**Контрольная работа по теме «Периодический закон. Строение атома.»**

**Вариант1.**

**1**.Из ряда химических элементов выписать элементы третьего периодаNa, Be, Si, P, Cl, Al, B.

**2**.У атомов какого химического элемента металлические свойства выражены сильнее у магния или кальция.

**3**. Дать характеристику химическому элементу № 14.

**4**.Напишите формулы высших оксидов для элементов № 11,№ 14, №16. Укажите их характер. Подтвердите характер соединения при помощи соответствующих реакций.

Напишите формулы летучих водородных соединений для элементов №15 и №17.

**5**.Газовая смесь объемом 132 дм3 состоит из летучего водородного соединения азота химическим количеством 3 моль и оксида углерода ( ll ). Найти массовую долю оксида углерода( ll ) в смеси.

**Вариант 2**

**1**.Из ряда химических элементов выписать элементы третьей группы Na, Be, Si, P, Cl, Al, B.

**2**.У атомов какого химического элемента неметаллические свойства выражены сильнее у фосфора или азота .

**3**. Дать характеристику химическому элементу № 15.

**4**.Напишите формулы высших оксидов для элементов № 19,№ 3, №6. Укажите их характер. Подтвердите характер соединения при помощи соответствующих реакций.

Напишите формулы летучих водородных соединений для элементов №16 и №35.

**5.** На нейтрализацию гидроксида щелочного металла массой 4 г.потребовался хлороводород химическим количеством 0,1 моль. Определите формулу гидроксида.

**Вариант1.**

**1**.Из ряда химических элементов выписать элементы третьего периодаNa, Be, Si, P, Cl, Al, B.

**2**.У атомов какого химического элемента металлические свойства выражены сильнее у магния или кальция.

**3**. Дать характеристику химическому элементу № 14.

**4**.Напишите формулы высших оксидов для элементов № 11,№ 14, №16. Укажите их характер. Подтвердите характер соединения при помощи соответствующих реакций.

Напишите формулы летучих водородных соединений для элементов №15 и №17.

**5**.Газовая смесь объемом 132 дм3 состоит из летучего водородного соединения азота химическим количеством 3 моль и оксида углерода ( ll ). Найти массовую долю оксида углерода( ll ) в смеси.

**Контрольная работа по теме «Периодический закон. Строение атома.»**

**Вариант1.**

**1**.Из ряда химических элементов выписать элементы третьего периодаNa, Be, Si, P, Cl, Al, B.

**2**.У атомов какого химического элемента металлические свойства выражены сильнее у магния или кальция.

**3**. Дать характеристику химическому элементу № 14.

**4**.Напишите формулы высших оксидов для элементов № 11,№ 14, №16. Укажите их характер. Подтвердите характер соединения при помощи соответствующих реакций.

Напишите формулы летучих водородных соединений для элементов №15 и №17.

**5**.Газовая смесь объемом 132 дм3 состоит из летучего водородного соединения азота химическим количеством 3 моль и оксида углерода ( ll ). Найти массовую долю оксида углерода( ll ) в смеси.

**Вариант 2**

**1**.Из ряда химических элементов выписать элементы третьей А группы Na, Be, Si, P, Cl, Al, B.

**2**.У атомов какого химического элемента неметаллические свойства выражены сильнее у фосфора или азота .

**3**. Дать характеристику химическому элементу № 15.

**4**.Напишите формулы высших оксидов для элементов № 19, № 3, №6. Укажите их характер. Подтвердите характер соединения при помощи соответствующих реакций.

Напишите формулы летучих водородных соединений для элементов №16 и № 35.

**5.** На нейтрализацию гидроксида щелочного металла массой 4 г.потребовался хлороводород химическим количеством 0,1 моль. Определите формулу гидроксида.

**Вариант 2**

**1**.Из ряда химических элементов выписать элементы третьей группы Na, Be, Si, P, Cl, Al, B.

**2**.У атомов какого химического элемента неметаллические свойства выражены сильнее у фосфора или азота .

**3**. Дать характеристику химическому элементу № 15.

**4**.Напишите формулы высших оксидов для элементов № 19,№ 3, №6. Укажите их характер. Подтвердите характер соединения при помощи соответствующих реакций.

Напишите формулы летучих водородных соединений для элементов №16 и №35.

**5.** На нейтрализацию гидроксида щелочного металла массой 4 г.потребовался хлороводород химическим количеством 0,1 моль. Определите формулу гидроксида.