



Balancing Chemical Equations 2

EXERCISES

Balance the following equations by writing in coefficients in front of the molecules.

- 1) $___ \text{Mg} + ___ \text{N}_2 \rightarrow ___ \text{Mg}_3\text{N}_2$
- 2) $___ \text{Ca}(\text{C}_2\text{O}_4)_2 \rightarrow ___ \text{CaCl}_2 + ___ \text{O}_2$
- 3) $___ \text{K} + ___ \text{H}_2\text{O} \rightarrow ___ \text{KOH} + ___ \text{H}_2$
- 4) $___ \text{HCl} + ___ \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow ___ \text{BaCl}_2 + ___ \text{H}_2\text{O}$
- 5) $___ \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + ___ \text{NaCl} \rightarrow ___ \text{PbCl}_2 + ___ \text{NaNO}_3$
- 6) $___ \text{As}_2\text{S}_3 + ___ \text{HCl} \rightarrow ___ \text{AsCl}_3 + ___ \text{H}_2\text{S}$
- 7) $___ \text{SO}_2 + ___ \text{O}_2 \rightarrow ___ \text{SO}_3$
- 8) $___ \text{NH}_4\text{NO}_3 \rightarrow ___ \text{N}_2\text{O} + ___ \text{H}_2\text{O}$
- 9) $___ \text{Al} + ___ \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow ___ \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + ___ \text{H}_2$
- 10) $___ \text{Zn} + ___ \text{HC}_2\text{H}_3\text{O}_2 \rightarrow ___ \text{Zn}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 + ___ \text{H}_2$
- 11) $___ \text{C}_2\text{H}_2 + ___ \text{O}_2 \rightarrow ___ \text{CO}_2 + ___ \text{H}_2\text{O}$
- 12) $___ \text{C}_6\text{H}_{14} + ___ \text{O}_2 \rightarrow ___ \text{CO}_2 + ___ \text{H}_2\text{O}$
- 13) $___ \text{BaCl}_2 + ___ (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 \rightarrow ___ \text{BaCO}_3 + ___ \text{NH}_4\text{Cl}$
- 14) $___ \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + ___ \text{H}_2\text{PO}_4 \rightarrow ___ \text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
- 15) $___ \text{Mg} + ___ \text{B}_2\text{O}_3 \rightarrow ___ \text{MgO} + ___ \text{B}$
- 16) $___ \text{Al} + ___ \text{MnO}_2 \rightarrow ___ \text{Mn} + ___ \text{Al}_2\text{O}_3$
- 17) $___ \text{Al}_2\text{S}_3 + ___ \text{H}_2\text{O} \rightarrow ___ \text{Al}(\text{OH})_3 + ___ \text{H}_2\text{S}$
- 18) $___ \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + ___ \text{O}_2 \rightarrow ___ \text{CO}_2 + ___ \text{H}_2\text{O}$
- 19) $___ \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow ___ \text{H}_2\text{O} + ___ \text{O}_2$
- 20) $___ \text{Ca} + ___ \text{H}_2\text{O} \rightarrow ___ \text{Ca}(\text{OH})_2 + ___ \text{H}_2$