**Выполните задание.**

**Часть А.**

Электронная формула атома алюминия:

1)1s22s22р12) 1s22s22p63s23) 1s22s22p63s23р14) 1s22s22p63s23p3

**А2**

В каком ряду химические элементы расположены в порядке увеличения их атомного радиуса?

1) Na, Mg, Al 2) Al, Mg, Na 3) K, Na, Li 4) Mg, Be, Ca

**А3**

Металл, обладающий самой высокой пластичностью, - это: 1) золото 2) медь 3) серебро 4) алюминий

**А4**

Не взаимодействует с раствором серной кислоты

1) цинк 2) серебро 3) никель 4) железо

**А5**

Оксид алюминия взаимодействует с каждым из двух веществ:

1) HCl и O2 2) КOH и H2О 3) HCl и KOH 4) NaNO3 и H2SO4

**А6**

В качестве восстановителя при выплавке чугуна в доменных печах используют

1) водород 2) алюминий 3) кокс 4) магний

**Часть В.**

Установите соответствие между веществами, вступающими в реакцию и продуктами их взаимодействия

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

А) Fe + Cl2****  1) Fe2(SO4)3+ H2O

Б) Fe + HCl****  2) FeSO4+ H2O

В) Fe2O3 + H2SO4 ****  3) FeCl3

Г) Fe + CuSO4****  4) FeCl2 + H2

 5) FeSO4 + Cu

 6) Fe2(SO4)3+ Cu

**Часть С.**

**С1.** Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения: **CaCa(OH)2CaCO3Ca(HCO3)2 CaCl2Ca(NO3)2.**