Стартовая контрольная по химии ,11 класс

I вариант

1.Электронную конфигурацию 1s22s22p63s23p5 имеет атом элемента:

1. Фосфора
2. Серы
3. Натрия
4. Хлора

2.В каком ряду химические элементы расположены в порядке возрастания их атомных номеров:

1.K → Na → Li

2. Cs → Mg → Al

3. O → S → Se

4. C → N → O

3.Наибольшую степень окисления Mn имеет в соединении:

1. MnSO4
2. MnO2
3. K2MnO4
4. Mn2O3

4.Только неполярные ковалентные связи присутствуют в молекулах:

1. Брома и иода
2. Сероводорода и водорода
3. Азота и аммиака
4. Водорода и фтороводорода

5.Ионную кристаллическую решетку имеет:

1. Фтор
2. Фтороводород
3. Сульфид натрия
4. Вода

6.Установите соответствие между химической формулой и классом неорганических соединений, к которым оно принадлежит:

1. NH4NO3 А.кислота Б.средняя соль В.оксид Г.основание Д.кислая
2. Mg(OH)2  Б. средняя соль
3. NO В.оксид
4. H2SO4  Г.основание

Д.кислая соль