

Задачи по теме: «Строение вещества»

Вариант №1

1. Найти массу 5 моль сульфата калия
2. Найти объем 120 грамм силиката натрия
3. Определить количество кислорода в 15 граммах серной кислоты
4. Смесь состоит из 55 г воды и 35 г этанола, найти количество атомарного кислорода в смеси
5. Найти массу раствора сульфата лития, содержащего $3 \cdot 10^{23}$ атомов лития и $6 \cdot 10^{24}$ атомов водорода

Вариант №2

1. Найти массу 10 моль карбоната натрия
2. Найти объем 135 г фосфата лития
3. Определить количество кислорода в 22,4 л углекислого газа
4. Смесь состоит из 46 г воды и 32 г уксусной кислоты, найти количество атомарного кислорода в смеси
5. Найти массу раствора нитрата калия, содержащего $12 \cdot 10^{23}$ атомов азота и $12 \cdot 10^{22}$ атомов водорода

Вариант №3

1. Найти массу 4 моль серной кислоты
2. Найти число молекул и массу 224 л углекислого газа
3. Определить количество водорода в 20 граммах сероводорода
4. Смесь состоит из 60 г воды и 35 г этанола, найти количество атомарного кислорода в смеси
5. Найти массу раствора карбоната цинка, содержащего $12 \cdot 10^{23}$ атомов углерода и $24 \cdot 10^{23}$ атомов водорода

Вариант №4

1. Найти объем 2 моль воды
2. Найти массу и число молекул 448 л сероводорода
3. Найти массу сульфата магния, содержащего $36 \cdot 10^{23}$ атомов кислорода
4. Смесь состоит из 120 г воды и 25 г уксусной кислоты, найти количество атомарного кислорода в смеси
5. Найти массу раствора фосфата натрия, содержащего $12 \cdot 10^{23}$ атомов натрия и $3 \cdot 10^{22}$ атомов водорода

