

Temat: Stężenie procentowe roztworu.

Przeczytaj temat w podręczniku str. 184- 191

Zapisz notatkę w zeszycie:

stężenie procentowe –określa ile części masowych (wagowych) rozpuszczonej substancji znajduje się w 100 częściach masowych (wagowych) **roztworu**. Zapis 5% oznacza, że w 100 gramach roztworu znajduje się 5 gramów substancji rozpuszczonej.



Przepisz wzór na stężenie procentowe str. 184

.....

Wzór na obliczanie masy roztworu

$$m_r = m_{rozp.} + m_s$$

Interpretacja 4-procentowego roztworu o masie 100 g				
Wielkość	Stężenie procentowe	Masa substancji	Masa roztworu	Masa rozpuszczalnika
oznaczenie wielkości	C_p	m_s	m_r	$m_{rozp.}$
wartość	4%	4 g	100 g	100 g – 4 g = 96 g

Przeanalizuj przykład 44 str. 185 i spróbuj rozwiązać zadanie:

Oblicz stężenie procentowe roztworu chlorku sodu, który powstał po rozpuszczeniu 10 g tej substancji w 250 g wody. Wynik podaj z dokładnością do drugiego miejsca po przecinku.