

Balancing Equations Race - Solutions

- 1) $1 \text{ C}_3\text{H}_8 + 5 \text{ O}_2 \rightarrow 3 \text{ CO}_2 + 4 \text{ H}_2\text{O}$
- 2) $2 \text{ Al} + 1 \text{ Fe}_3\text{N}_2 \rightarrow 2 \text{ AlN} + 3 \text{ Fe}$
- 3) $2 \text{ Na} + 1 \text{ Cl}_2 \rightarrow 2 \text{ NaCl}$
- 4) $2 \text{ H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2 \text{ H}_2\text{O} + 1 \text{ O}_2$
- 5) $1 \text{ C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6 \text{ O}_2 \rightarrow 6 \text{ H}_2\text{O} + 6 \text{ CO}_2$
- 6) $4 \text{ H}_2\text{O} + 7 \text{ CO}_2 \rightarrow 1 \text{ C}_7\text{H}_8 + 9 \text{ O}_2$
- 7) $2 \text{ NaClO}_3 \rightarrow 2 \text{ NaCl} + 3 \text{ O}_2$
- 8) $4 (\text{NH}_4)_3\text{PO}_4 + 3 \text{ Pb}(\text{NO}_3)_4 \rightarrow 1 \text{ Pb}_3(\text{PO}_4)_4 + 12 \text{ NH}_4\text{NO}_3$
- 9) $2 \text{ BF}_3 + 3 \text{ Li}_2\text{SO}_3 \rightarrow 1 \text{ B}_2(\text{SO}_3)_3 + 6 \text{ LiF}$
- 10) $4 \text{ C}_7\text{H}_{17} + 45 \text{ O}_2 \rightarrow 28 \text{ CO}_2 + 34 \text{ H}_2\text{O}$
- 11) $3 \text{ CaCO}_3 + 2 \text{ H}_3\text{PO}_4 \rightarrow 1 \text{ Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 3 \text{ H}_2\text{CO}_3$
- 12) $8 \text{ Ag}_2\text{S} \rightarrow 16 \text{ Ag} + 1 \text{ S}_8$
- 13) $3 \text{ KBr} + 1 \text{ Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow 3 \text{ KOH} + 1 \text{ FeBr}_3$
- 14) $2 \text{ KNO}_3 + 1 \text{ H}_2\text{CO}_3 \rightarrow 1 \text{ K}_2\text{CO}_3 + 2 \text{ HNO}_3$
- 15) $1 \text{ Pb}(\text{OH})_4 + 2 \text{ Cu}_2\text{O} \rightarrow 1 \text{ PbO}_2 + 4 \text{ CuOH}$
- 16) $1 \text{ Cr}(\text{NO}_2)_2 + 1 (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \rightarrow 1 \text{ CrSO}_4 + 2 \text{ NH}_4\text{NO}_2$
- 17) $6 \text{ KOH} + 1 \text{ Co}_3(\text{PO}_4)_2 \rightarrow 2 \text{ K}_3\text{PO}_4 + 3 \text{ Co}(\text{OH})_2$
- 18) $3 \text{ Sn}(\text{NO}_2)_4 + 1 \text{ Pt}_3\text{N}_4 \rightarrow 1 \text{ Sn}_3\text{N}_4 + 3 \text{ Pt}(\text{NO}_2)_4$
- 19) $1 \text{ B}_2\text{Br}_6 + 6 \text{ HNO}_3 \rightarrow 2 \text{ B}(\text{NO}_3)_3 + 6 \text{ HBr}$
- 20) $3 \text{ ZnS} + 2 \text{ AlP} \rightarrow 1 \text{ Zn}_3\text{P}_2 + 1 \text{ Al}_2\text{S}_3$