie.

2. Co to jest krzywa rozpuszczalności?

*Uzupełnij na podstawie podręcznika*

3. Od czego zależy rozpuszczalność, od czego szybkość rozpuszczania?

	Rozpuszczalność	Szybkość rozpuszczania
Od czego zależy?	Zależy od: <ul style="list-style-type: none"><li>• rodzaju substancji,</li><li>• rodzaju rozpuszczalnika,</li><li>• temperatury.</li></ul>	Zależy od: <ul style="list-style-type: none"><li>• temperatury,</li><li>• mieszania,</li><li>• rozdrobnienia substancji rozpuszczanej.</li></ul>

4. Interpretacja krzywych rozpuszczalności

*To wykonamy na zajęciach online*

5. Analiza przykładu 42, 43

### ***Część III. Zadanie domowe***

1 i 2/183

*Powodzenia*

*Jacek Kubinka*