

Temat: **Rozpuszczalność substancji w wodzie.**

1. Definicja rozpuszczalności

Rozpuszczalność to **maksymalna** liczba gramów substancji, jaka jest w stanie rozpuścić się w 100g rozpuszczalnika (np. wody) w danej temperaturze, by powstał roztwór nasycony.

Rozpuszczalność zależy od temperatury.

Zależność rozpuszczalności od temperatury przedstawiają **krzywe rozpuszczalności**.

Takie wykresy rozpuszczalności znajdują się w podręczniku na **str. 178 i 179** i w zeszycie ćwiczeń na **str. 124 i 125**.

Patrząc na te krzywe zapewne widzicie, że

- ze wzrostem temperatury rozpuszczalność **ciał stałych** w wodzie na ogół **wzrasta**, (krzywe na str.178)

- ze wzrostem temperatury rozpuszczalność **gazów** w wodzie **maleje** (krzywe na stronie 179).

2. Analiza wykresów rozpuszczalności.

Popatrzcie proszę ze zrozumieniem na dołączone filmiki i po ich analizie zróbcie **zadania 1,2,3,4 z podręcznika str.183**. **Zadania proszę przysłać do mnie** (rtobiasz.lekcjechemii@gmail.com)

Dla chętnych zadania z zeszytu ćwiczeń.

<https://youtu.be/3ikjpLRqhV8>

ten film zobaczcie od ok. **13** minuty (chyba, że ktoś chce przypomnieć sobie wcześniejsze tematy)– do stężenia procentowego czyli do **28min** filmu:

<https://youtu.be/qfnCvNw5A50>