Zadanie 28. **zadanie na dzień 28.01.2022 (piątek)**

Znanymi powszechnie sposobami określania stężeń roztworów są stężenie procentowe i stężenie molowe. Rzadziej stosuje się tzw. stężenie molalne (c_L):

$$c_L = \frac{n_x}{m_{rozp}}$$

gdzie:
c_L- stężenie molalne roztworu substancji x [mol/kg]
n_x- liczba moli substancji x rozpuszczonej w roztworze [mol];
m_{rozp} - masa rozpuszczalnika [kg].

Stężenie molalne określamy więc podając, ile moli substancji X znajduje się w 1kg rozpuszczalnika (np. w roztworze substancji X, którego stężenie molalne wynosi 0.2 mol/kg, na 0.2 mola tej substancji przypada 1 kg rozpuszczalnika (np. wody))

Na podstawie: Atkins P., Jones L., Laverman L., Chemia ogólna, PWN, Warszawa 2020

Oblicz stężenie procentowe roztworu wodorotlenku sodu w roztworze, w którym stężenie molalne jest równe 6,25 mol/kg.

W tym zadaniu powtórzyłeś:

Stężęnia	**Stężenie procentowe**	**Stężenie molalne**	**NaOH**

*Odpowiedzi do zadań pojawią się na stronie **www.chemiadomatury.pl** 31.01.2022 r.*