**1 вариант**

1. У какого элемента сильнее выражены неметаллические свойства: а) у кислорода или углерода; б) у фосфора или мышьяка? Дайте обоснованный ответ на основании положения элементов в периодической таблице.

2. Дайте характеристику элемента №11 по плану:

а) положение в периодической таблице

б) металл или неметалл

в) состав атома

г) электронная схема

д) число электронов на наружном энергетическом уровне, является ли он завершенным

е) формула высшего оксида и гидроксида

ж)образует ли элемент летучее соединение с водородом, если образует, какова его химическая формула

3. Расставьте коэффициенты методом электронного баланса в уравнении реакции:

Al + S = Al2S3

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**2 вариант**

1. У какого элемента сильнее выражены металлические свойства: а) у лития или рубидия; б) у калия или скандия? Дайте обоснованный ответ на основании положения элементов в периодической таблице.

2. Дайте характеристику элемента №7 по плану:

а) положение в периодической таблице

б) металл или неметалл

в) состав атома

г) электронная схема

д) число электронов на наружном энергетическом уровне, является ли он завершенным

е) формула высшего оксида и гидроксида

ж)образует ли элемент летучее соединение с водородом, если образует, какова его химическая формула

3. Расставьте коэффициенты методом электронного баланса в уравнении реакции:

Na + S = Na2S