

Witam,

Zapiszcie temat lekcji: **Zmiana stężenia procentowego.**

Na dzisiejszej lekcji nauczycie się na czym polega rozcieńczanie roztworu oraz jego zatężanie.

Proszę zapisać w zeszycie .

1. **Rozcieńczanie roztworu** – Rozcieńczanie, czyli mieszanie roztworu z czystym rozpuszczalnikiem. Prowadzi to do zmniejszenia stężenia roztworu.
  - a. Wielkością, która nie ulega zmianie w wyniku dodania rozpuszczalnika jest masa substancji rozpuszczonej. W roztworze początkowym i końcowym jest ona taka sama.
2. **Zatężanie roztworu.** Jeśli chcemy zwiększyć stężenie roztworu musimy go zatężyć. Taki efekt można uzyskać poprzez odparowanie części rozpuszczalnika lub poprzez dodanie odpowiedniej ilości substancji rozpuszczonej.
  - a. Wielkością, która nie ulega zmianie przy zatężaniu roztworu w wyniku odparowania rozpuszczalnika, jest masa substancji.
  - b. Wielkością, która nie ulega zmianie przy zatężaniu roztworu w wyniku dodania substancji, jest masa rozpuszczalnika.

KONIECZNIE OBEJRZYJ FILM <https://www.youtube.com/watch?v=qfnCvNw5A50> OD MINUTY 54:11 DO 1:13:00

Zapisz w zeszycie zadania, które są w filmie.

Na kolejnej lekcji będziemy wspólnie rozwiązywać zadania. Będę też pytać ze stężenia procentowego.

Pozdrawiam

A. Stachura