Chemia kl.7 A  12.05.2020 r.

Temat: Zmiana stężenia procentowego.

**Już wiesz**

* że stężenie procentowe to informuje o tym, ile gramów rozpuszczonej substancji znajduje się w 100 gramach roztworu;
* że stężenie procentowe roztworu można obliczyć na podstawie masy roztworu i masy substancji rozpuszczonej, przy użyciu wzoru: Cp = ms/mr ⋅ 100%
* że gęstość roztworu określa masę 1 cm3 tego roztworu i że oblicza się ją na podstawie wzoru: d = mr/Vr [g/cm3]

**Nauczysz się**

* obliczać stężenie procentowe roztworu, który uległ rozcieńczeniu;

Podczas wielu czynności związanych z pracą zawodową, nauką lub codziennym życiem dodajemy do różnych płynów (roztworów substancji) wodę lub inny rozpuszczalnik. Proces, który wtedy wywołujemy, nazywa się [rozcieńczaniem](https://epodreczniki.pl/a/zmiana-stezenia-roztworu/D14mbxbzu#D14mbxbzu_pl_main_concept_1). W jego wyniku zwiększamy ilość (masę) rozpuszczalnika, natomiast Ilość (masa) substancji rozpuszczonej nie ulega zmianie.  
Co dzieje się ze stężeniem procentowym rozcieńczanego roztworu?

**Dowiedz się**

         Kiedy roztwór nazywamy rozcieńczonym?

         Na czym polega rozcieńczanie roztworu?

Na te i inne pytania związane z tematem znajdziesz odpowiedzi w podręczniku str.186-188 oraz na str. Internetowej <https://epodreczniki.pl/a/zmiana-stezenia-roztworu/D14mbxbzu>

W zeszycie ćwiczeń wykonaj ćwiczenie 1, 2, 3 /str.111 (  dzisiejszej pracy nie wysyłamy) .