

<p>САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ: «РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ И СОЕДИНЕНИЯ» I ВАРИАНТ</p> <p>1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, определите их типы: а) $\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \text{MgO}$ б) $\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$ в) $\text{P} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{PCl}_5$ г) $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \rightarrow \text{N}_2 + \text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$</p> <p>2. Составьте уравнение химической реакции, укажите ее тип:</p> <p>Нитрат свинца (II) \rightarrow оксид свинца (II) + оксид азота (IV) + кислород</p>	<p>САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ: «РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ И СОЕДИНЕНИЯ» II ВАРИАНТ</p> <p>1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, определите их типы: а) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{PbO} + \text{NO}_2 + \text{O}_2$ б) $\text{KNO}_3 \rightarrow \text{KNO}_2 + \text{O}_2$ в) $\text{Li} + \text{N}_2 \rightarrow \text{Li}_3\text{N}$ г) $\text{B} + \text{O}_2 \rightarrow \text{B}_2\text{O}_3$</p> <p>2. Составьте уравнение химической реакции, укажите ее тип:</p> <p>Фосфор + хлор \rightarrow хлорид фосфора (V)</p>
<p>САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ: «РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ И СОЕДИНЕНИЯ» III ВАРИАНТ</p> <p>1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, определите их типы: а) $\text{H}_3\text{BO}_3 \rightarrow \text{B}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$ б) $\text{Li} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Li}_2\text{O}$ в) $\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$ г) $\text{NO}_2 + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HNO}_3$</p> <p>2. Составьте уравнение химической реакции, укажите ее тип:</p> <p>Гидроксид алюминия \rightarrow оксид алюминия + вода</p>	<p>САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ: «РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ И СОЕДИНЕНИЯ» IV ВАРИАНТ</p> <p>1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, определите их типы: а) $\text{Mg} + \text{N}_2 \rightarrow \text{Mg}_3\text{N}_2$ б) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{CuO} + \text{NO}_2 + \text{O}_2$ в) $\text{K}_2\text{O}_2 + \text{K} \rightarrow \text{K}_2\text{O}$ г) $\text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$</p> <p>2. Составьте уравнение химической реакции, укажите ее тип:</p> <p>Оксид азота (IV) + кислород + вода \rightarrow азотная кислота</p>
<p>САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ: «РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ И СОЕДИНЕНИЯ» V ВАРИАНТ</p> <p>1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, определите тип: а) $\text{P} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{PCl}_3$ б) $\text{HIO}_3 \rightarrow \text{I}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O}$ в) $\text{CuSO}_4 \rightarrow \text{CuO} + \text{SO}_2 + \text{O}_2$ г) $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_3$</p> <p>2. Составьте уравнение химической реакции, укажите ее тип:</p> <p>Оксид хлора (I) \rightarrow хлор + кислород</p>	<p>САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ: «РЕАКЦИИ РАЗЛОЖЕНИЯ И СОЕДИНЕНИЯ» VI ВАРИАНТ</p> <p>1. Расставьте коэффициенты в уравнениях химических реакций, определите тип: а) $\text{P} + \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_3$ б) $\text{Cl}_2\text{O} \rightarrow \text{Cl}_2 + \text{O}_2$ в) $\text{Cr}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Cr}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$ г) $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{N}_2\text{O}_5$</p> <p>2. Составьте уравнение химической реакции, укажите ее тип:</p> <p>Сульфат меди (II) \rightarrow оксид меди (II) + оксид серы (IV) + кислород</p>