**11 класс контрольная работа 1**

**«Основные понятия и законы химии» «Периодический закон» «Строение атома»**

**Вариант 1**

1.Выпишите символ элемента, атом которого имеет больший атомный радиус:

Be ,C, B ,N.

2.Какой объем занимает аммиак массой 34 г.?

3.Дать характеристику элемента № 14.

4.Сожгли 20 дм3 пропана. Найти объем кислорода, необходимый для сжигания пропана и массу воды, которая образуется в процессе горения.

5.Порция ионов состава ХО43-  химическим количеством 0,2 моль содержит 1,16788\*1025 протонов и электронов в сумме. Установить элемент.

**11 класс контрольная работа 1**

**«Основные понятия и законы химии» «Периодический закон» «Строение атома»**

**Вариант 2.**

1. Выпишите символ элемента, который имеет меньший атомный радиус:

K, Al, Mg, N.

2.Какой объем займет метан массой 6,4 г?

3.Дать характеристику элемента №16.

4..Сожгли этан объемом 30 дм3. Найти объем углекислого газа и массу воды, которая образуется в процессе горения.

5. В 2,8 дм3газа, являющегося простым веществом находится 1,806\*1024электронов.Установитеформулу газа.

**Вариант 1**

1.Выпишите символ элемента, атом которого имеет больший атомный радиус:

Be ,C, B ,N.

2.Какой объем занимает аммиак массой 34 г.?

3.Дать характеристику элемента № 14.

4.Сожгли 20 дм3 пропана. Найти объем кислорода, необходимый для сжигания пропана и массу воды, которая образуется в процессе горения.

5.Порция ионов состава ХО43-  химическим количеством 0,2 моль содержит 1,16788\*1025 протонов и электронов в сумме. Установить элемент.

**«Основные понятия и законы химии» «Периодический закон» «Строение атома»**

**Вариант 2.**

1. Выпишите символ элемента, который имеет меньший атомный радиус:

K, Al, Mg, N.

2.Какой объем займет метан массой 6,4 г?

3.Дать характеристику элемента №16.

4..Сожгли этан объемом 30 дм3. Найти объем углекислого газа и массу воды, которая образуется в процессе горения.

5. В 2,8 дм3газа, являющегося простым веществом находится 1,806\*1024электронов.Установитеформулу газа.

**«Основные понятия и законы химии» «Периодический закон» «Строение атома»**

**Вариант 1**

1.Выпишите символ элемента, атом которого имеет больший атомный радиус:

Be ,C, B ,N.

2.Какой объем занимает аммиак массой 34 г.?

3.Дать характеристику элемента № 14.

4.Сожгли 20 дм3 пропана. Найти объем кислорода, необходимый для сжигания пропана и массу воды, которая образуется в процессе горения.

5.Порция ионов состава ХО43-  химическим количеством 0,2 моль содержит 1,16788\*1025 протонов и электронов в сумме. Установить элемент.

**Вариант 2.**

1. Выпишите символ элемента, который имеет меньший атомный радиус:

K, Al, Mg, N.

2.Какой объем займет метан массой 6,4 г?

3.Дать характеристику элемента №16.

4..Сожгли этан объемом 30 дм3. Найти объем углекислого газа и массу воды, которая образуется в процессе горения.

5. В 2,8 дм3газа, являющегося простым веществом находится 1,806\*1024электронов.Установитеформулу газа.