

**BALANCING EQUATIONS**

1. Fe + Cl<sub>2</sub> → FeCl<sub>3</sub>
2. Mg + O<sub>2</sub> → MgO
3. Al + S → Al<sub>2</sub>S<sub>3</sub>
4. Mg + H<sub>2</sub>O → Mg(OH)<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>
5. Al + H<sub>2</sub>O → Al(OH)<sub>3</sub> + H<sub>2</sub>
6. S + O<sub>2</sub> → SO<sub>3</sub>
7. CH<sub>4</sub> + O<sub>2</sub> → CO<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O
8. Fe<sub>2</sub>(CO<sub>3</sub>)<sub>3</sub> → Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> + CO<sub>2</sub>
9. CH<sub>3</sub>OH + O<sub>2</sub> → CO<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O
10. C<sub>3</sub>H<sub>4</sub> + O<sub>2</sub> → CO<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O
11. Ca + H<sub>2</sub>O → Ca(OH)<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>
12. P<sub>4</sub>O<sub>10</sub> + H<sub>2</sub>O → H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>
13. NH<sub>3</sub> + O<sub>2</sub> → NO + H<sub>2</sub>O
14. H<sub>2</sub>S + SO<sub>2</sub> → S + H<sub>2</sub>O
15. Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + AlCl<sub>3</sub> → Al<sub>2</sub>(CO<sub>3</sub>)<sub>3</sub> + NaCl
16. SiCl<sub>4</sub> + H<sub>2</sub>O → HCl + H<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>
17. Al<sub>2</sub>S<sub>3</sub> + H<sub>2</sub>O → H<sub>2</sub>S + Al(OH)<sub>3</sub>
18. Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> + C → Fe + CO<sub>2</sub>
19. KOH + H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> → K<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> + H<sub>2</sub>O
20. NaOH + H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> → Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> + H<sub>2</sub>O