|  |
| --- |
| *ЩЕЛОЧНЫЕ МЕТАЛЛЫ И ИХ СОЕДИНЕНИЯ* |
|  **А**Написать уравнения реакций между веществами: 1) Li + O2 🡪2) K + H2 🡪3) Na2O + HCl 🡪4) Na + H2O 🡪5) NaOH + H2SO4 🡪6) LiOH + Cu(NO3)2 🡪7) KOH + SO3 🡪  | **Б**Написать уравнения реакций между веществами:1) K + Cl2 🡪 2) Na + N2 🡪3) Li2O + N2O5 🡪4) K2O + H2O 🡪5) LiOH + CO2 🡪6) KOH + H3PO4 🡪7) NaOH + FeCl2 🡪  |
| **В**Написать уравнения реакций между веществами:1) Na + H2 🡪2) Li + S 🡪3) K2O + HNO3🡪4) Li2O + H2O 🡪5) NaOH + CuSO4 🡪6) KOH + H2S 🡪7) LiOH + N2O5 🡪  | **Г**Написать уравнения реакций между веществами:1) Li + Cl2 🡪2) K + N2 🡪3) Na + H2O 🡪4) LiOH + H2CO3 🡪5) K2O + HCl 🡪6) Na2O + SO2 🡪7) NaOH + AlCl3 🡪  |
| *ЩЕЛОЧНЫЕ МЕТАЛЛЫ И ИХ СОЕДИНЕНИЯ* |
| **А**Написать уравнения реакций между веществами: 1) Li + O2 🡪2) K + H2 🡪3) Na2O + HCl 🡪4) Na + H2O 🡪5) NaOH + H2SO4 🡪6) LiOH + Cu(NO3)2 🡪7) KOH + SO3 🡪 | **Б**Написать уравнения реакций между веществами:1) K + Cl2 🡪 2) Na + N2 🡪3) Li2O + N2O5 🡪4) K2O + H2O 🡪5) LiOH + CO2 🡪6) KOH + H3PO4 🡪7) NaOH + FeCl2 🡪  |
| **В**Написать уравнения реакций между веществами: 1) Na + H2 🡪2) Li + S 🡪3) K2O + HNO3🡪4) Li2O + H2O 🡪5) NaOH + CuSO4 🡪6) KOH + H2S 🡪7) LiOH + N2O5 🡪  | **Г**Написать уравнения реакций между веществами:1) Li + Cl2 🡪2) K + N2 🡪3) Na + H2O 🡪4) LiOH + H2CO3 🡪5) K2O + HCl 🡪6) Na2O + SO2 🡪7) NaOH + AlCl3 🡪 |
| *ЩЕЛОЧНЫЕ МЕТАЛЛЫ И ИХ СОЕДИНЕНИЯ* |
| **А**Написать уравнения реакций между веществами:1) Li + O2 🡪2) K + H2 🡪3) Na2O + HCl 🡪4) Na + H2O 🡪5) NaOH + H2SO4 🡪6) LiOH + Cu(NO3)2 🡪7) KOH + SO3 🡪 | **Б**Написать уравнения реакций между веществами:1) K + Cl2 🡪 2) Na + N2 🡪3) Li2O + N2O5 🡪4) K2O + H2O 🡪5) LiOH + CO2 🡪6) KOH + H3PO4 🡪7) NaOH + FeCl2 🡪 |
| **В**Написать уравнения реакций между веществами:1) Na + H2 🡪2) Li + S 🡪3) K2O + HNO3🡪4) Li2O + H2O 🡪5) NaOH + CuSO4 🡪6) KOH + H2S 🡪7) LiOH + N2O5 🡪 | **Г**Написать уравнения реакций между веществами:1) Li + Cl2 🡪2) K + N2 🡪3) Na + H2O 🡪4) LiOH + H2CO3 🡪5) K2O + HCl 🡪6) Na2O + SO2 🡪7) NaOH + AlCl3 🡪 |