

Witam

Zaczynamy lekcje dotyczącą stężenia procentowego. Na dzisiejszej lekcji zapisz notatkę na podstawie filmu a na kolejnej spróbujemy się połączyć w celu wspólnego rozwiązywania zadań.

Już wiesz:

- że roztwór właściwy składa się z rozpuszczalnika i rozpuszczonej w nim substancji;
- że w roztworach wodnych rozpuszczalnikiem jest woda.

Ta wiedza przyda Ci się na kolejnych lekcjach.

A dzisiaj i na kolejnych lekcjach nauczysz się:

- obliczać stężenie procentowe roztworu na podstawie jego masy lub masy rozpuszczalnika i masy substancji rozpuszczonej;
- szacować masę roztworu na podstawie stężenia procentowego roztworu i masy substancji rozpuszczonej;
- określać masę substancji rozpuszczonej na podstawie stężenia procentowego i masy roztworu;
- obliczać masę wskazanej objętości roztworu na podstawie jego gęstości;
- obliczać zawartość substancji rozpuszczonej w określonej jednostce objętości roztworu.

Koniecznle obejrzyj film <https://www.youtube.com/watch?v=qfnCvNw5A50> od minuty 28:00 do 46:50

Zapisz w zeszycie

1. Co to jest stężenie procentowe.
2. Wzór na stężenie procentowe z objaśnieniem symboli.
3. Treść dwóch zadań wraz z rozwiązaniem, które są w filmie. Spróbuj sam/sama ponownie rozwiązać te dwa zadania.

Sprawdzian z tego działu planuje 25 maja (jak nic się nie zmieni)