|  |  |
| --- | --- |
| САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ: «РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ И СОЕДИНЕНИЯ»I ВАРИАНТ1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, определите их типы:а) Mg + O2 → MgOб) Cu(OH)2 → CuO + H2Oв) P + Cl2 → PCl5г) (NH4)2Cr2O7 → N2 + Cr2O3 + H2O2. Составьте уравнение химической реакции, укажите ее тип:Нитрат свинца (II) → оксид свинца (II) + оксид азота (IV) + кислород | САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ: «РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ И СОЕДИНЕНИЯ»II ВАРИАНТ1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, определите их типы:а) Pb(NO3)2 → PbO + NO2 + O2б) KNO3 → KNO2 + O2в) Li + N2 → Li3Nг) B + O2 → B2O32. Составьте уравнение химической реакции, укажите ее тип:Фосфор + хлор → хлорид фосфора (V) |
| САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ: «РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ И СОЕДИНЕНИЯ»III ВАРИАНТ1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, определите их типы:а) H3BO3 → B2O3 + H2Oб) Li + O2 → Li2Oв) Fe(OH)3 → Fe2O3 + H2Oг) NO2 + O2 + H2O → НNO32. Составьте уравнение химической реакции, укажите ее тип:Гидроксид алюминия → оксид алюминия + вода | САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ: «РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ И СОЕДИНЕНИЯ»IV ВАРИАНТ1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, определите их типы:а) Mg + N2 → Mg3N б) Cu(NO3)2 → CuO + NO2 + O2в) K2O2 + K → K2Oг) Al(OH)3 → Al2O3 + H2O2. Составьте уравнение химической реакции, укажите ее тип:Оксид азота (IV) + кислород + вода → азотная кислота |
| САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ: «РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ И СОЕДИНЕНИЯ»V ВАРИАНТ1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, определите тип:а) P + Cl2 → PCl3 б) HIO3 → I2O5 + H2Oв) CuSO4 → CuO + SO2 + O2г) Fe + Cl2 → FeCl32. Составьте уравнение химической реакции, укажите ее тип:Оксид хлора (I) → хлор + кислород | САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ: «РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ И СОЕДИНЕНИЯ»VI ВАРИАНТ1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, определите тип:а) P + O2 → P2O3б) Cl2O → Cl2 + O2в) Cr(OH)3 → Cr2O3 + H2Oг) N2 + O2 → N2O52. Составьте уравнение химической реакции, укажите ее тип:Сульфат меди (II) → оксид меди (II) + оксид серы (IV) + кислород |