Самостоятельная работа 11 класс база

Основные законы химии

1.Сколько молекул находится в 7,1 граммах хлора? Какой объем занимает хлор такой массы?

2.Найти объем углекислого газа, полученного при взаимодействии 10,6 г карбоната натрия с соляной кислотой .

3. Найти объем кислорода, необходимого для сжигания 8 дм3 бутана

4.Для реакции взяли 10 граммов алюминия и 12граммов серы. Найти массу продукта реакции. Не противоречит ли результат закону сохранения массы вещества?

5.При сгорании 3,636г вещества образуется 8 г углекислого газа и 4,3632 г и воды. Масса 1 моль данного вещества равна 60г. Установить молекулярную формулу данного вещества.

Самостоятельная работа 11 класс база

Основные законы химии

1.Сколько молекул находится в 7,1 граммах хлора? Какой объем занимает хлор такой массы?

2.Найти объем углекислого газа, полученного при взаимодействии 10,6 г карбоната натрия с соляной кислотой .

3. Найти объем кислорода, необходимого для сжигания 8 дм3 бутана

4.Для реакции взяли 10 граммов алюминия и 12граммов серы. Найти массу продукта реакции. Не противоречит ли результат закону сохранения массы вещества?

5.При сгорании 3,636г вещества образуется 8 г углекислого газа и 4,3632 г и воды. Масса 1 моль данного вещества равна 60г. Установить молекулярную формулу данного вещества.