

Word Equation Answers

Front Page

1. (1,1,1,1) $\text{Zn} + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + \text{Pb}$
2. (2,3,2,3) $2\text{AlBr}_3 + 3\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{AlCl}_3 + 3\text{Br}_2$
3. (2,3,1,6) $2\text{Na}_3\text{PO}_4 + 3\text{CaCl}_2 \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{NaCl}$
4. (2,2,3) $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
5. (2,6,2,3) $2\text{Al} + 6\text{HCl} \rightarrow 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2$
6. (3,2,1,6) $3\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{H}_2\text{O}$
7. (1,2,1,2,1) $\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$

Back Page

1. (2,2,5) $2\text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow 2\text{N}_2 + 5\text{O}_2$
2. (3,2,1) $3\text{S} + 2\text{Fe} \rightarrow \text{Fe}_2\text{S}_3$
3. (3,1,3,2) $3\text{H}_2 + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow 3\text{H}_2\text{O} + 2\text{Fe}$
4. (1,2,1,1) $\text{Mg} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$
5. (1,2,1,1) $\text{MgS} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{S}$
6. (1,2,2) $\text{O}_2 + 2\text{Cu} \rightarrow 2\text{CuO}$
7. (2,3,2) $2\text{FeCl}_3 \rightarrow 3\text{Cl}_2 + 2\text{Fe}$
8. (1,2,2) $\text{O}_2 + 2\text{H}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$
9. (1,2,1,2) $\text{H}_2\text{S} + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$
10. (2,6,3,2) $2\text{Al} + 6\text{HCl} \rightarrow 3\text{H}_2 + 2\text{AlCl}_3$