Приложение №2.

Индивидуальное домашнее задание.

Вариант №1

 Al2(SO4)3 AlCl3

 Al Al(OH)3

 AlPO4

Al2O3 KAlO2

Ответ:

1. 4Al+3O2 = 2 Al2O3
2. Al2O3 + 2KOH = 2KAlO2 + H2O
3. Al(OH)3 + KOH = KAlO2+ 2H2O
4. 2Al +6 H2O = 2Al(OH)3 + 3H2
5. 2Al + 3H2SO4(P) = Al2 (SO4 )3 + 3H2
6. Al2 (SO4 )3 + 3BaCl2 =3 BaSO4 +2AlCl3
7. AlCl3 + K3 PO4 = AlPO4 + 3KCl
8. 2Al(OH)3 + 3CaCl2 = 2AlCl3 + 3Ca(OH)2

Вариант №2

 Fe SO4 Fe (OH)2

Fe Fe (OH)3

 NaFeO2

FeCl3 Fe2O3

Ответ:

1. 4Fe+3O2 +6H2O = 4Fe(OH)3
2. Fe + HCl = FeCl3 +H2↑
3. 4Fe (OH)2+O2+2H2O=4Fe(OH)3
4. Fe + CuSO4 = Fe SO4 + Cu
5. Fe SO4 +2NaOH = Fe (OH)2+Na2 SO4
6. 2Fe(OH)3=Fe2O3+3H2O
7. Fe2O3 +2NaOH = 2NaFeO2+H2O

 Феррит натрия