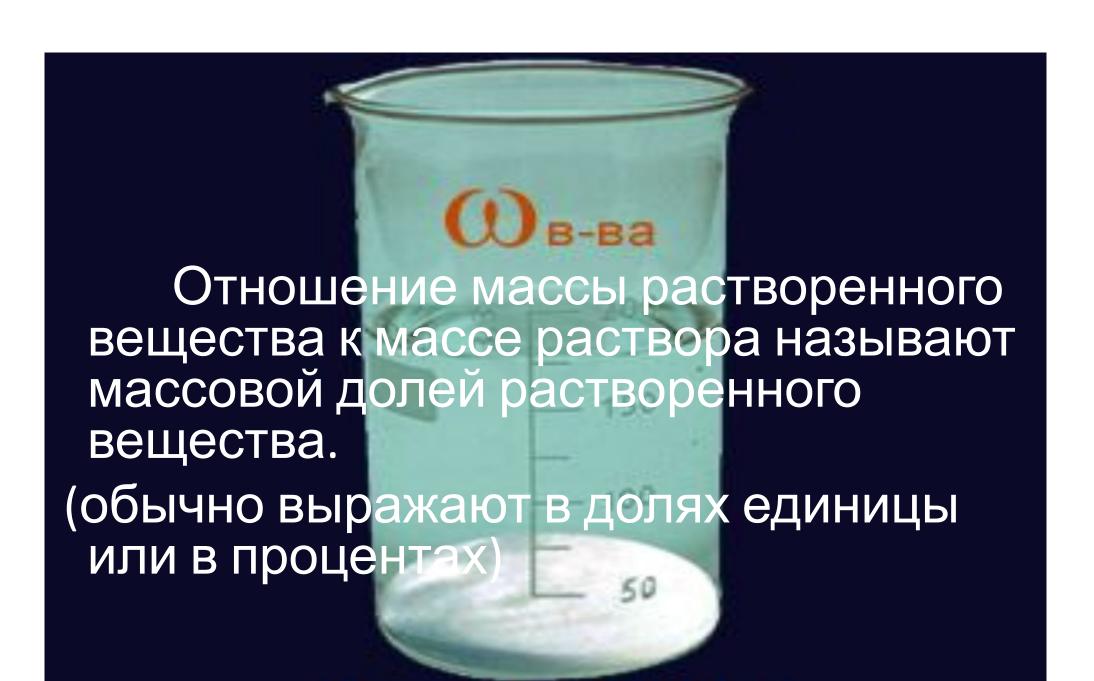
массовая доля растворенного вещества B pactbope





<u>Решение</u>

- 1) Вычислим массу полученного раствора: m(раствора) = m (воды) + m (соли) m(раствора) = 513г + 27г = 540г
- 2) Определим содержание растворенного вещества в растворе (по формуле):

```
\omega (соли) = m (соли)/m (раствора)
```

$$\omega$$
 (соли) = 27г/540г = 0,05 или5 %

Ответ: ω (соли) = 0,05 или 5 %.

Практическая работа № 9 Приготовление растворов различной концентрации

Решить задачи:

1 задача

Приготовить 280г раствора соли, массовая доля которого составляет 0,05 или 5%.

2 задача Рассчитайте массовую долю растворенного вещества, если при выпаривании 20 г раствора было получено 4 г