

Stężenie procentowe roztworu



Fot. 104. Zawartość tłuszczu w mleku jest podana na opakowaniu.

W laboratoriach chemicznych, a także w życiu codziennym, stosuje się często roztwory o znanej zawartości substancji (fot. 104.) w danej ilości roztworu, czyli o znanym **stężeniu**. Jednym ze sposobów wyrażania stężeń roztworów jest **stężenie procentowe** (fot. 105.).



Fot. 105. Roztwory soku malinowego w wodzie. Roztwory substancji barwnych o różnych stężeniach mają różną intensywność zabarwienia.

Co to jest stężenie procentowe roztworu?

Stężenie procentowe roztworu (C_p) to liczba gramów substancji rozpuszczonej w 100 g roztworu.

Na przykład, roztwór 5-procentowy to roztwór, w którym w 100 g roztworu znajduje się 5 g substancji. Roztwór ten składa się więc z 5 g substancji rozpuszczonej w 95 g wody.

Jak obliczyć stężenie procentowe, korzystając ze wzoru?

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

gdzie:

C_p – stężenie procentowe roztworu, %
 m_s – masa substancji rozpuszczanej, g
 m_r – masa roztworu, g.