А

Б

В

Г

**Контрольная работа по химии «Металлы и их соединения»**

**Часть А.**

Электронная формула атома магния:

1)1s22s22) 1s22s22p63s23) 1s22s22p63s14) 1s22s22p63s23p2

**А2**

В каком ряду химические элементы расположены в порядке усиления металлических свойств?

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

**А3**

Металл, обладающий самой высокой электропроводностью, - это

1) железо 2) медь 3) серебро 4) алюминий

**А4**

Наиболее энергично взаимодействует с водой:

1) калий 2) натрий 3) кальций 4) магний

**А5**

Гидроксид цинка взаимодействует с каждым из двух веществ:

1) HCl и CO2 2) NaOH и H2SO4 3) SiO2и KOH 4) NaNO3 и H2SO4

**А6**

Методы переработки руд, основанные на восстановлении металлов из оксидов при высоких температурах, называются: 1) гидрометаллургия 2) пирометаллургия 3) электрометаллургия 4) гальваностегия

**Часть В.**

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

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

А) СаO + CO2****  1) Ca(OH)2

Б) Ca(OH)2+ SO2****  2) CaCO3+ H2O

В) Ca + H2O ****  3) CaSO4+ H2O

Г) Ca (HCO3)2 + Ca(OH)2****  4) Ca(OH)2 + H2

 5) CaSO3 + H2O

 6) CaCO3

**Часть С.**

**С1.** Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения: **FeFeCl3Fe(OH)3Fe2O3FeFeCl2.**

А

Б

В

Г