Общая характеристика элементов 2 группы главной подгруппы.

1 Назовите элементы 2 группы главной подгруппы.

2 Какие элементы относятся к щелочноземельным металлам.

3 Сколько электронов у них на последней оболочке? Степень окисления?

4 Как изменяется МЕ свойства в подгруппе. Почему?

5 Какие физические свойства имеют щелочноземельные МЕ?

6 Химические свойства: 1-В 2-В

Ca+O2= Ba+O2=

Mg+CI2= Ca+CL2=

Sr+S= Mg+S=

Ca+N2= Ba+N2=

Mg+H2= Ca+H2=

Sr+H2O= Ca+H2O=

V2O5+Mg= WO3+Ca=

 2 уравнения ОВР

7 Осуществить превращения:

Ca----CaO---Ca(OH)2----CaCL2 Sr-----SrO----Sr(OH)2-----SrBr2

Общая характеристика элементов 2 группы главной подгруппы.

1 Назовите элементы 2 группы главной подгруппы.

2 Какие элементы относятся к щелочноземельным металлам.

3 Сколько электронов у них на последней оболочке? Степень окисления?

4 Как изменяется МЕ свойства в подгруппе. Почему?

5 Какие физические свойства имеют щелочноземельные МЕ?

6 Химические свойства: 1-В 2-В

Ca+O2= Ba+O2=

Mg+CI2= Ca+CL2=

Sr+S= Mg+S=

Ca+N2= Ba+N2=

Mg+H2= Ca+H2=

Sr+H2O= Ca+H2O=

V2O5+Mg= WO3+Ca=

 2 уравнения ОВР

7 Осуществить превращения:

Ca----CaO---Ca(OH)2----CaCL2 Sr-----SrO----Sr(OH)2-----SrBr2