|  |  |
| --- | --- |
| Вариант 1   1. Сколько атомов содержится в 5,6 г. Кремния? 2. Дано вещество РН3 массой 6,8 г.Рассчитайте количество вещества, соответствующее данной массе. 3. Рассчитайте массовую долю железа в оксиде железа (III) 4. Найдите массу соли в 700 г 10 % раствора. | Вариант 6   1. Сколько атомов содержится в 12 г. азота? 2. Дано вещество SO2 массой 6,8 г.Рассчитайте количество вещества, соответствующее данной массе 3. Рассчитайте массовую долю серы в оксиде серы (VI) 4. Найдите массу раствора, если 50 г соли образуют 40% раствор. |
| Вариант 2   1. Сколько атомов содержится в 10 г. калия? 2. Дано вещество NН3 массой 8,8 г.Рассчитайте количество вещества, соответствующее данной массе 3. Рассчитайте массовую долю кислорода в оксиде железа (III) 4. Найдите массу соли в 150 г 20 % раствора | Вариант 7   1. Сколько атомов содержится в 5 г. алюминия? 2. Дано вещество SO3 массой 32 г.Рассчитайте количество вещества, соответствующее данной массе 3. Рассчитайте массовую долю натрия в гидроксиде натрия. 4. Найдите массу раствора, если 5 г соли образуют 10% раствор |
| Вариант 3   1. Сколько атомов содержится в 12 г. углерода? 2. Дано вещество РН3 массой 40 г.Рассчитайте количество вещества, соответствующее данной массе 3. Рассчитайте массовую долю серы в серной кислоте 4. Найдите массу соли в 80 г 40 % раствора | Вариант 8   1. Сколько атомов содержится в 6 г. Кремния? 2. Дано вещество HNO3 массой 15 г.Рассчитайте количество вещества, соответствующее данной массе 3. Рассчитайте массовую долю азота в аммиаке. 4. Найдите массу раствора, если 20 г соли образуют 40% раствор |
| Вариант 4   1. Сколько атомов содержится в 4 г. серы? 2. Дано вещество COмассой 6,8 г.Рассчитайте количество вещества, соответствующее данной массе 3. Рассчитайте массовую долю алюминия в оксиде алюминия. 4. Найдите массу соли в 70 г 0,5 % раствора | Вариант 9   1. Сколько атомов содержится в 8 г. железа? 2. Дано вещество CO2 массой 6,8 г.Рассчитайте количество вещества, соответствующее данной массе 3. Рассчитайте массовую долю кислорода в оксиде натрия. 4. Найдите массу раствора, если 60 г соли образуют 20% раствор |
| Вариант 5   1. Сколько атомов содержится в 8 г. кислорода? 2. Дано вещество H2Oмассой 18 г.Рассчитайте количество вещества, соответствующее данной массе 3. Рассчитайте массовую долю кальция в карбонате кальция. 4. Найдите массу соли в 50 г 45 % раствора | Вариант 10   1. Сколько атомов содержится в 20 г. кремния? 2. Дано вещество FeS2 массой 64 г.Рассчитайте количество вещества, соответствующее данной массе 3. Рассчитайте массовую долю серы в сероводороде. 4. Найдите массу раствора, если 45 г соли образуют 30% раствор |
| Вариант 11   1. Сколько атомов содержится в 5,6 г. натрия? 2. Дано вещество KOHмассой 14 г.Рассчитайте количество вещества, соответствующее данной массе 3. Рассчитайте массовую долю кислорода в оксиде серы (VI). 4. Сколько воды нужно добавить к 50 г соли, что бы получить 15% раствор. | Вариант 13   1. Сколько атомов содержится в 6 г. бария? 2. Дано вещество NН3 массой 14 г.Рассчитайте количество вещества, соответствующее данной массе 3. Рассчитайте массовую долю калия в гидроксиде калия. 4. Сколько воды нужно добавить к 100 г соли, что бы получить 15% раствор. |
| Вариант 12   1. Сколько атомов содержится в 50 г. хлора? 2. Дано вещество Fe(OH)3 массой 6,8 г.Рассчитайте количество вещества, соответствующее данной массе 3. Рассчитайте массовую долю водорода в молекуле воды. 4. Сколько воды нужно добавить к 30 г соли, что бы получить 25% раствор. | Вариант 14   1. Сколько атомов содержится в 6 г. водорода? 2. Дано вещество H2S массой 6,8 г.Рассчитайте количество вещества, соответствующее данной массе 3. Рассчитайте массовую долю азота в азотной кислоте. 4. Сколько воды нужно добавить к 5 г соли, что бы получить 40% раствор. |
| Вариант 15   1. Сколько атомов содержится в 5,6 г. золота? 2. Дано вещество Li2Oмассой 6,8 г.Рассчитайте количество вещества, соответствующее данной массе 3. Рассчитайте массовую долю углерода в оксиде углерода (IV). 4. Сколько воды нужно добавить к 80 г соли, что бы получить 70% раствор. | Вариант 16   1. Сколько атомов содержится в 16 г. водорода? 2. Дано вещество H2S массой 8 г.Рассчитайте количество вещества, соответствующее данной массе 3. Рассчитайте массовую долю азота в нитрате алюминия.      1. Сколько воды нужно добавить к 35 г соли, что бы получить 40% раствор. |