Свойства алюминия и его соединений

|  |
| --- |
| 1. Взаимодействие с кислотами
 |
| **Al+HCl=AlCl3 + H2** | **Al2O3 +HCl=AlCl3+H2O** | **Al(OH)3+HCL=AlCl3+H2O** |
| 2.взаимодействие с основаниями (щелочами) |
| **Al +NaOH****=NaAlO2****алюминат натрия** | **Al2O3+ NaOH=****NaAlO2 + H2O алюминат натрия** | **Al(OH)3 + NaOH=****NaALO2 + H2O алюминат натрия****Al(OH)3+3NaOH=****Na3[Al(OH)6]** |

*Составьте уравнения реакций по схеме:*

 +Cl2 +KOH +HBr +AgNO3

 **Al X1 X2 X3 X4**

+H2SO4 +NaOH t +HNO3