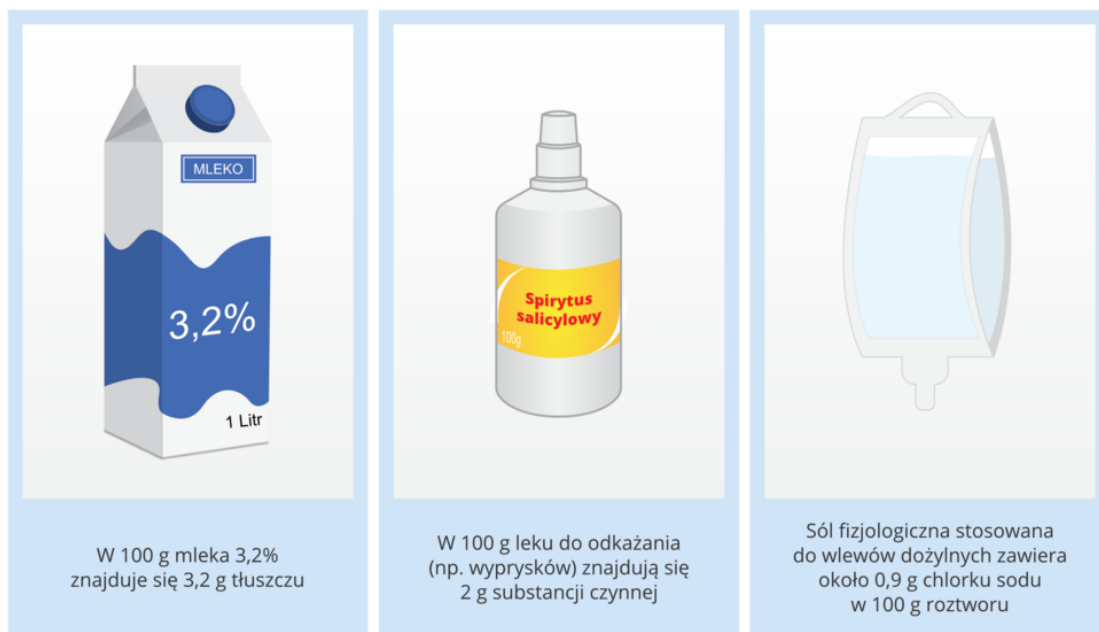


Temat: Stężenie procentowe roztworu.

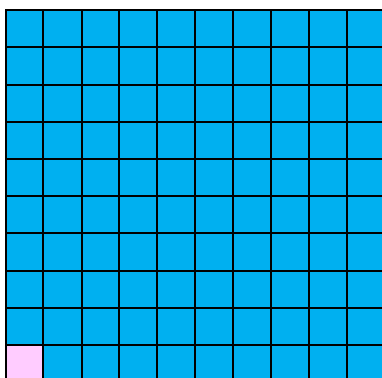
1. Określenia: „roztwór stężony”, „roztwór rozcieńczony” lub „roztwór nasycony” informują tylko, czy danej substancji rozpuszczonej w roztworze jest dużo, czy mało. O roztworach zawierających mało substancji rozpuszczonej mówimy, że są **rozcieńczone**, a o roztworach, w których w tej samej ilości wody rozpuszczono znacznie więcej substancji – że są **stężone**.
2. Stężenie procentowe roztworu to wyrażona w gramach masa substancji zawarta w 100 gramach **roztworu**. Zapis 5% oznacza, że w 100 gramach roztworu znajduje się 5 gramów substancji rozpuszczonej, a 95 gramów rozpuszczalnika.



Roztwór jest:

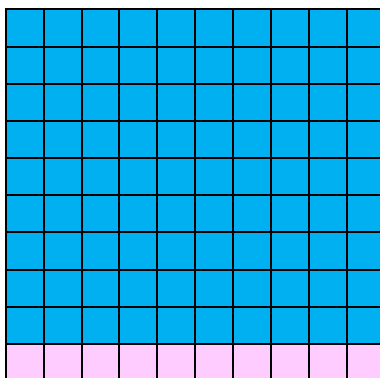
1 – procentowy

gdy 100 g tego roztworu składa się z 1 g substancji rozpuszczonej i 99 g rozpuszczalnika



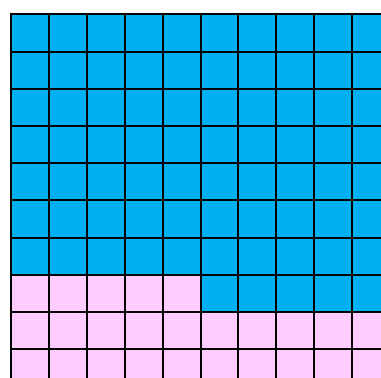
10 – procentowy

gdy 100 g tego roztworu składa się z 10 g substancji rozpuszczonej i 90 g rozpuszczalnika



25 - procentowy

gdy 100 g tego roztworu składa się z 25 g substancji rozpuszczonej i 75 g rozpuszczalnika



 substancja rozpuszczana  rozpuszczalnik

3. Stężenie procentowe można obliczyć, korzystając ze wzoru:

$$C_p = \frac{m_s}{m_r} \cdot 100\%$$

w którym poszczególne symbole oznaczają:

C_p – stężenie procentowe,

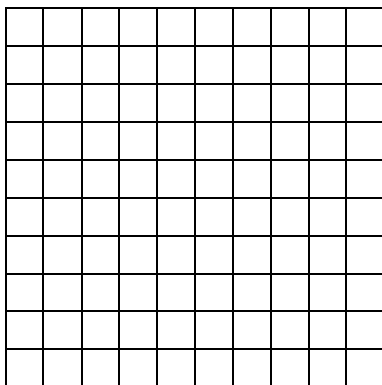
m_s – masę substancji,

m_r – masę roztworu.

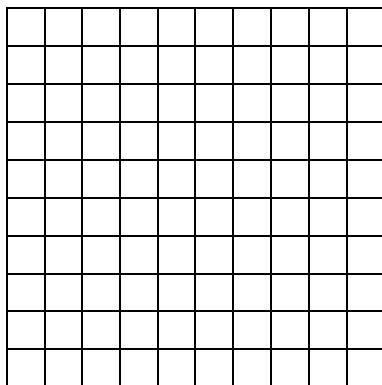
Zadanie

Przedstaw graficznie skład 100 g roztworu o podanym stężeniu.

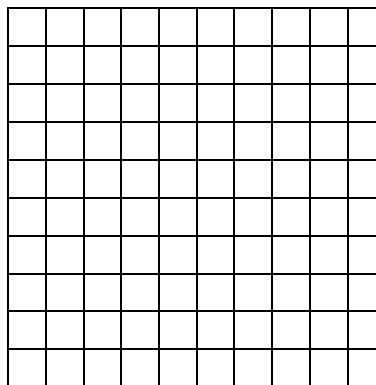
$C_p = 6\%$



$C_p = 12\%$



$C_p = 48\%$



	Masa substancji
--	-----------------

	Masa rozpuszczalnika
--	----------------------