

# Запам'ятай



**Розчин** — однорідна суміш.

**Розчинник** — речовина, яка перебуває в тому ж агрегатному стані, що й розчин.

**Розчинена речовина** — це речовина, яка розчиняється в розчиннику.

**Масова частка розчиненої речовини** — це відношення маси розчиненої речовини (р. р.) до маси розчину (р-ну).

$$w(\text{р. р.}) = \frac{m(\text{р. р.})}{m(\text{р-ну})}$$

$$m(\text{р. р.}) = w(\text{р. р.}) \cdot m(\text{р-ну})$$

$$m(\text{р-ну}) = \frac{m(\text{р. р.})}{w(\text{р. р.})}$$

Значення масової частки у відсотках чисельно дорівнює масі розчиненої речовини у грамах у 100 г розчину.



$$m(\text{р-ну}) = 100 \text{ г}$$
$$m(\text{H}_2\text{O}_2) = 3 \text{ г}$$