|  |  |
| --- | --- |
| САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ: «РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ И СОЕДИНЕНИЯ»  I ВАРИАНТ  1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, определите их типы:  а) Mg + O2 → MgO  б) Cu(OH)2 → CuO + H2O  в) P + Cl2 → PCl5  г) (NH4)2Cr2O7 → N2 + Cr2O3 + H2O  2. 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 ВАРИАНТ  1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, определите их типы:  а) Pb(NO3)2 → PbO + NO2 + O2  б) KNO3 → KNO2 + O2  в) Li + N2 → Li3N  г) B + O2 → B2O3  2. Составьте уравнение химической реакции, укажите ее тип:  Фосфор + хлор → хлорид фосфора (V) |
| САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ: «РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ И СОЕДИНЕНИЯ»  III ВАРИАНТ  1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, определите их типы:  а) H3BO3 → B2O3 + H2O  б) Li + O2 → Li2O  в) Fe(OH)3 → Fe2O3 + H2O  г) NO2 + O2 + H2O → НNO3  2. Составьте уравнение химической реакции, укажите ее тип:  Гидроксид алюминия → оксид алюминия + вода | САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ: «РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ И СОЕДИНЕНИЯ»  IV ВАРИАНТ  1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, определите их типы:  а) Mg + N2 → Mg3N  б) Cu(NO3)2 → CuO + NO2 + O2  в) K2O2 + K → K2O  г) Al(OH)3 → Al2O3 + H2O  2. Составьте уравнение химической реакции, укажите ее тип:  Оксид азота (IV) + кислород + вода → азотная кислота |
| САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ: «РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ И СОЕДИНЕНИЯ»  V ВАРИАНТ  1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, определите тип:  а) P + Cl2 → PCl3  б) HIO3 → I2O5 + H2O  в) CuSO4 → CuO + SO2 + O2  г) Fe + Cl2 → FeCl3  2. Составьте уравнение химической реакции, укажите ее тип:  Оксид хлора (I) → хлор + кислород | САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ: «РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ И СОЕДИНЕНИЯ»  VI ВАРИАНТ  1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, определите тип:  а) P + O2 → P2O3  б) Cl2O → Cl2 + O2  в) Cr(OH)3 → Cr2O3 + H2O  г) N2 + O2 → N2O5  2. Составьте уравнение химической реакции, укажите ее тип:  Сульфат меди (II) → оксид меди (II) + оксид серы (IV) + кислород |