**Выражение состава смеси**

Массовая доля компонента в смеси:



Массовая доля растворенного вещества в растворе:

; *m(раствора)=m(в-ва)+m(воды)*

Объемная доля газа в газовой смеси:



1. Вычислите массовую долю меди в образце латуни, полученной при сплавлении 17,5 г цинка и 32,5 г меди.
2. Вычислите массовую долю олова в образце бронзы, полученной при сплавлении 30 г олова с 170 г меди.
3. В 100 г воды растворили 12 г гидроксида натрия и 13 г гидроксида калия. Вычислите массовые доли NaOH и KOH в растворе.
4. Сколько граммов воды и сахара нужно взять для приготовления 100 г раствора сахара с массовой долей 10%?
5. Сколько граммов воды и поваренной соли NaCl нужно взять для приготовления раствора массой 50 г с массовой долей соли 3%.
6. Сосуд заполнили 25 мл кислорода О2 и 125 мл N2. Вычислите объемные доли кислорода и азота в этой смеси.
7. Сколько литров кислорода можно получить из воздуха, объемом 100 м3, если объемная доля кислорода в нем 21%?
8. Рассчитайте количество вещества (моль) спирта С2Н6О, который содержится в 500 г водки (40%-ный раствор спирта).
9. В 180 г 15%-го раствора гидроксида калия растворили 5 г щелочи. Рассчитайте массовую долю щелочи в полученном растворе.