

STĘŻENIE PROCENTOWE ROZTWORU – ZADANIA DO WYKONANIA ☺

Na dobry początek...

$$C_p = \frac{m_s}{m_s + m_{\text{rozp.}}} \cdot 100\%$$

$$d = \frac{m}{V}$$

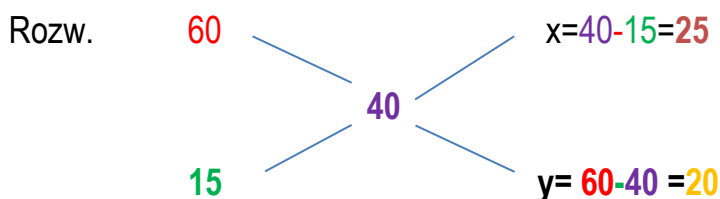
$$m_r = \frac{m_s}{C_p} \cdot 100\%$$

$$M_s = \frac{C_p \cdot M_r}{100}$$

**Rozpuszczalność substancji : ilość subst. (g) rozpuszczona w 100g wody (rozpuszczalnika)*

Samouczek: Mieszanie roztworów.

W jakim stosunku masowym należy mieszać 60% roztwór z 15% roztworem, aby otrzymać roztwór 40%?



****podczas odejmowania wynik musi być dodatni***

Odp. Roztwory należy mieszać w następującym stosunku masowym **25:20**, biorąc odpowiednio 25 jednostek masowych roztworu 60% i 20 jednostek masowych roztworu 15%.



Rozwiąż w zeszycie. Zapisz dane, szukane, wzory, rozw., odpowiedź. Prześlij odpowiedzi do 29 maja!

1. Ile wyniesie stężenie procentowe roztworu, który powstał przez rozpuszczenie 11 g substancji w 89 g wody?
2. 20 g soli całkowicie rozpuszczono w wodzie. Oblicz stężenie procentowe roztworu w procentach masowych, jeśli użyto do rozpuszczenia 200 cm³ wody (gęstość wody 1 g/cm³). Wynik podaj z dokładnością do jednego miejsca po przecinku.
3. W 200g wodnego roztworu NaCl o stężeniu 16% znajduje się **rozpuszczalnik** o masie: a.) 16g b.) 32g c.) 84g d.) 168g
4. Oblicz, ile gramów substancji znajduje się w 200g roztworu o stężeniu 12%.
5. Oblicz stężenie procentowe stosowanego w kosmetyce spirytusu salicylowego, który można sporządzić przez rozpuszczenie 1,7g kryształków kwasu salicylowego w 100cm³ alkoholu o gęstości 0,8g/cm³.
6. Oblicz stężenie procentowe roztworu soli kuchennej (NaCl) w temp. 20°C.