



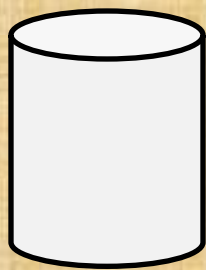
$$\omega = \frac{m_B}{m_B + m_p} \cdot 100\%,$$

где  $m_B$  - масса растворенного  
вещества,

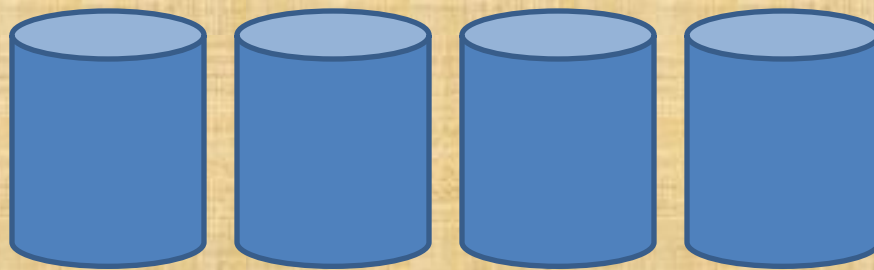
$m_p$  - масса растворителя

**К одной части сахара  
прибавили четыре части  
воды. Какова  
концентрация раствора?**

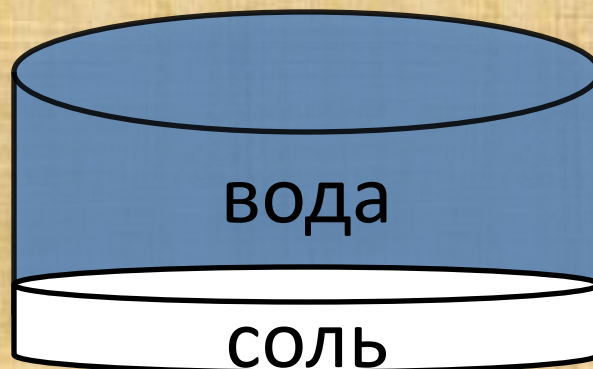
сахар



вода



**Килограмм соли растворили в  
9 литрах воды. Какова  
концентрация раствора?**  
(масса 1 литра воды составляет  
1 килограмм)



**В 200 г воды  
растворили 50 г соли.  
Какова концентрация  
полученного  
раствора?**



**В 80 г воды растворили  
некоторое количество  
сахара и получили 20%  
раствор. Какое  
количество сахара  
растворили в воде.**





# Практическая работа.

$x$  г - масса соли,

$$\frac{x}{440 + x} \cdot 100 = 12 ,$$

$$\frac{x}{440 + x} = \frac{12}{100} ,$$

$$\frac{x}{440 + x} = \frac{3}{25}$$

$$25x = 1320 + 3x,$$

$$22x = 1320,$$

$$x = 60.$$

60г – 4 ст. ложки