|  |  |
| --- | --- |
| Вариант 11. 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 61. 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 21. 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 71. 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 31. 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 81. 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 41. 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 91. 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 51. 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 101. 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 111. 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 131. 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 121. 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 141. 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 151. 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 161. 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.
 |