

I варіант

1. $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4$
2. $\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CuO}$
3. $\text{Zn} + \text{O}_2 \rightarrow \text{ZnO}$
4. $\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{O}$
5. $\text{PH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O}$
6. $\text{C}_4\text{H}_{10} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
7. $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
8. $\text{Al} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2$
9. $\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{H}_2 \rightarrow \text{Fe} + \text{H}_2\text{O}$
10. $\text{Cr} + \text{HgCl}_2 \rightarrow \text{CrCl}_3 + \text{Hg}$

II варіант

1. $\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2$
2. $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
3. $\text{P} + \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5$
4. $\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \text{MgO}$
5. $\text{ZnS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{ZnO} + \text{SO}_2$
6. $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
7. $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
8. $\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2$
9. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + \text{KOH} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{NaNO}_3$
10. $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{NaCl}$

III варіант

1. $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$
2. $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO}$
3. $\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO}_2$
4. $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}$
5. $\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
6. $\text{C}_3\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
7. $\text{NH}_3 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{кат}} \text{H}_2\text{O} + \text{NO}$
8. $\text{FeCl}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{NaCl}$
9. $\text{CuCl}_2 + \text{Al} \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{Cu}$
10. $\text{LiOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Li}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O}$;

IV варіант

1. $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO}$
2. $\text{NO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO}_2$
3. $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}$
4. $\text{CO} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$
5. $\text{PbS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{PbO} + \text{SO}_2$
6. $\text{NH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{N}_2$
7. $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
8. $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{NaCl}$
9. $\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{H}_2 \rightarrow \text{Fe} + \text{H}_2\text{O}$
10. $\text{Pb} + \text{HCl} \rightarrow \text{PbCl}_2 + \text{H}_2$