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