

Izjednaci sledece hemijske jednacine:

1. $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CaO}$
2. $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
3. $\text{Al} + \text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + \text{H}_2$;
4. $\text{NaOH} + \text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow \text{NaNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$;
5. $\text{Li} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{LiOH} + \text{H}_2$
6. $\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_2 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$;
7. $\text{HgO} \rightarrow \text{Hg} + \text{O}_2$;

1. $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3$
2. $\text{Li} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{LiCl}$
3. $\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{O}$
4. $\text{S}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2$
5. $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_3$
6. $\text{P}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5$
7. $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{N}_2\text{O}_3$
8. $\text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$
9. $\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

10. $\text{NH}_3 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow (\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$

11. $\text{K}_2\text{O} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

12. $\text{ZnS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{ZnO} + \text{SO}_2$